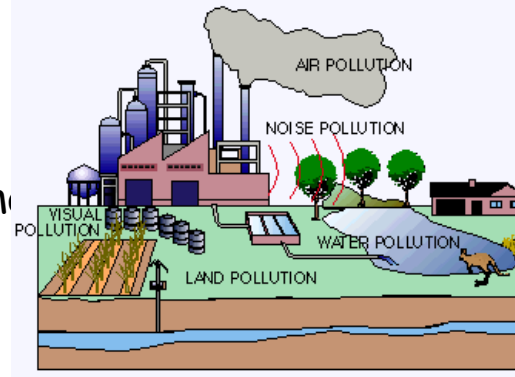


KİM 3424 ÇEVRE KİMYASI

1. Çevre Kimyasına Giriş, Kirlilik, Temel unsurlar,
2. Atmosferin Bileşenleri, Atmosferde kimyasal ve fotokimyasal tepkimeler,
3. Küresel Isınma, Sera Etkisi, Ozon Tabakasının incelmesi
4. Fotokimyasal Duman, Asit yağmurları,
5. Hava ve hava Kirliliği,
6. Hava kirleticilerin kaynakları ve türleri,
7. Hava Kalitesinin Tayini,
8. Ara sınav,
9. Su ve Su kirliliği,
10. Su kirleticilerin kaynakları ve türleri,
11. Su kalitesi tayini,
12. Su kalitesi tayini,
13. Toprak ve Toprak Kirliliği,
14. Toprak kirleticilerin kaynakları ve türleri, Toprak Kalitesi tayini
15. Radyoaktif maddeler ve tepkimeleri, Radyoaktif atıklar.

İnsanların çevreyi fark etmesini sağlayan problemler;

- ❑ Yeryüzündeki hava, su ve toprağın her geçen gün artan oranlarda kirlenmesi ve önemli bir kısmının kullanılamaz hale gelmesi,
- ❑ Nüfus yoğunluğunun artmasıyla büyük şehirlerde çevre kirliliğinin artması, (kanalizasyon, çöpler ve hava kirliliği)
- ❑ Ozon tabakasının incilmesi,
- ❑ Yerkürenin giderek ısınması,
- ❑ Kanser ve benzeri hastalıkların artması,
- ❑ Ormanların azalması,
- ❑ Atmosferde CO_2 gazının artması,
- ❑ Biyoçeşitliliğin azalması, Tehlikede olan türler,
- ❑ Doğal felaketler,
- ❑ Nükleer atıklar,
- ❑ Asit yağmurları,
- ❑ Madencilik atıkları
- ❑ Doğal kaynakların hızla tüketilmesi



ÇEVRE KİMYASI

ÇEVRE; insanların ve diğer canlıların yaşamları boyunca ilişkilerini sürdürdükleri ve karşılıklı olarak etkileşim içinde bulundukları fiziki, biyolojik, sosyal, ekonomik ve kültürel ortamdır.

Çevre Hava, su ve topraktan oluşan 3 fiziksel unsur üzerinden incelenecektir.

Çevre Kimyası ; hava, su ve topraktaki kimyasal türlerin yok oluşlarını, etkilenmelerini, değişimlerini, tepkimelerini ve kaynaklarını inceleyen kimya dalıdır.

İnsan yaşamı evrende yer alan çeşitli dengeler üzerine kurulmuştur. Bu denge evrenin başlangıcından itibaren çeşitli değişimlerin sonucunda oluşmuştur. İnsanın gözünden incelenen evren parçasına çevre adı verilir. İnsanın çevresiyle oluşturduğu doğal dengeyi meydana getiren zincirin halkalarında meydana gelen kopmalar, zincirin tümünü etkileyip, bu dengenin bozulmasına sebep olmakta ve çevre sorunlarını oluşturmaktadır.

Çevre Kimyası; Atmosfer, Hidrosfer ve Litosfer deki türlerin özelliklerini, değişimlerini etkileşimlerini inceler..

ÇEVRE KİRLİLİĞİ

Doğanın temel fiziksel unsurları olan **hava, su ve toprak** üzerinde olumsuz etkilerin ortaya çıkması ve canlı öğelerin hayati fonksiyonlarını, aktivitelerini, eylemlerini olumsuz yönde etkileyen çevre sorunlarına Çevre Kirliliği adı verilir.

ÇEVRE KİRLİLİĞİNİN SINIFLANDIRILMASI

1. Fiziksel Kirlenme

Çevreyi meydana getiren toprak, su ve havanın fiziksel özelliklerinin tamamının, canlı sağlığını tehdit edecek, olumsuz yönde etkileyecek biçimde bozulması ve değişmesi olayıdır. Fiziksel kirlenme renk, tanecik boyutu gibi fiziksel özelliklerin değişimine yol açar.

Atmosfere salınan toz, duman gibi kirleticiler havada koyu renkli bir görünüm ortaya çıkarır. Fabrika atıklarının akarsu ve göllere boşaltılması ve erozyon nedeniyle hem akarsular daha bulanık görünür hem de dibi yabancı maddelerle dolar. Baraj havuzlarının da akarsuların taşıdığı katı maddeler tarafından doldurulması da fiziksel kirlenmedir. Ayrıca arazilere atılan çöpler toprakta fiziksel kirlenmeler meydana getirir.

2. Kimyasal Kirlenme

Doğal çevreyi oluşturan toprak, su ve havanın kimyasal özelliklerinin, canlıların hayati faaliyetlerini olumsuz yönde etkileyecek şekilde bozulmasıdır.

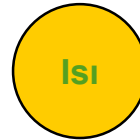
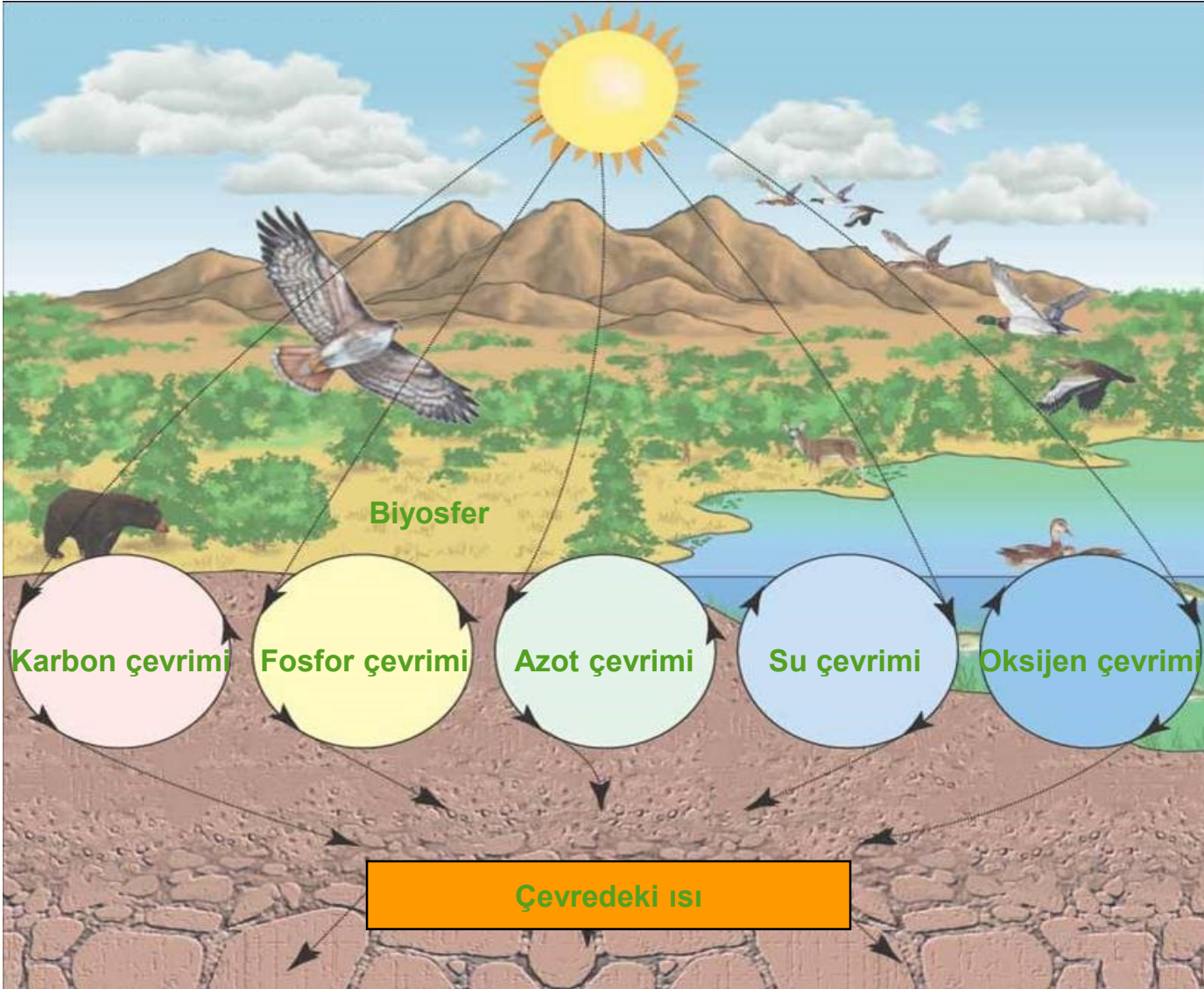
Örneğin CO_2 , SO_2 , CO derişiminin artmasıyla havanın kimyasal özellikleri değişir. Bu türler bir takım tepkimelere de girmek suretiyle canlı hayatını tehdit eder. Akarsulara atılan ağır metaller suyun kimyasal bileşimini değiştirir. Tarım ilacı olarak kullanılan maddelerin toprağın organik yapısına olumsuz etkisi olabilir.

3. Biyolojik Kirlenme

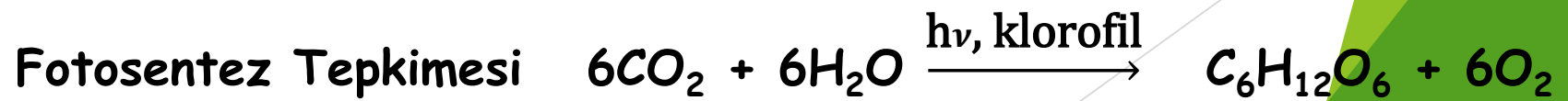
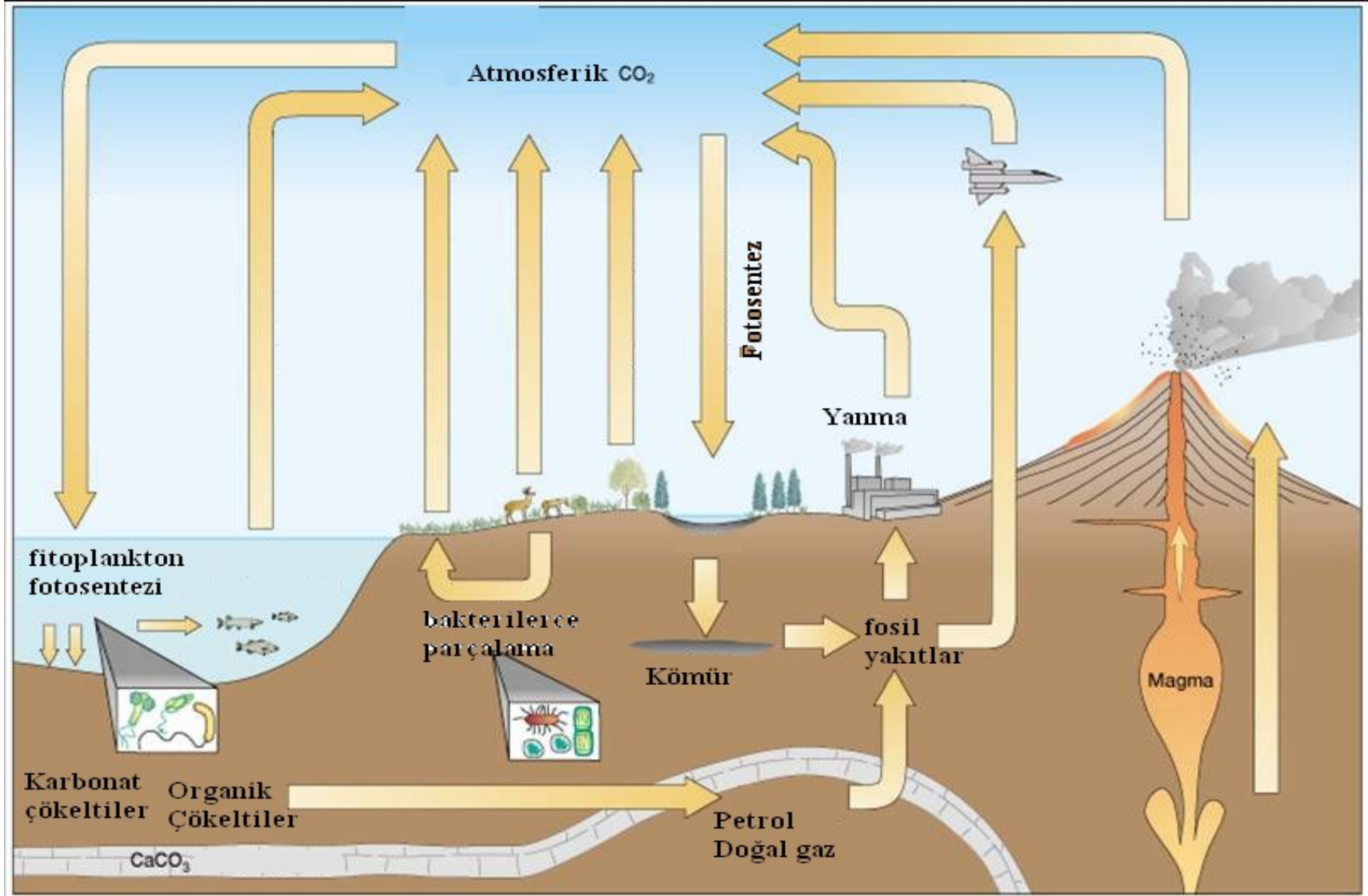
Doğal çevreyi oluşturan toprak, hava ve suyun çeşitli zararlı mikroorganizmalarla kirlenmesi ve bu ortamlardaki canlı hayatı olumsuz yönde etkilemesidir.

Örneği tarım alanlarının kanalizasyon sularıyla sulanması atık sulardaki bir takım zararlı mikroorganizmaların diğer canlılara geçmesine neden olur.

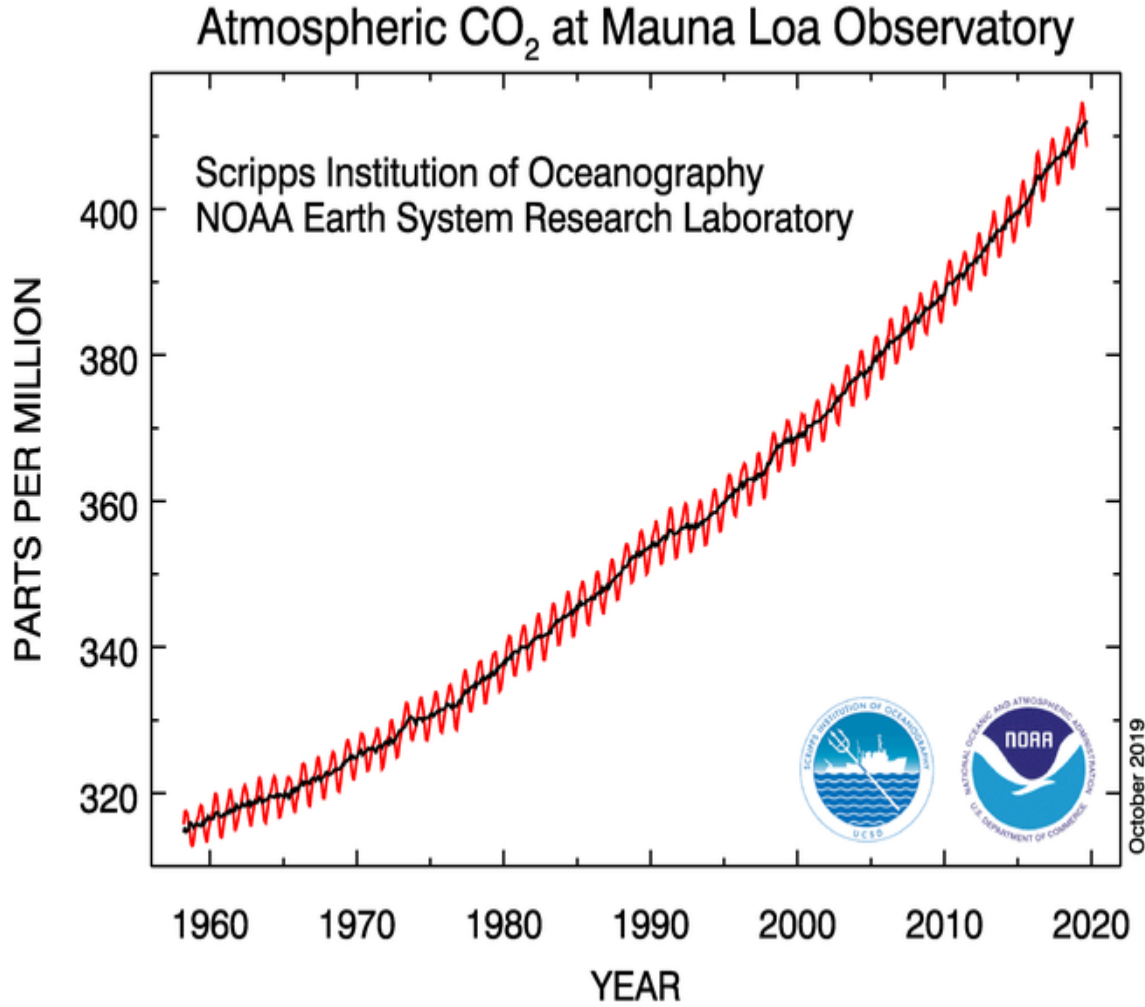
Genel Biyokimyasal Çevrimler



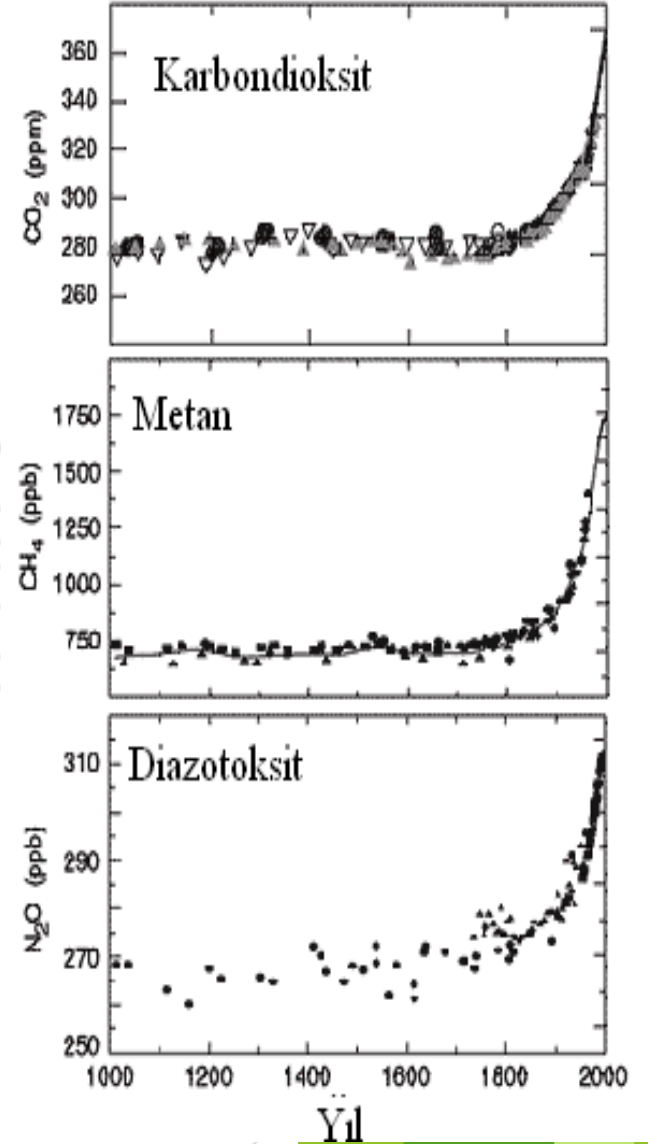
Karbon Çevrimi



Son 60 yılda CO₂ derişimi

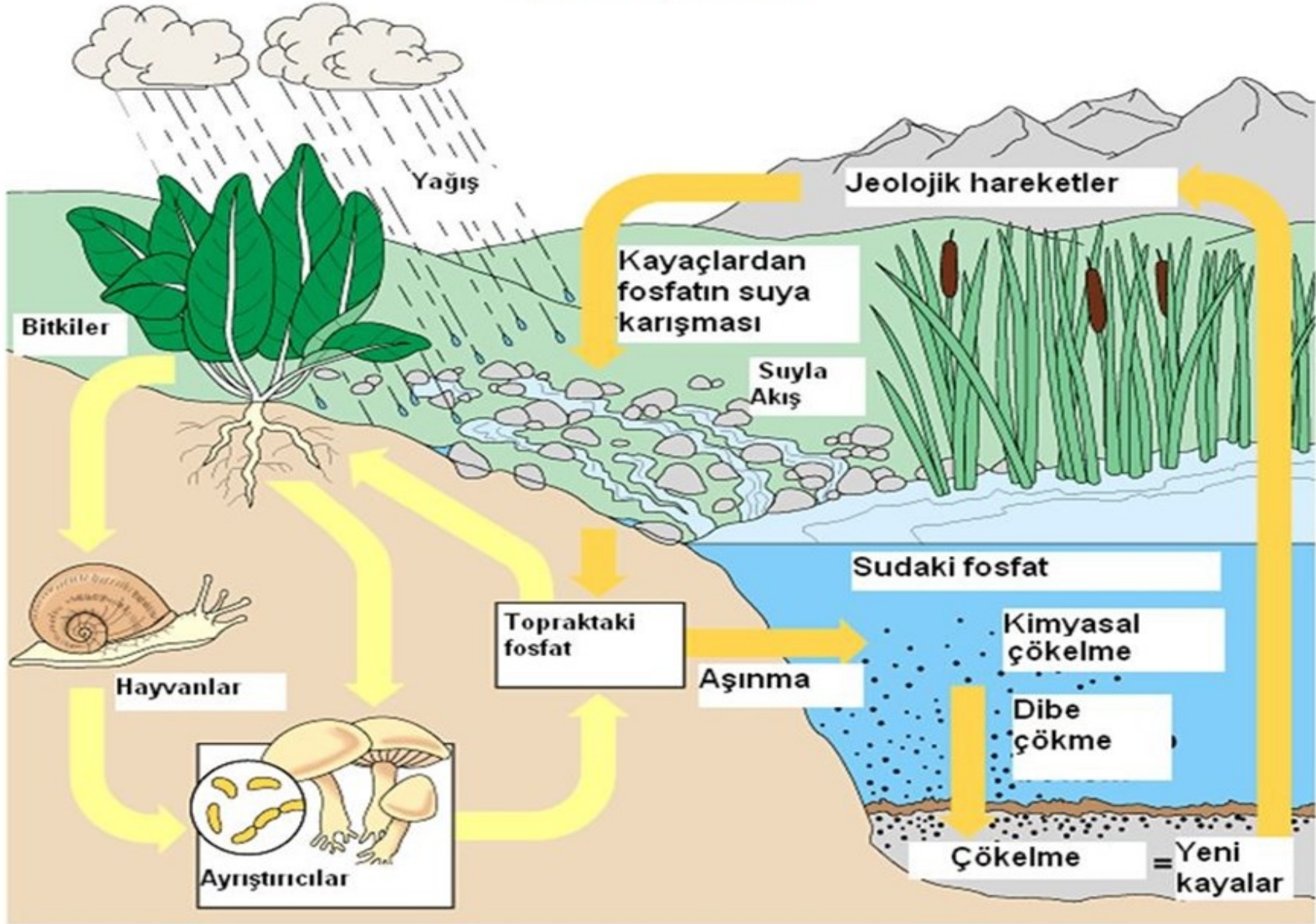


Atmosferdeki derişim

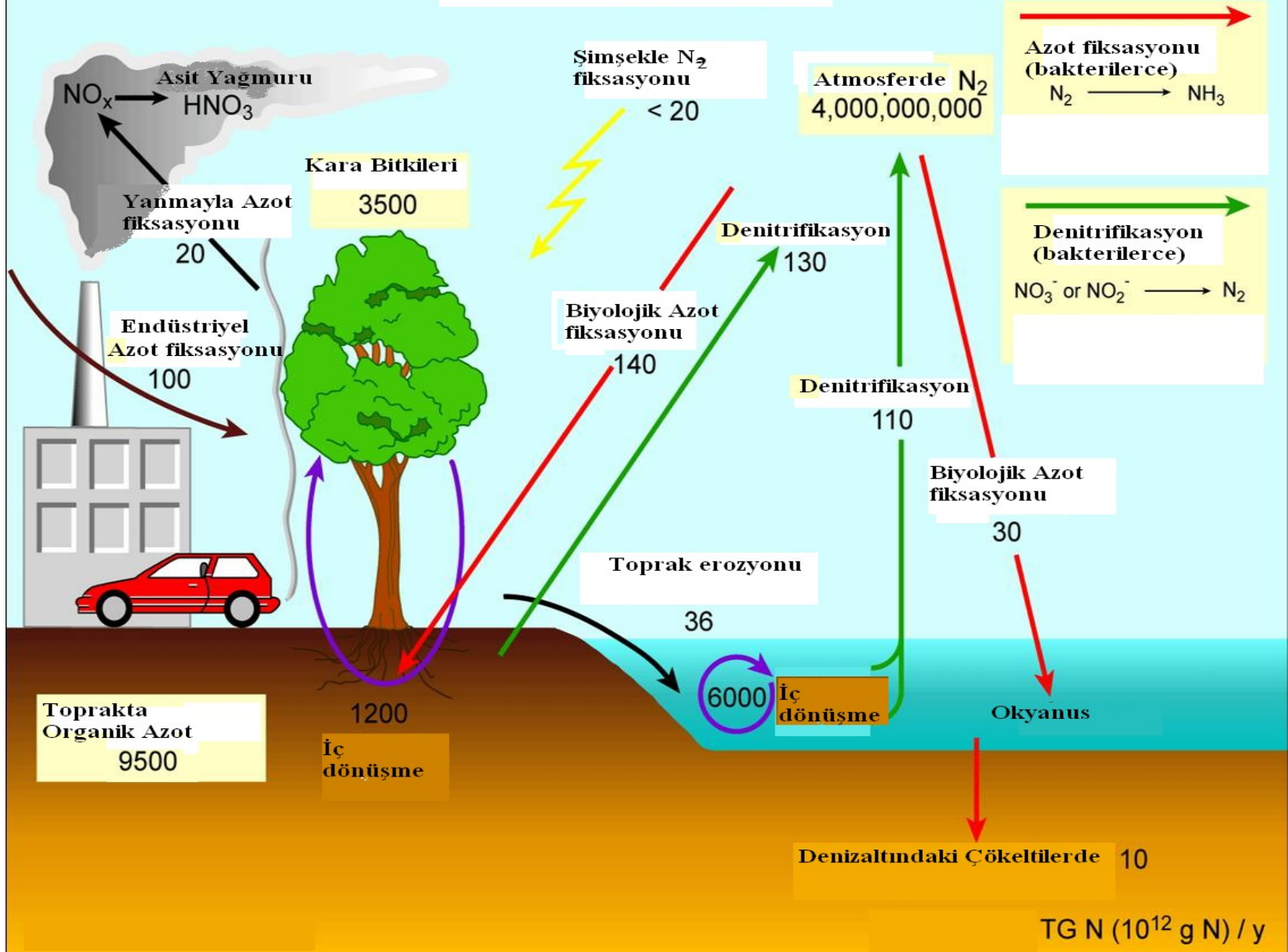


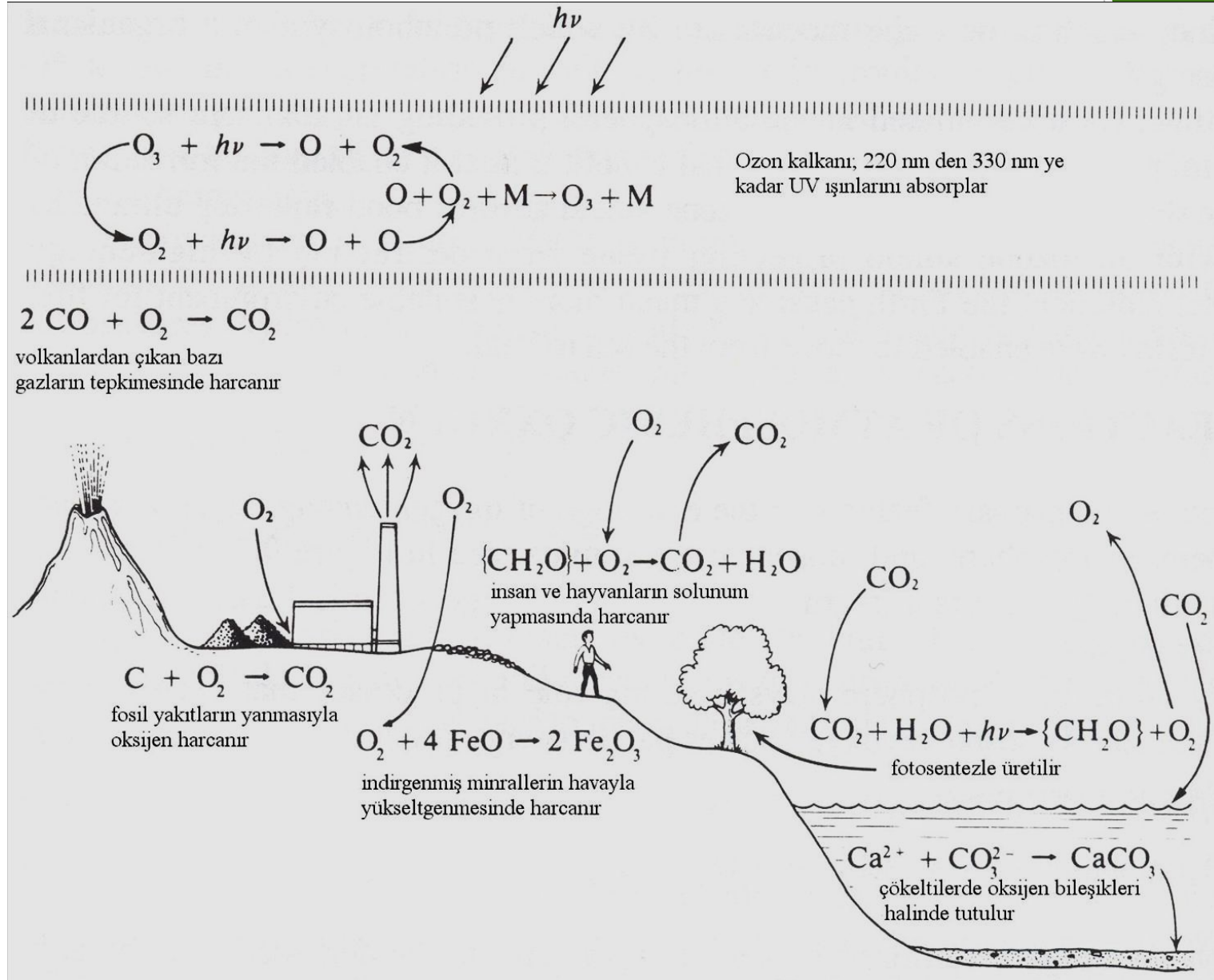
P Çevrimi

Fosfor Çevrimi

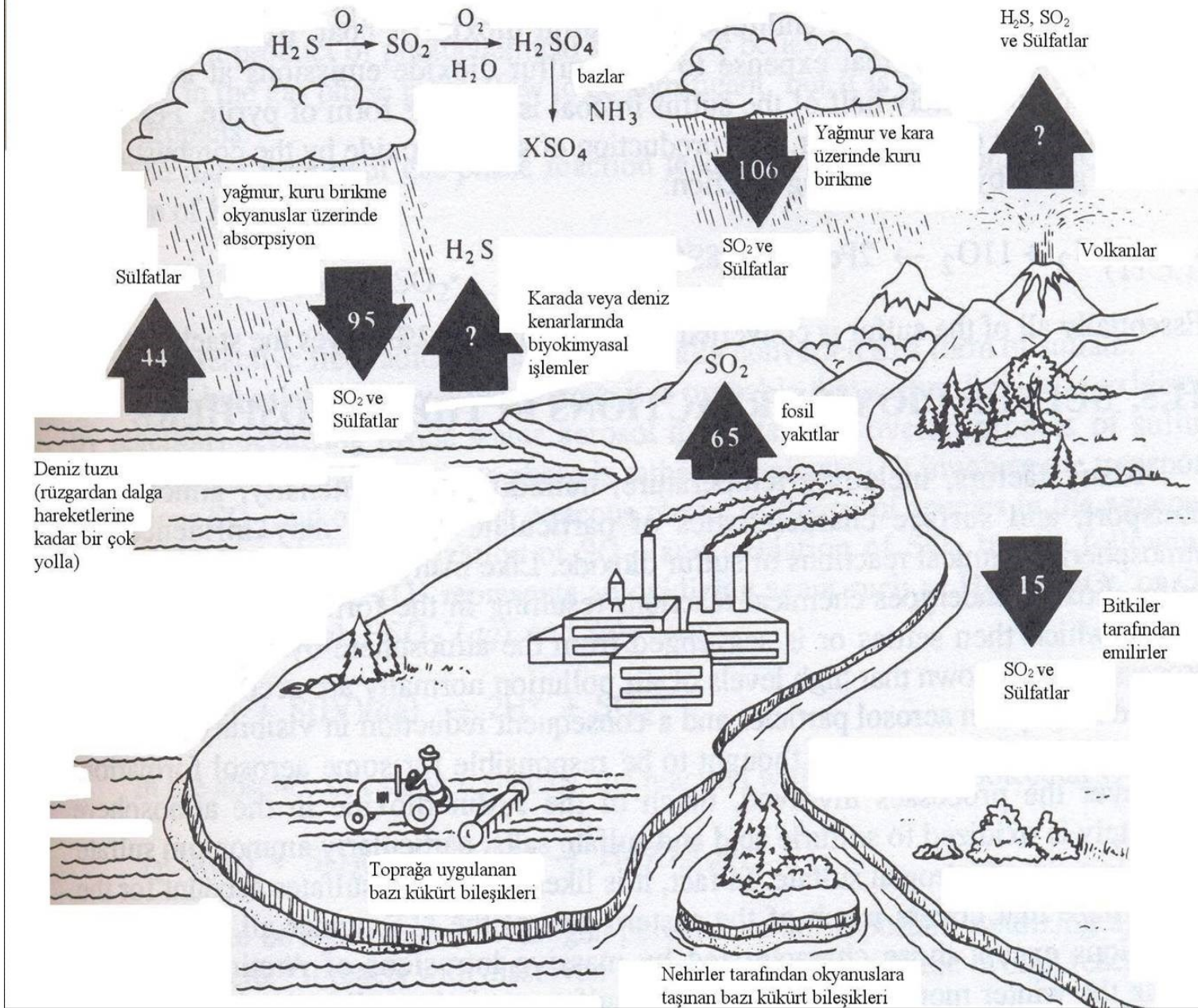


Küresel Azot Çevrimi





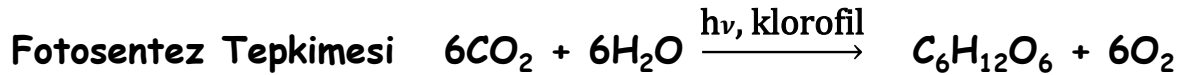
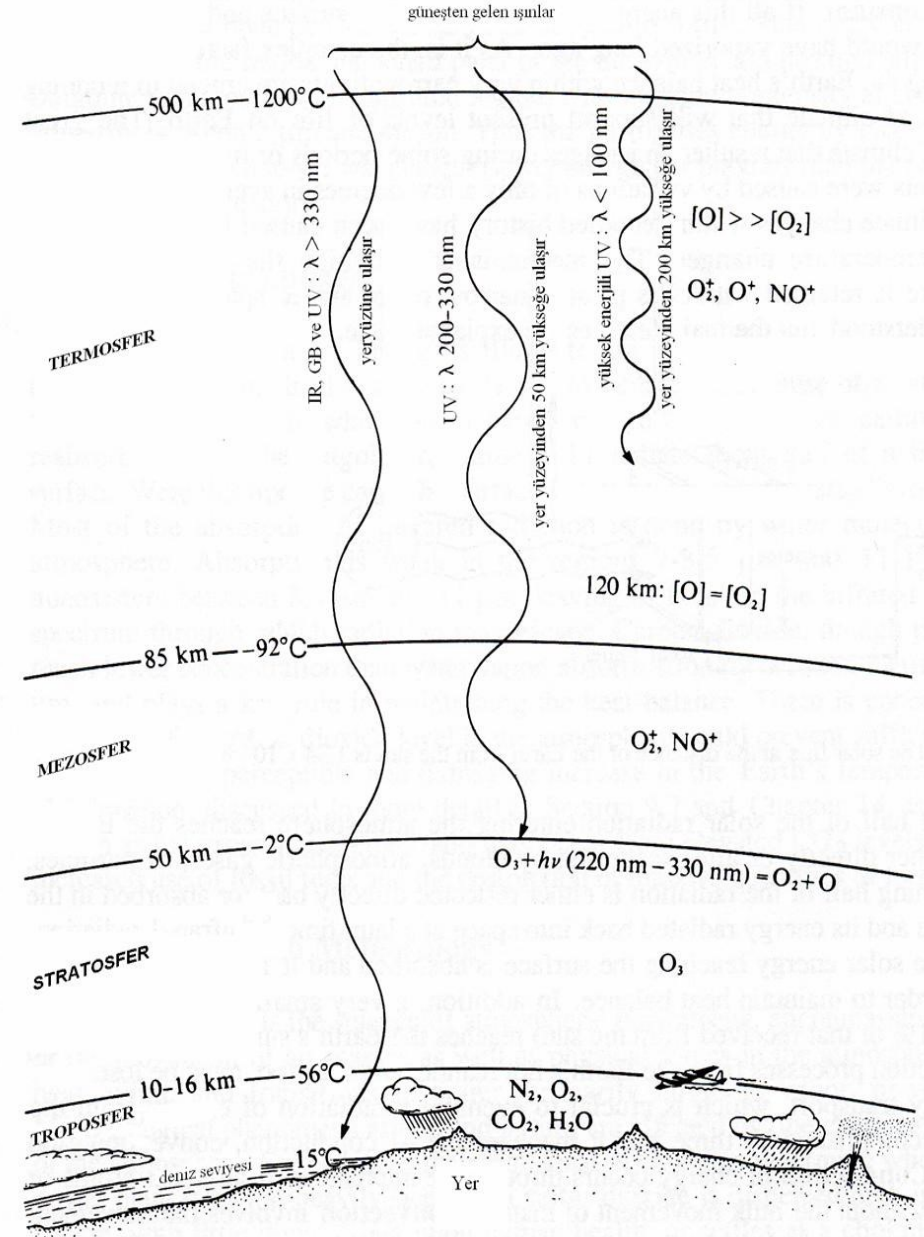
Şekil : Atmosfer, biyosfer, hidrosfer, litosfer arasında oksijen çevrimi



Yerkürede kükürt çevrimi

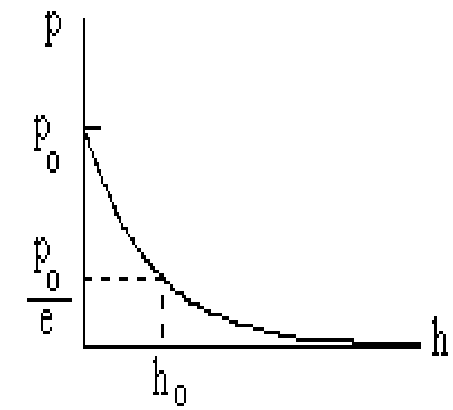
Atmosfer

- ✱ Atmosfer yeryüzündeki canlı hayatı sürdürmeye imkan sağlayan ve yeryüzünü dış uzaydan gelebilecek tehlikelere karşı koruyan bir battaniye olarak tanımlanabilir. Atmosferin işlevlerini aşağıdaki gibi sıralayabiliriz.
- ✱ Bitkilerin fotosentezi için karbondioksit diğer canlıların solunumu için gerekli oksijenin kaynağıdır.
- ✱ Hayat zincirindeki önemli elementlerden biri olan azotun da kaynağıdır.
- ✱ Güneş enerjisiyle buharlaşan suyun atmosferde yoğunlaşmasıyla su çevrimine de katkıda bulunur.
- ✱ Yeryüzünün ortalama sıcaklığının 15 °C olmasına atmosfer de katkıda bulunur. (Atmosfer olmadan yeryüzünün sıcaklığının -18°C olabileceği hesaplanmaktadır.)
- ✱ Dış uzaydan gelen kozmik ışınları absorplar ve onların etkilerine karşı organizmaları korur, güneşin elektromanyetik ışınlarını absorplar, sadece 330nm ile 2500 nm arasındaki ışınların yeryüzüne ulaşmasına izin verir..





Büyük Ağır dağının tepesinde 5137 m de 0 °C sıcaklıkta açık hava basıncı 0,51 atm dir.



Atmosfer; insanoğlunun hayatını kısaltan ve kendi karakteristik özelliklerini değiştiren SO_2 den soğutucu Freon gazlarına kadar çeşitli türlerdeki kirleticilerin tehdidi altındadır.

Atmosfer bilimi atmosferde hava kütesinin taşınması, atmosferik ısı dengesi, atmosferin kimyasal bileşimi ve tepkimeleri ile ilgilenir.

Atmosferin yoğunluğu yerden yükseldikçe yerçekimi ve gaz kanunları nedeniyle azalır. Atmosferi kaplayan gazların %99 u yeryüzünden yaklaşık 30 km yükseklikteki bölgede bulunur.

Atmosfer basıncı yükseklikle üstel olarak azalır.

$$P_h = P_0 e^{-mgh/RT}$$

P_0 ; deniz seviyesindeki basınç
ivmesi ($980,7 \text{ cm/s}^2$ deniz seviyesinde)

G ; yer çekimi

R ; gaz sabiti ($8,314 \cdot 10^7 \text{ erg/mol.K}$)
yüksekliğindeki sıcaklık.

h ; yükseklik T ; h

m ; havanın ortalama mol kütlesi ($28,96 \text{ g/mol}$)
yüksekliğindeki basınç.

P_h ; h

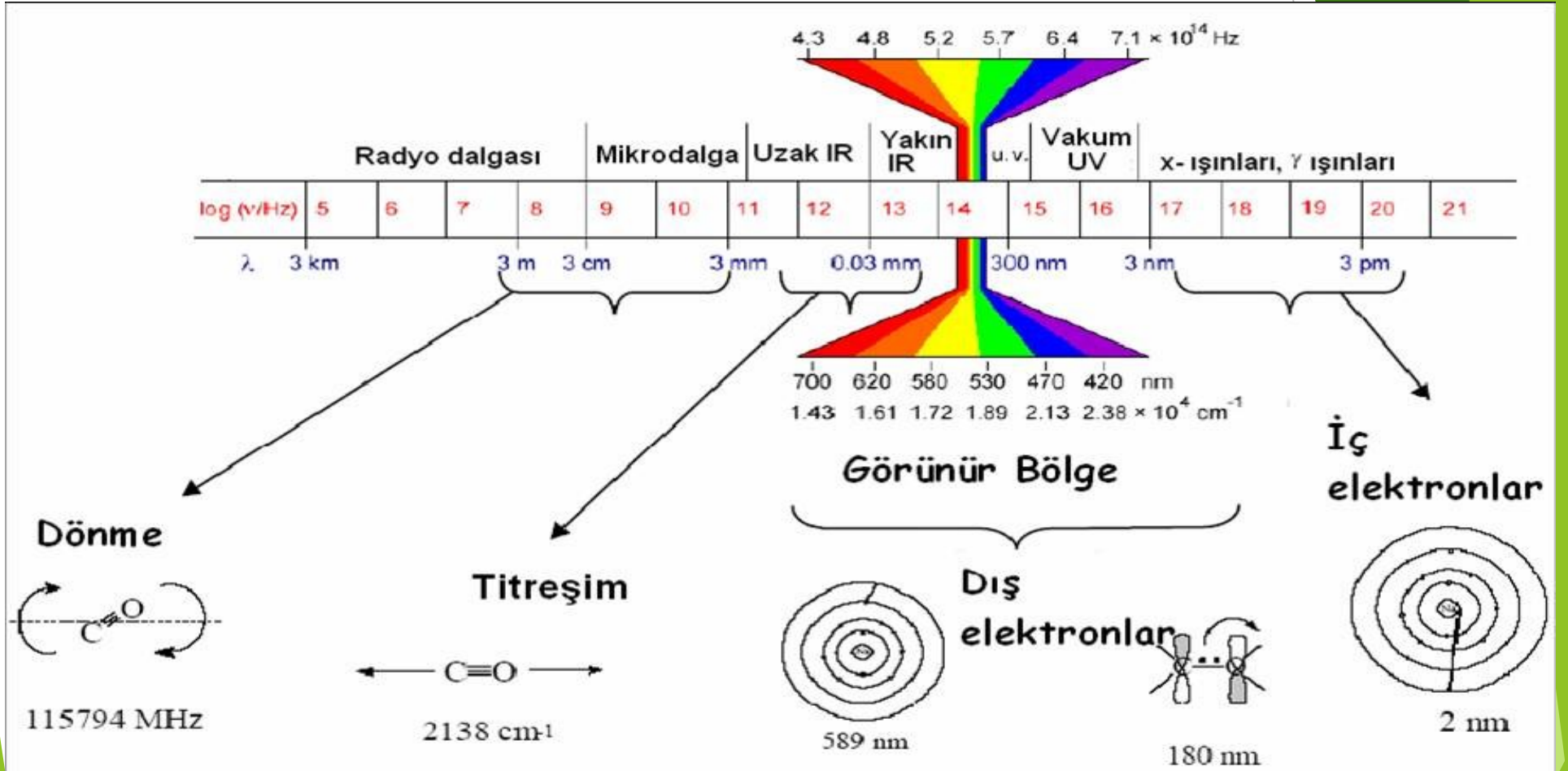
(Kuru Hava, hacimce %78,08 N_2 , %20,95 O_2 , %0,934 Ar, %0,040 CO_2 vb. den oluşur.

820 m yükseklikte (G.Ü kampüsünde, $1,9^\circ\text{C}$ de) açık hava basıncı;

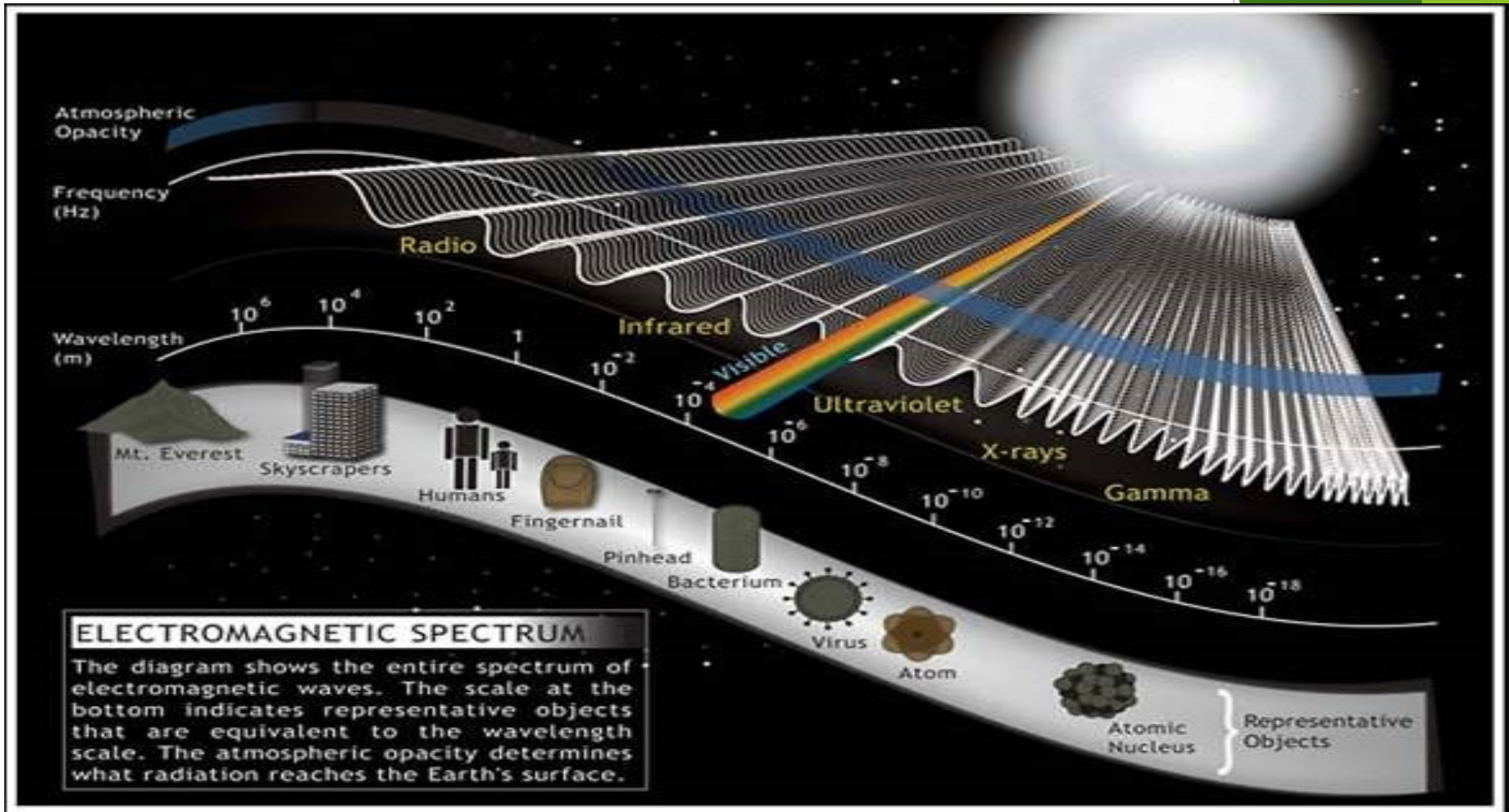
$$P_h = P_0 e^{-mgh/RT} = 0,903 \text{ atm}$$

$$m = \frac{(78,08/100) \times 28 \text{ g/mol} + (20,95/100) \times 32 + (0,934/100) \times 40 \text{ g/mol} + (0,040/100) \times 44 \text{ g/mol}}{28,96 \text{ g/mol}} =$$

Elektromanyetik Spektrumda Bölgeler



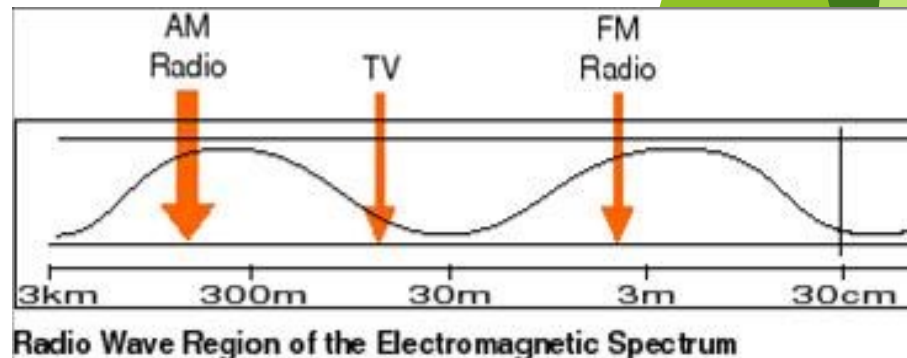
$$E = h\nu = hc / \lambda \quad c: 3.10^8 \text{ m/s (vakumda)}$$

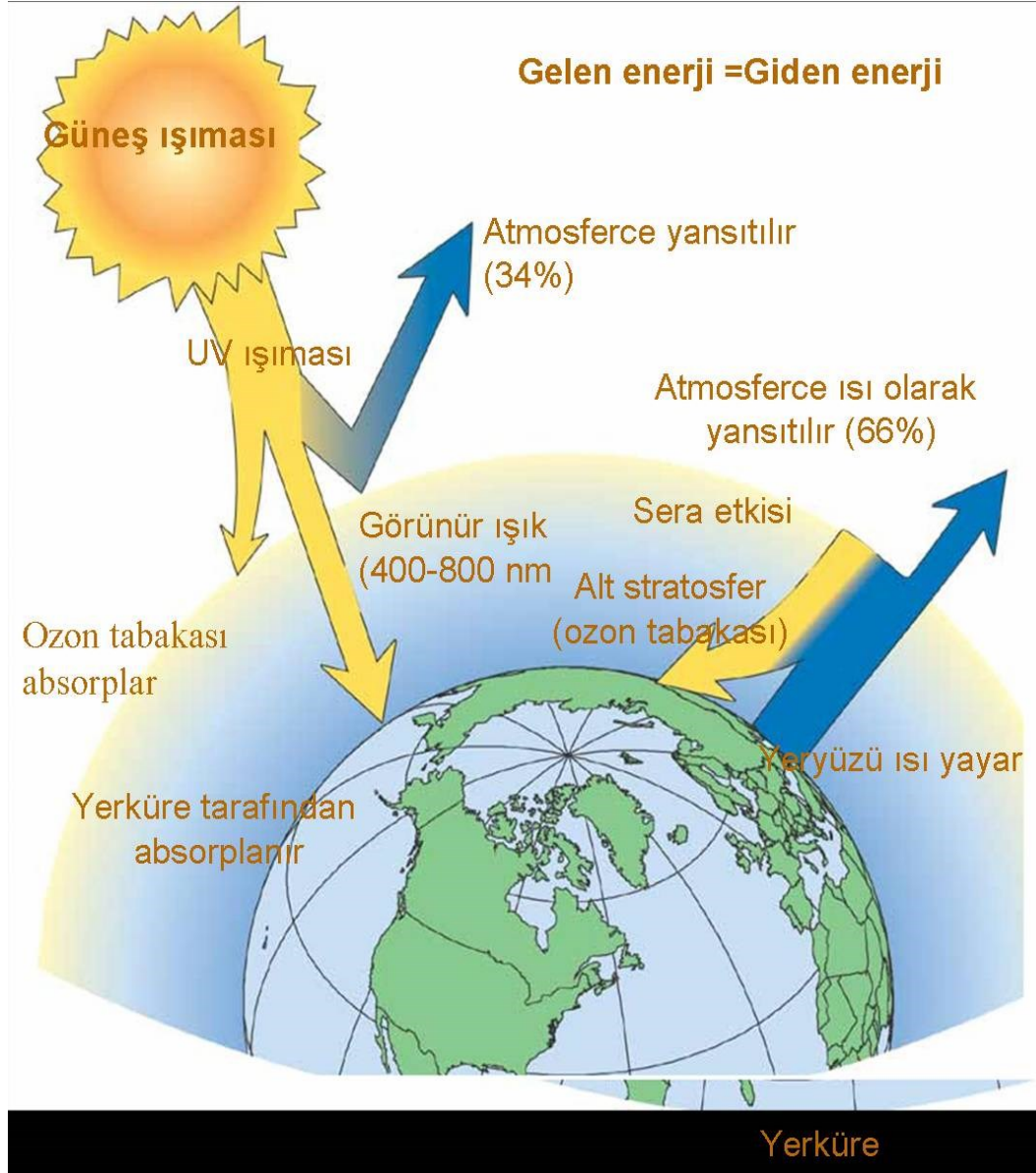


100 nm lik UV elektromagnetik ışımasının enerjisi nedir.

$$E = hc/\lambda = \frac{6.62 \cdot 10^{-34} \text{ Js} \cdot 3 \cdot 10^8 \text{ m/s}}{2 \cdot 10^{-18} \text{ J}}$$

$$100 \cdot 10^{-9} \text{ m}$$





Isı Alışverişi

Yansıyan ışık (34%)

Okyanusların absorpladığı ışık (23%)

Kara parçalarının absorpladığı ışık (42%)

Fotosentezde kullanılan ışık (0.2%)

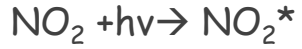
Uzaya geri yansıtılan ışık (66%)

ATMOSFERDEKİ KİMYASAL VE FOTOKİMYASAL TEPKİMLER

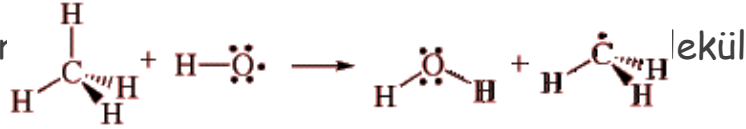
Fotokimyasal Tepkimeler:

Işığın bazı kimyasal türler tarafından absorpsiyonuyla meydana gelen tepkimeler fotokimyasal tepkimeler olarak adlandırılır.

NO₂ atmosferde fotokimyasal olarak aktif olan kirlетici bir türdür. NO₂ ışık enerjisini absorpladığında elektronik olarak uyarılmış moleküle dönüşür.



Atmosferde kararsız ve tepkimeye girerlidir.

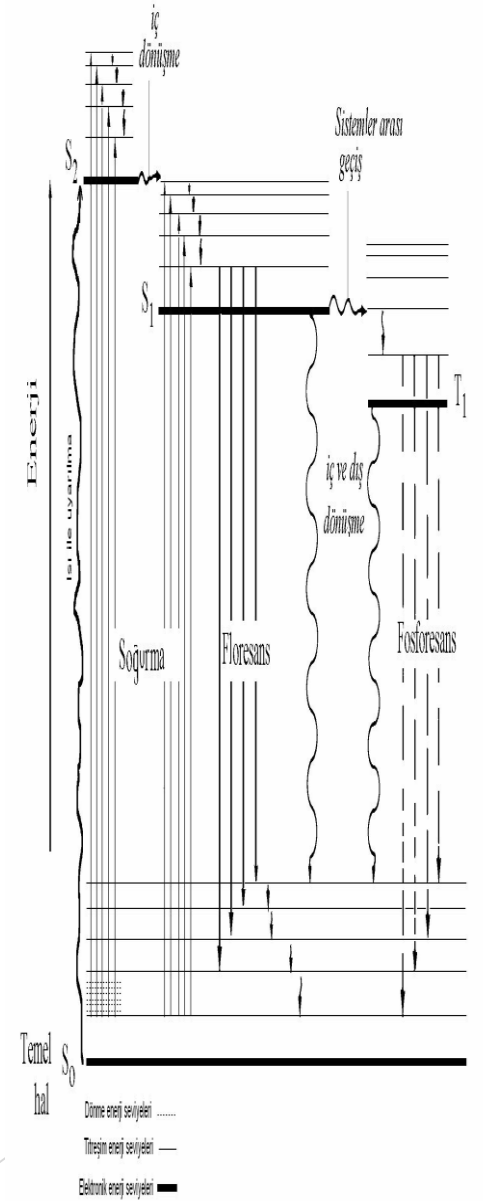


- ❖ Elektronik olarak uyarılmış moleküller
- ❖ Ortaklanmamış elektrona sahip atom veya moleküller (serbest radikaller)
- ❖ İyonlaşmış atom veya moleküller

Bir molekül birkaç halde bulunabilir. Fakat UV ve GB ışığı molekülleri sadece birkaç düşük uyarılmış enerji seviyesine uyarabilir. Moleküller çoğunlukla çift elektron sayısına sahiptir. Absorplanan ışık orbitallerdeki elektronlardan birisini daha yüksek enerjili boş orbitale uyarabilir. Uyarılan elektronun spini değişmezse buna uyarılmış singlet hal denir. Bazen de uyarılan elektron uyarılırken spini değişebilir, buna da uyarılmış triplet hal denir. Singlet halden temel hale ışıklı geçiş floresans, triplet halden temel hale ışıklı geçiş fosforesans denir.

Eğer absorplanan ışık görünür bölge ışığı ise absorplayan tür de renkli olur. Renkli NO₂ atmosferde yaygın olarak gözlenir. Fotokimyasal işlemin ilk adımı, ışığın bir fotokimyasal enerji biriminin(kuantum) bir molekülü aktiflemesidir. Bir kuantumun enerjisi $h\nu$ çarpımına eşittir.

h : $6,62 \cdot 10^{-27}$ erg. s (Planck sabiti) , ν : absorplanan ışığın frekansı olup 1/s birimindedir.



Atmosferde bir fotonun absorplanmasıyla aşağıdaki tepkimeler oluşabilir.



1- Uyarılmış atom veya molekül diğer bir atom veya moleküle(M) aktararak enerjisini kaybeder(fiziksel sönmelenme)



2-Uyarılmış molekül ayrışabilir.(atmosferin üst tabakalarındaki O_2 bu şekilde davranır)



3-Diğer bir türle tepkimeye girebilir. $O_2^* + O_3 \rightarrow 2O_2 + O$

4-Lüminesans la enerjisini kaybedebilir. $NO_2^* \rightarrow NO_2 + h\nu$

5-Lüminesans eğer ışık absorplamasıyla neredeyse anlık ise (floresansın ömrü çok kısadır. 10^{-5} s den küçüktür) buna floresans, eğer bir süre sonra ise fosforesans adı verilir.(fosforesansın ömrü 10^{-5} den büyük hatta s veya dk larda düzeyinde sürer). Uyarılmış tür bir kimyasal tepkime ile oluşursa buna kemilüminesans denir.



6-Moleküller arası enerji transferi olabilir. $O_2^* + Na \rightarrow O_2 + Na^* \quad Na^* \rightarrow Na + h\nu$

(İkinci türden sonradan bir tepkime meydana gelirse buna fotosensitize tepkime denir)

7-Molekül içi enerji aktarımı olabilir.



8-Kendiliğinden olan bir dönüşme ile izomerleşme olabilir. $o\text{-nitrobenzaldehit} + h\nu \rightarrow o\text{-nitrobenzoik asit}$

9-Bir elektron kaybederek fotoiyonizasyon oluşabilir. $N_2^* \rightarrow N_2^+ + e^-$

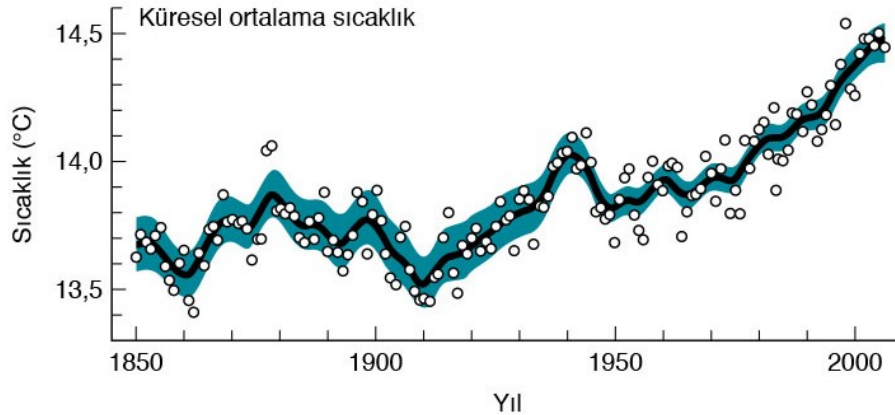
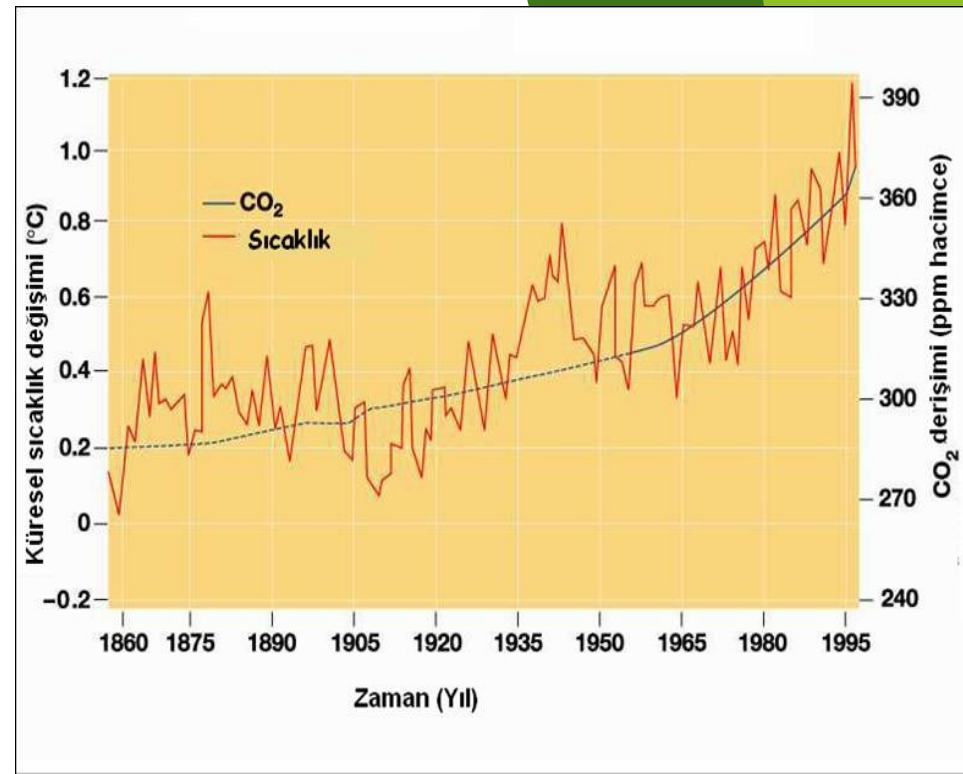
10-Bir molekülün ışık absorpsiyonuyla uyarılmasından serbest radikal oluşabilir.

Serbest radikaller atmosferde karşılaşılan en önemli olaylardandır. Eşleşmemiş elektronu nedeniyle çok tepkimeye girme eğilimindedir. Radikaller bir zincir tepkimesi başlatabileceği gibi sonlandırabilir.



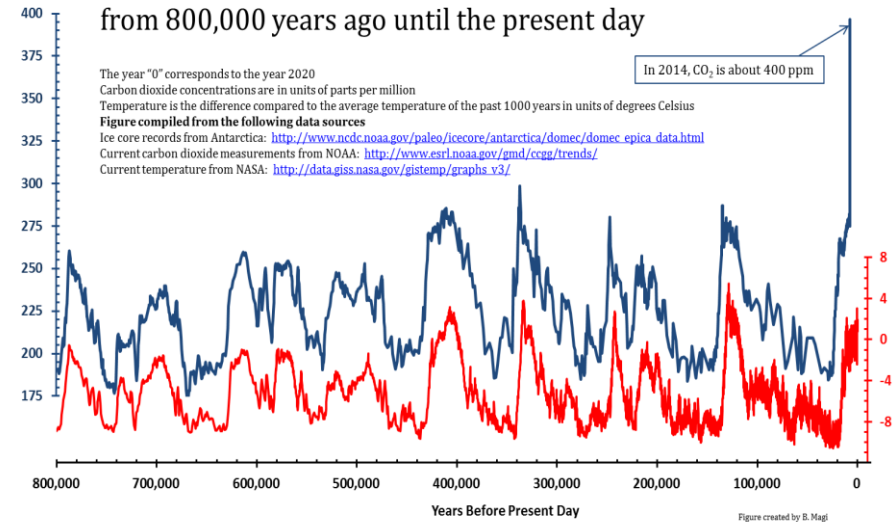
Küresel Isınma

- Dünyanın ortalama sıcaklığı ve CO_2 derişimi son 150 yıldır artma eğilimindedir.
- Yandaki şekilden de görüldüğü gibi yeryüzünün ortalama sıcaklığı ve CO_2 derişimi artma göstermektedir.
- Küresel ısınmanın başlıca 2 sebebi vardır.
 1. Ozon tabakasının incilmesi
 2. Sera gazlarının artışı



Ağaç halkası, tortul tabakalar ve buz çekirdeklerindeki izotop oranları gibi temsili verilere dayanarak küresel sıcaklık tahmini. 1990'lar 2000 yıl içindeki en sıcak on yıldır.

Carbon dioxide and the temperature of our planet from 800,000 years ago until the present day

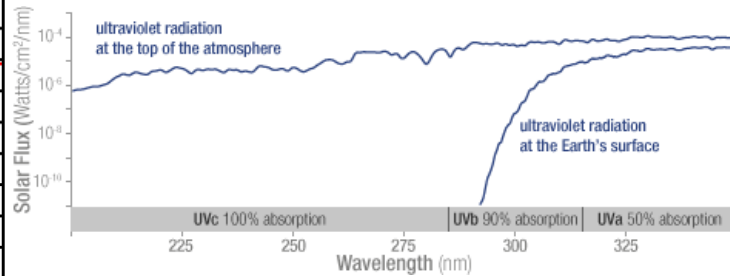
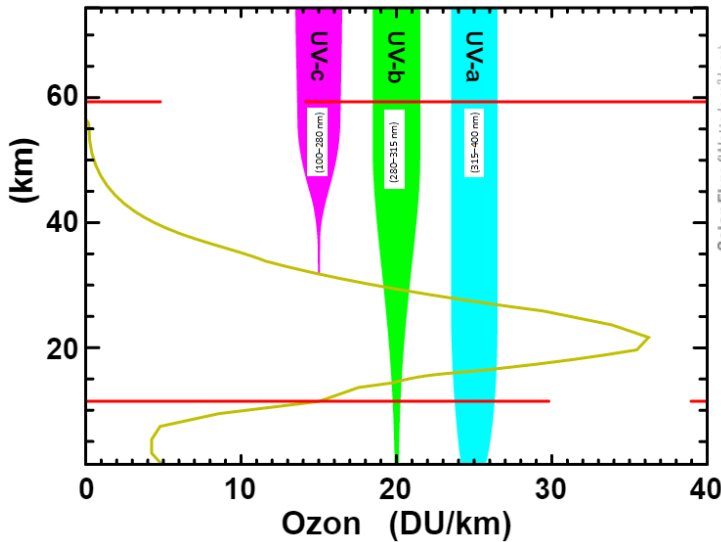
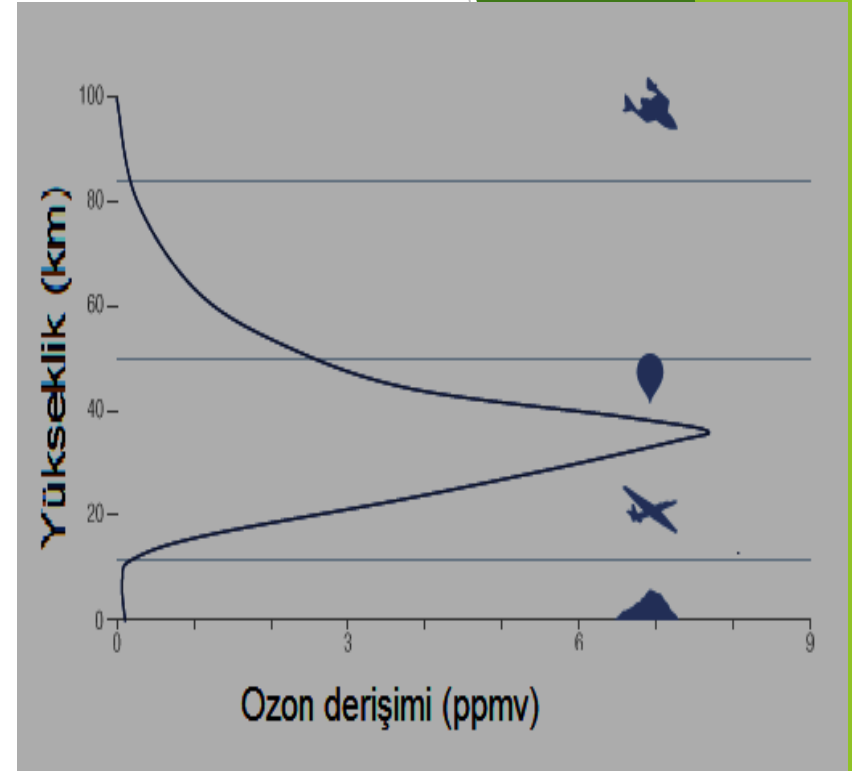


Atmosferdeki ozon



Atmosferin alt tabakalarında tehlikeli bir kirletici olan ozon Stratosferde önemli bir koruyucudur. Oksijenin fotokimyasal ayrışması ile oluşur.

Atmosferde, stratosfer tabakası içerisinde, yerden yaklaşık 19- 23 km'ler arasında bulunan ve ortalama 8 ppm, en fazla 10 ppm ozon derişimine sahip olan katmana ozon tabakası denir.



1 Dobson Birimi = 10^{-3} atm.cm = 0.01 mm'dir.

300 DU = 8.07×10^{22} molekül / m² veya

= 6.42×10^{-3} kg / m² 'ye eşittir.

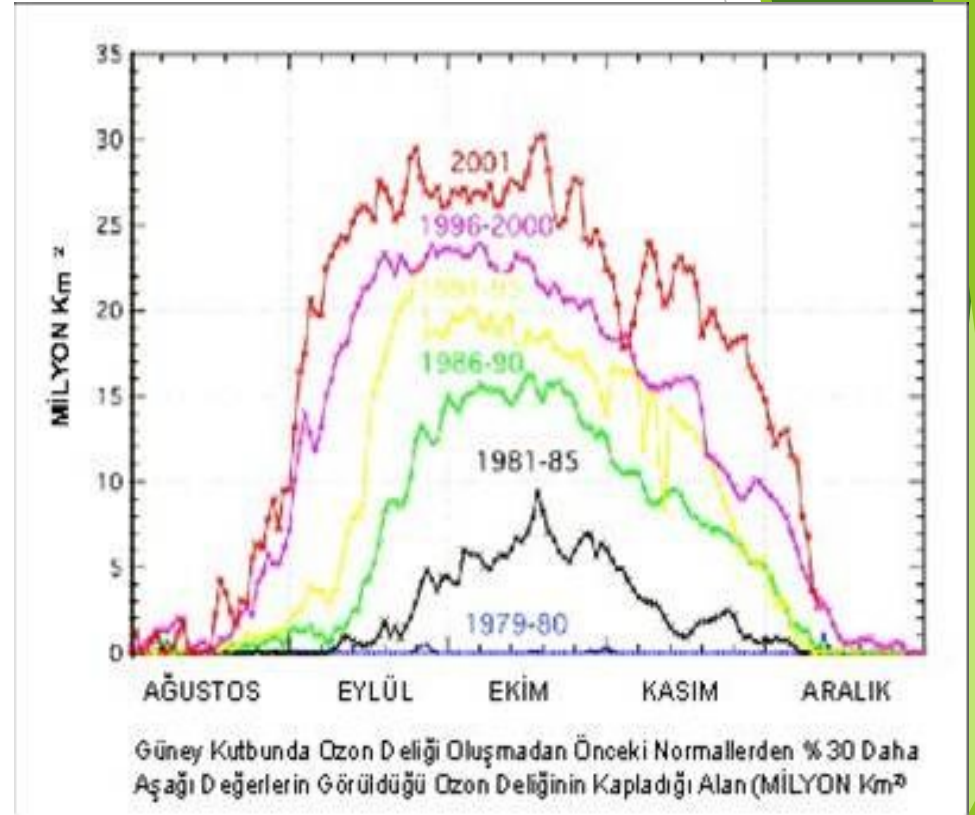
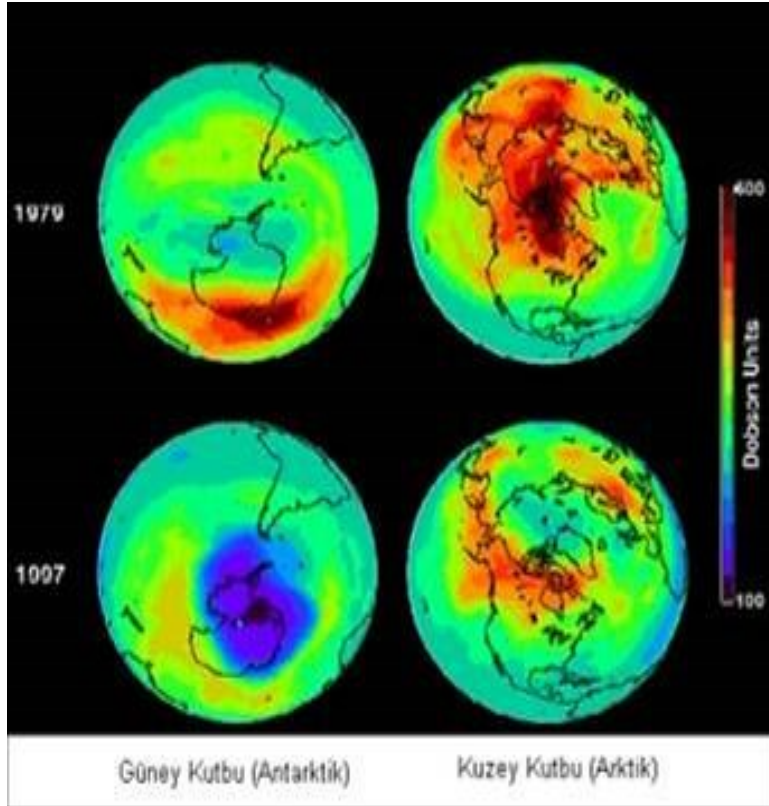
OZON TABAKASININ KİRLİLİKTEN ETKİLENMESİ

Ozonun filtre görevi $O_3 + h\nu \rightarrow O_2 + O$ NO _x varlığında $O_3 + NO \rightarrow NO_2 + O_2$ ve $NO_2 + O \rightarrow NO + O_2$ $O + O_3 \rightarrow 2 O_2$ net tepkime	Normal ozon oluşumu $O_2 + h\nu \rightarrow O + O^*$ ($\lambda < 242 \text{ nm}$) $O^* + O_2 + M \rightarrow O_3 + M$ ($\lambda < 340 \text{ nm}$ ışığı soğurarak)	Ozonun başka türlere dönüşmesi Kloro floro karbon varlığında $CCl_3F + h\nu \rightarrow \cdot Cl + \cdot CCl_2F$ $CCl_2F_2 + h\nu \rightarrow \cdot Cl + \cdot CClF_2$ ($\lambda \sim 200 \text{ nm}$) $\cdot Cl + O_3 \rightarrow ClO\cdot + O_2$ $O_3 + NO \rightarrow NO_2 + O_2$ $ClO\cdot + NO_2 \rightarrow ClONO_2$ $ClONO_2 + h\nu \rightarrow NO_3 + Cl$ $NO_3 + h\nu \rightarrow NO + O_2$ $O_3 + O_3 \rightarrow 3 O_2$ (net tepkime)
---	--	---

Buzdolaplarında, plastik köpük üretiminde şişirici olarak basınçlı teneke kutularda itici gaz olarak yaygın bir şekilde kullanılan CF₂Cl₂ ve CCl₃F lar, O₃ ile verdikleri tepkimeler dolayısıyla oldukça zararlı etki göstermişlerdir. Bu bileşikler çok kararlı olduklarından, atmosferde çok uzun süre kalabilirler ve stratosfere difüzlenirler. Stratosferdeki yoğun, yüksek enerjili UV ışığı yukarıdaki tepkimeler dolayısıyla O₃ ' ü harcar.

Ozon Ölçümü

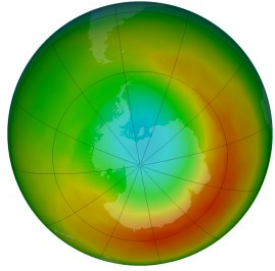
- "Ozon tabakasında delik" şeklinde bir ifade yanlıştır. Burada bahsedilmek istenen ozon tabakasını oluşturan ozon derişiminde azalma veya ozon yoğunluğunda görülen azalmadır.



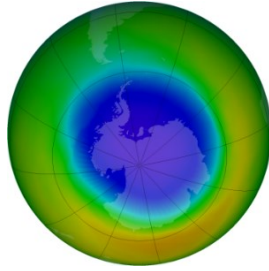
Ozon tabakasındaki ozon derişiminin değışimi

Güney Kutbu (Ekim ayları)

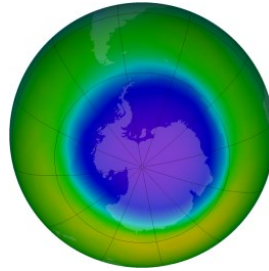
Total Ozone (Dobson Units)
0 100 200 300 400 500 600 700



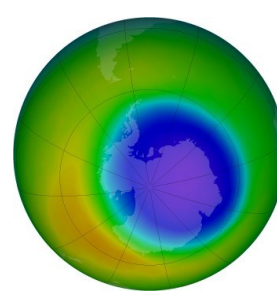
1979



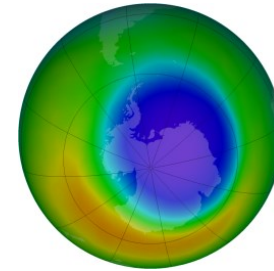
1989



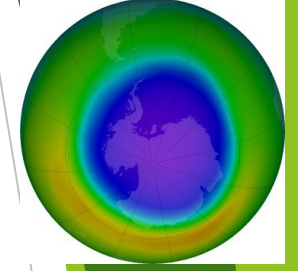
1999



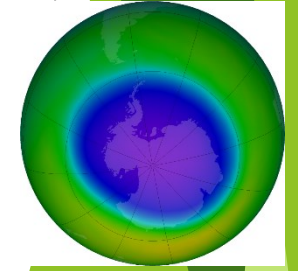
2009



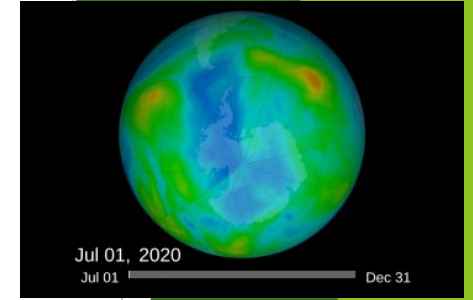
2014



2018



2021



Jul 01, 2020

Jul 01

Dec 31

Kuzey kutbunda ölçümlerin kaydedilmeye başladığı tarihten beri lokal düşüşler görülmüştür, fakat bu düşüşler süre ve miktar bakımından Güney kutbundaki kadar büyük ve etkili olmamıştır. Düşüşlerin görüldüğü dönem kış - ilkbahar dönemi olarak belirlenmiştir.

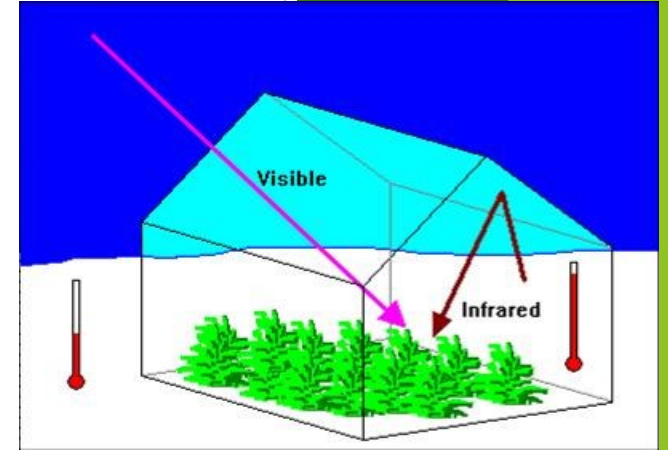
Güney yarımkürede ozon tabakasında görülen incelme, Eylül ayı başından itibaren ortaya çıkmakta ve Ekim ayının ilk haftasında toplam ozonun en düşük seviyeye ulaşmasıyla birlikte iyice belirginleşmektedir. Kasım ayından itibaren ise, orta enlemlerden gelen ozonca zengin havanın etkisiyle incelme durmakta, yoğunluk artmakta ve Aralık ayının sonuna doğru da normale dönerek eski kalınlığına ulaşmaktadır.

Antarktika kışın neredeyse hiç güneş ışığı alamaz, hatta baharda bile oldukça az güneş ışığı alır. Bu yüzden kışın ozon üretilemez. İlkbaharda Güneş ışıkları bir miktar alınınca da aşağıdaki tepkimeyle oluşan ozon da harcanır.

İlk olarak 1979 yılında ortaya çıkan ozon derişimindeki azalma yaklaşık 1989 yılında en yüksek seviyesine çıkmıştır, oradan sonra da fazla büyümemiştir..

SERA ETKİSİ

- Sera etkisi genel olarak CO_2 in meydana getirdiği bir problemdir. Ayrıca CH_4 , kloroflorokarbonlar(CFC) , ozon ve N_2O da katkıda bulunur.
- Stratosfer ve daha üst katmanlarda soğurulmayan güneşin görünür ve UV ışınları yeryüzüne ulaşır, soğurulur ve ısıya çevrilir. Bu ısı kızılötesi (IR) ışın şeklinde atmosfere yayılır. CO_2 , CH_4 , N_2O gibi düşük titreşim enerjili moleküller, Kızılötesi ışınını soğurur ve tekrar yeryüzüne yayar. Yayılan enerji yeryüzünden uzaklaşamadığı için yeryüzü ve atmosferin alt tabakaları ısınır. Atmosferde bulunan gazların doğal sera etkisi meydana getirmesine ilaveten atmosferde kirletici olarak bulunan insan faaliyetlerinden meydana gelen kloroflorokarbonlar sera etkisini artırıcı etki gösterirler. Sera etkisinin yaklaşık % 80 inin CO_2 katkısıyla olduğu tahmin edilmektedir.
- Sera etkisi sonucunda yeryüzünün ortalama sıcaklığı artar. Bu konuda bilgisayar modelleriyle yapılan çalışmalarda 3-4 °C lık bir sıcaklık artışının, yağış düzenini aniden değiştireceği kutuplardaki buzulları eritmesi sonucunda okyanusların yükseleceği ve deniz kıyısındaki şehirlerin sular altında kalacağı tahmin edilmektedir.



SERA GAZLARI VE KAYNAKLARI

SERA GAZLARI	Kimyasal formül	Endüstri öncesi derişim	1994 teki derişim	Atmosferde ömrü(yıl)	İnsan faaliyetleri	Küresel ısınma potansiyeli (GWP)
karbondioksit	CO ₂	278 000 ppbv	358 000 ppbv	Değişken	Fosil yakıtların yanması	1
metan	CH ₄	700 ppbv	1721 ppbv	12,2 +/- 3	Fosil yakıtlar katı atıkları	21 **
nitrozoksit	N ₂ O	275 ppbv	311 ppbv	120	Sunı gübreler Endüstriyel üretim	310
Kloroflora karbon-12	CCl ₂ F ₂	0	0,503 ppbv	102	Sıvı soğutucular ve köbükler	6200-7100 ****
Kloroflora karbon-22	CHClF ₂	0	0,105 ppbv	12,1	Sıvı soğutucular	1300-1400 ****
perflbrometan	CF ₄	0	0,070 ppbv	50 000	Alüminyum üretimi	6 500
Sülfürhekza florit	SF ₆	0	0,032 ppbv	3 200	Dielektrik akışkanlar	23 900

Sera Gazlarının azaltılması

► **Kyoto Sözleşmesi**

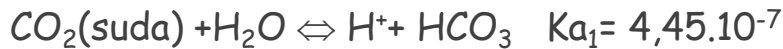
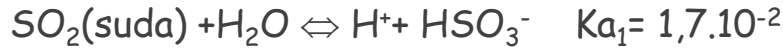
- 1997 ' de Japonya ' da yapılan uluslar arası konferansta sera etkisine neden olan gazların azaltılması konusunda anlaşmaya varılmıştır.
- Küresel ısınmaya karşı alınacak önlemleri içeren uluslararası Kyoto Sözleşmesi, 16 şubat 2005'te yürürlüğe girmiştir. Bu Sözleşme;
 - - Atmosfere salınan sera gazı miktarı %5'e çekilmesini,
 - - Endüstriden, motorlu taşıtlardan, ısıtmadan kaynaklanan sera gazı miktarını azaltmaya yönelik mevzuatın yeniden düzenlenmesini,
 - - Daha az enerji ile ısınma, daha az enerji tüketen araçlarla uzun yol alma, daha az enerji tüketen teknoloji sistemlerini endüstriye yerleştirme sağlanmasını,
 - - Atmosfere salınan metan ve karbon dioksit oranının düşürülmesi için alternatif enerji kaynaklarına yönelmeyi,
 - - Fosil yakıtlar yerine örneğin bio dizel yakıt kullanılmasını,
 - - Çimento, demir-çelik ve kireç fabrikaları gibi yüksek enerji tüketen işletmelerde atıkların yeniden düzenlenmesini,
 - - Termik santrallerde daha az karbon çıkartan sistemler, teknolojiler devreye sokulmasını,
 - - Güneş enerjisine yatırım yapılmasını, nükleer enerjide karbon sıfır olduğu için ön plana çıkarılmasını,
 - - Fazla yakıt tüketen ve fazla karbon üreten araçlardan daha fazla vergi alınmasını,
- Önermektedir.

ASİT YAĞMURLARI

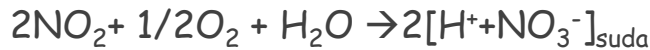
Doğal yağmur suyunun pH sı havadaki CO_2 nin suyla tepkimesinden dolayı 5,5 civarındadır. Atmosferik kirliliklerin etkisiyle bu değer pH=2 ye kadar düşebilir (volkanlar lav püskürtürken). Bu tür yağmurlara asit yağmuru denir. CO_2 (suda) dan daha kuvvetli asidik maddelerin yağışla yeryüzüne ulaşması bunun başlıca sebebidir. En fazla görüleni SO_2 ve NO_2 dir. Asit yağmurları en fazla sanayileşmiş bölgelerde ve fosil yakıtların yakılmasıyla oluşur.

Bunun birinci sebebi SO_2 nin suda daha çok çözünmesidir. SO_2 nin Henry kanunu sabiti 1,2mol/L.at olmasına karşın CO_2 nin ki $3,38.10^{-2}$ mol/L.at dir. $C=k.P_{gaz}$

İkinci olarak SO_2 nin birinci asitlik sabiti CO_2 ninkinden çok yüksektir.



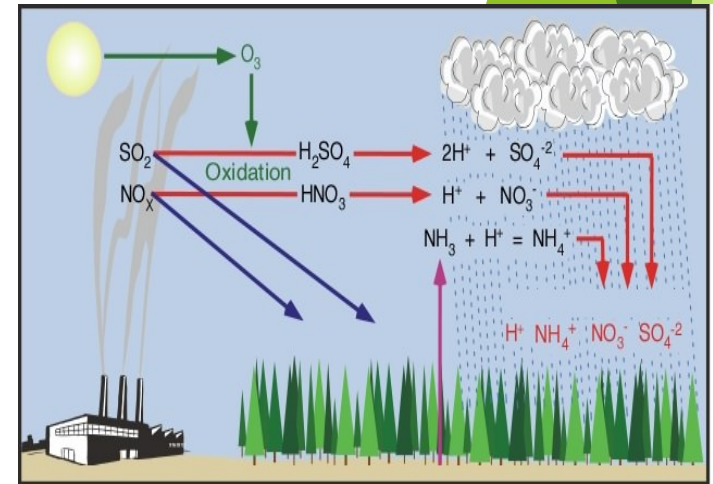
Asit yağmurları asidik gazların havanın oksijeniyle yükseltgenmesinden de oluşur.



Cl^- , NH_4^+ , Ca^{+2} gibi iyonlar da asit yağmurları oluştururlar.

Asit yağmurları içinde en fazla sülfürik asit ondan sonra nitrik asit , üçüncü olarak da hidroklorik asit gözlenmiştir.

Asit yağmurları 1964 -74 yıllarında Amerika'da pH 4-4,2 aralığında gözlenmiştir.



Asit yağmurlarının etkileri aşağıdaki gibi sıralanabilir

- ▶ Aşırı derişimlerde Bitki örtüsünde doğrudan zehirlleme etkisi gösterir.
- ▶ Topraktaki Al bileşiklerini çözerek Al^{+3} ün serbest hale geçmesini sağlamak suretiyle dolaylı zehirlenmeye neden olabilir.
- ▶ Asitliğe duyarlı ormanları yok edebilir.
- ▶ İnsan ve hayvanlarda nefes almayı zorlaştırır.
- ▶ Göllerde asidik ve toksik etki göstererek canlı hayata zarar verir.
- ▶ Korozyona neden olur,
- ▶ Kireçtaşlarını çözerek atmosfere CO_2 salınımına neden olur.
- ▶ $CaCO_3 + 2 H^+ \rightarrow Ca^{+2} + CO_2(g) + H_2O$



HAVA

- ▶ Hava yeryüzünden itibaren 10 km yukarıya kadar ki bölgede bulunur. Hava hacimce % 0,1 ile 5 arasında su içerir.
- ▶ - Kuru havanın bileşenleri % hacim ;
- ▶ ana bileşenler
- ▶ N_2 : % 78,08 O_2 : % 20,95
- ▶ - İkincil bileşenler ;
- ▶ Ar : % 0,934 CO_2 : % 0,04
- ▶ - Asal Gazlar ;
- ▶ Ne : % $1,818 \times 10^{-3}$ Xe : % $8,7 \times 10^{-6}$
- ▶ Kr : % $1,14 \times 10^{-4}$ He : % $5,24 \times 10^{-4}$

Kuru Havadaki Eser Gazlar

Gaz veya Tür	% Hacim	Ana Kaynak	Atmosferden Uzaklaşma
CH ₄	$1,6 \cdot 10^{-4}$	Biyolojik	Fotokimyasal
CO	$1,2 \cdot 10^{-5}$	Fotokimyasal, insan faaliyeti	Fotokimyasal
N ₂ O	$3 \cdot 10^{-5}$	Biyolojik	Fotokimyasal
NO _x (NO+NO ₂)	$10^{-10} - 10^{-6}$	Fotokimyasal, ısıma, insan faaliyeti	Fotokimyasal
HNO ₃	$10^{-9} - 10^{-7}$	Fotokimyasal	Yağışla yeryüzüne iner
NH ₃	$10^{-8} - 10^{-7}$	Biyolojik	Fotokimyasal, Çökmeyeyle uzaklaşır
H ₂	$5 \cdot 10^{-5}$	Biyolojik, Fotokimyasal	Fotokimyasal
H ₂ O ₂	$10^{-8} - 10^{-6}$	Fotokimyasal	Yağışla yeryüzüne iner
HO.	$10^{-13} - 10^{-10}$	Fotokimyasal	Fotokimyasal
HO ₂ .	$10^{-11} - 10^{-9}$	Fotokimyasal	Fotokimyasal
H ₂ CO	$10^{-8} - 10^{-7}$	Fotokimyasal	Fotokimyasal
CS ₂	$10^{-9} - 10^{-8}$	İnsan faaliyetleri, biyolojik	Fotokimyasal
OCS	10^{-8}	Fotokimyasal, İnsan faaliyetleri, Biyolojik	Fotokimyasal
SO ₂	$2 \cdot 10^{-8}$	İnsan faaliyetleri, Fotokimyasal, Volkanik	Fotokimyasal
CCl ₂ F ₂	$2,8 \cdot 10^{-5}$	İnsan faaliyetleri	Fotokimyasal
H ₃ CCCl ₃	$1 \cdot 10^{-8}$	İnsan faaliyetleri	Fotokimyasal

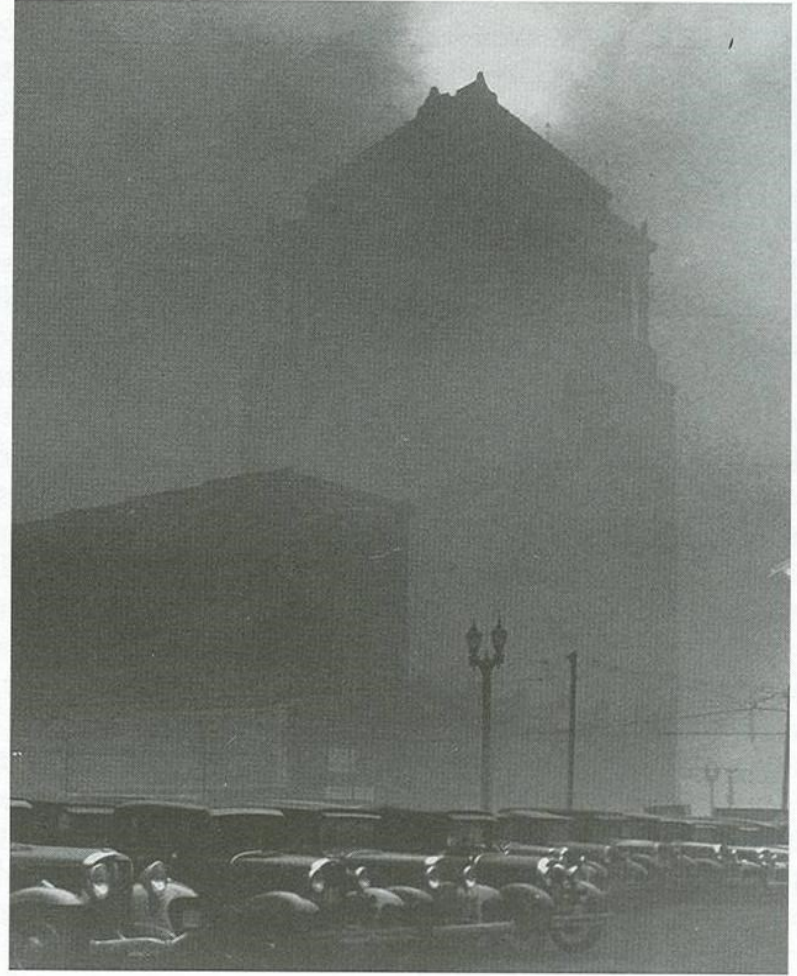
HAVA KIRLETİCİLER (Kirletici gazlar ve Partiküler Maddeler)

- ▶ Atmosferde bulunan gazları 3 kısımda incelemek mümkündür ;
- ▶ A) Azot, oksijen, ksenon, argon, neon gibi havada devamlı bulunan ve derişimi pek değişmeyen gazlar.
- ▶ B) CO_2 , su buharı, ozon, NO, N_2O gibi havada devamlı bulunan ve kirlilikle derişimi artan gazlar.
- ▶ C) Havadaki kirletici gazlar
- ▶ Kaynaktan çıkışlarına göre kirleticiler; 1 ° kirleticiler ve 2 ° kirleticiler olmak üzere ikiye ayrılırlar ;
- ▶ Birincil kirleticiler ; Kaynaktan doğrudan çıkan ve atmosfere karışan SO_2 , H_2S , CO_2 ve partiküler maddelerdir.
- ▶ İkincil kirleticiler; Atmosferde bir takım reaksiyonlarla sonradan oluşan kirleticiler. NO_2 , SO_3 , H_2SO_4 , aldehitler ve ketonlardır.

PARTİKÜLER MADDE (PARÇACIK MADDE) (PM)

- ▶ Partiküler madde 2×10^{-10} m den daha büyük çaplı tek yada bir arada birden fazla tanecik olarak tanımlanır. Yağmur, kar, sis, dolu, çiy, kırağı gibi bazı partiküler maddeler doğaldır; duman, is, gibi insan faaliyetleri sonucu atmosfere karışan türleri de vardır. Bazı doğal partiküller insan faaliyetlerinin sonucunda atmosfere karışırlar. Duman ve is fosil yakıtların tam yanma olmadan atmosfere salınan yanma ürünleridir.
- ▶ PM terimi; Gaz ya da havada asılı durabilen ya da görünmeyen, katı yada sıvı, toz, kum, kül ve sis gibi parçacıkları ifade eder. Partikül şeklindeki kirleticiler tanecik büyüklüklerine, sınıflandırılır.
- ▶ PM_{10} ; 10 μm den daha küçük çaplı tanecikleri ifade eder. Yanma ürünleri, topraktan veya fabrikalardan havaya karışan tozlar bu kapsamdadır. Bu parçacıklar bronşlarda birikir.
- ▶ $PM_{2,5}$; 2,5 μm den daha küçük çaplı tanecikleri ifade eder. Yanma ürünleri, yoğunlaşmış organik gaz moleküller bu kapsamdadır. Bu parçacıklar akciğerlerdeki keseciklerde birikir.

Endüstriyel Duman "Black Tuesday" St. Louis 1939



Amerikada 1939 da St. Lois de "Kara Salı" olarak anılan gün, şehrin üzeri dumanla kaplı

Duman



Partiküler Madde Kirliliği



Toz bir partiküler madde olarak sınıflandırılır.

Bir Çimento Fabrikası'ndan Çıkan Tozların Bileşimi :

► Dört farklı zamanda alınan örnek ;

► Bileşim	1	2	3	4
► % Al_2O_3	8,5	8,2	5,2	7,7
► % CaO	26,7	31,3	21,7	47,6
► % Fe_2O_3	4,4	4,5	3,7	7,9
► % SiO_2	29,0	31,6	23,3	28,9
► Cd (ppm)	80,9	83,1	100,4	64,8
► Cr (ppm)	152,3	185,8	260,1	860,8
► Co (ppm)	151,9	171,5	188,6	128,4
► Pb (ppm)	2090,1	2410,2	1392,6	650,9
► Mn (ppm)	755	690,3	643,9	594,6
► Ni (ppm)	466	394	710	605
► Ag (ppm)	27,8	44,8	18,1	43,8

İNORGANİK PARTİKÜLLER

Partiküler madde halinde $1 \mu\text{g}/\text{m}^3$ den fazla olan başlıca eser elementler ; Alüminyum, Kalsiyum, Karbon, Demir, Potasyum, Sodyum, Silisyum dur. Daha az miktarda bulunanlar ; Bakır, Kurşun, Titan, Çinko, en az miktarda olanlar ise ; Antimon, Berilyum, Bizmut, Kadmiyum, Kobalt, Krom, Sezyum, Lityum, Mangan, Nikel, Selenyum, Stronsiyum, Vanadyumdur.

Al, Fe, Ca, Si; Toprak erozyonu, kayaların tozlaşması, kömürün yanması

C; Karbonlu yakıtların tam yanmaması

Na, Cl; Deniz suyu aerosolü, organo halojenür polimerlerinin yakılması

Sb, Se; Kömürün, petrolün yakılmasıyla

S; Petrol atıklarının yakılmasıyla

Zn; Yanma ile

Pb; Kurşun içeren yakıtların ve kurşunlu benzinin yakılması ile

ASBEST

Asbest; lifli silikat minerallerinin bir grubuna verilen addır. Ortalama, yaklaşık formülü $\text{Mg}_3\text{P}(\text{Si}_2\text{O}_5)(\text{OH})_4$

Asbestin yanmazlığı, kullanışlılığı, gerilme direnci dolayısıyla Asbest çoğu yapı malzemelerinde, fren balatalarında, boru yapımında kullanılmaktadır. İleri teknoloji kullanan ülkelerde havadaki partiküllerin kanserojen etkisi nedeniyle asbest kullanımı gitgide azaltılırken, daha geri teknolojilerin kullanıldığı ülkelerde artmaktadır.

UÇUCU KÜL

Fosil yakıtlarının yanması ile çoğu mineral partikülü atmosferi oksitleri halinde kirletirler. Küçük partiküllerin bir kısmı yanma ortamında kalırken bir kısmı da atmosfere karışır. Kül yanma ürünlerine göre çeşitlilik arz ederken genelde Alüminyum, Kalsiyum, Demir ve Silisyum oksitlerinden meydana gelir.

Ayrıca Cıva, yüksek buhar basıncı nedeniyle, hem metali hem de bileşikleri ile hava kirliliğine neden olur.

KİRLETİCİ GAZLAR

ORGANİK KİRLETİCİ GAZLAR

Hidrokarbonlar, Aldehitler, Ketonlar ve diğer organik gazlar (Benzen, Benzo-a-pyrene)

Organik hava kirleticilerin bir kısmı doğrudan kaynağından çıkarak atmosfere karışırken bir kısmı da atmosferdeki bir takım tepkimelerle meydana gelirler. Bir kısım organik kirleticiler doğal kaynaklardan yayılırlar. İnsan eylemlerinden kaynaklanan hidrokarbonlar atmosferdeki toplam hidrokarbonların ancak 1/7'sidir. Organik maddelerin sudaki parçalanmaları sırasında anaerobik bakteriler tarafından atmosfere çok büyük miktarda metan salınır. Ayrıca toprak ve çökelti de atmosfere metan salınmasına katkıda bulunurlar.



Troposferde 1,4 ppm metan bulunmaktadır. Troposferdeki metan CO ve O₃ ün fotokimyasal üretimine katkıda bulunmaktadır.

Bitki örtüsü atmosferik hidrokarbonların önemli kaynaklarından biridir. Atmosferdeki 367 organik bileşik türü bitki örtüsü tarafından oluşturulur. Bunlardan etilen, terpenler, esterler başlıcalarıdır.

İnsan eylemlerinden kaynaklanan organik hava kirleticiler de hidrokarbonlar, aromatik hidrokarbonlar, aldehitler, ketonlar, alkoller, fenoller, oksitler, karboksilik asitler, organohalojenür bileşikleri, organosülfür bileşikleri, organoazot bileşikleri olarak sıralanabilir.

İNORGANİK KİRLETİCİ GAZLAR

İnorganik kirlenici gazların çoğu insan eylemlerinin bir sonucu olarak atmosfere karışır.

Bunların başlıcaları CO, SO₂, NO / NO₂ ve O₃ tür.

CO

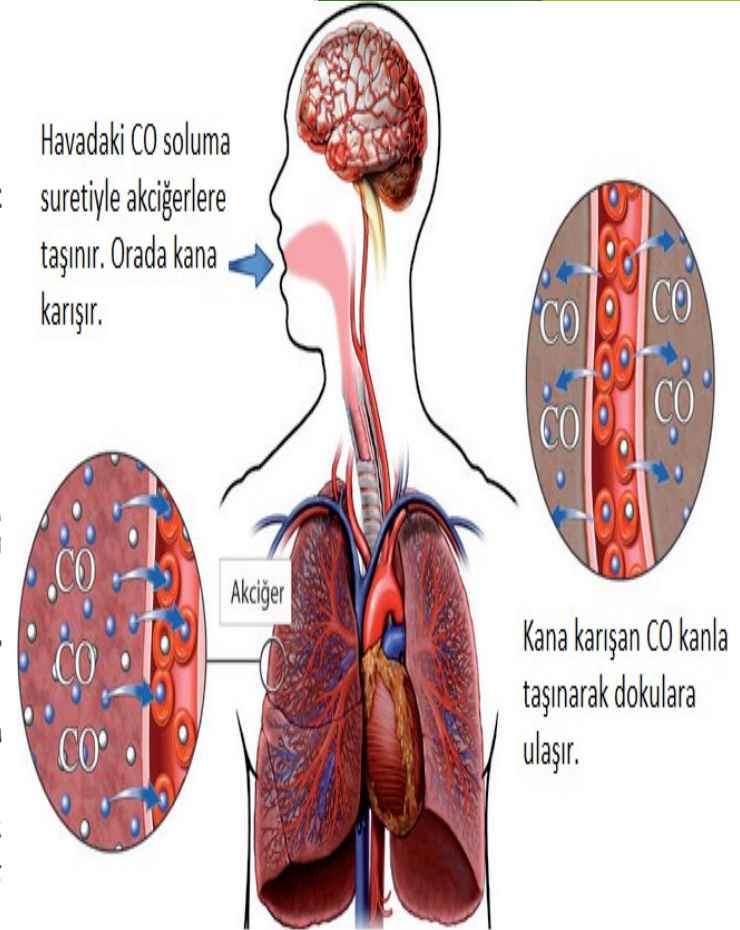
Karbon monoksitin bazı bölgelerdeki yüksek derişimde bulunması önemli sağlık sorunlarına neden olur. Atmosferdeki toplam derişimi 0,1 ppm civarındadır. Atmosferde kalma süresi 36 ile 110 gün arasındadır. Bunun çoğu metanın hidroksil radikaliyle yükseltgenmesinde ara halde bulunur.

Klorofil sonbahar aylarında atmosfere CO bırakır, bu da yıllık miktarının % 20 sine karşılık gelir.

İnsan kaynaklı olarak ta CO nun % 6 sı atmosfere salınır. Geri kalan CO in kaynağı tam olarak bilinmemektedir.

CO in yerleşim bölgelerindeki derişimi motorlu taşıtlardan ve ısınma amacıyla fosil yakıtların yanmasından kaynaklanmaktadır. Günün hareketli saatlerinde CO derişimi 50- 100 ppm kadar yükselebilmektedir. Bu da oldukça önemli problemlere neden olabilmektedir.

CO soluma yoluyla akciğerlere ulaşır. Oradan kana karışır. Kandaki hemoglobine tepkimeye girerek oksihemoglobini karboksihemoglobine çevirir. Karboksihemoglobin oksihemoglobinden daha kararlı olduğundan hemoglobinin oksijeni vücut dokularına taşıması engellenmiş olur.



SO₂

SO₂ renksiz, keskin kokulu reaktif bir gaz olup, kömür, fuel-oil gibi kükürt içeren yakıtların yanması sırasında, soda, sülfürik asit, selüloz üretimi sırasında, metal ergitme işlemleri sırasında, petrol rafinerilerinin üretiminde oluşarak atmosfere karışır.

SO₂ ve ince partiküler maddelere uzun süreli maruz kalma solunum hastalıklarına, akciğerin savunma mekanizmalarına zarar verdiği gibi, mevcut kalp hastalıklarının da kötüleşmesine sebep olur.

Kömürün yakılması sırasında SO₂ nin atmosfere karışmasını engellemek için ortama kireç eklemek



(Kireç Taşı)



NO_x

Renksiz, kokusuz NO ile keskin kokulu, kırmızı-kahve renkli NO₂ önemli hava kirleticilerdendir.

Toplam olarak NO_x olarak adlandırılan bu gazlar, atmosfere doğal kaynaklardan ve kirletici kaynaklardan karışır. Bölgesel olarak NO₂ artışı hava kalitesini kötüleştirir. İnsan faaliyetlerinden kaynaklanan NO_x fosil yakıtların yakılmasıyla atmosfere karışır. Motorlu taşıtlardaki yanma olayları esnasında yüksek sıcaklıkta



NO, NO₂ den daha az toksik ve biyokimyasal olarak daha az aktiftir. Karbon monoksitten daha az da olsa NO da hemoglobinin O₂ taşıması olayını engeller.

► Troposferik ozon

- Deniz seviyesinden yaklaşık 10-15 km yükseklikte bulunan, atmosferdeki toplam ozonun % 10'luk kısmını oluşturan ve insan kaynaklı olan ozondur. Troposferde bulunan ozon insan sağlığına zararlı etkileri bulunduğu için kirlilik olarak tanımlanmaktadır.

- Troposferik ozon oluşumunun çoğu, nitrojen oksitler (NO_x), karbon monoksit (CO) ve uçucu organik bileşikler, güneş ışığı varlığında, özellikle UV ışığı altında tepkimeye girdiğinde meydana gelir. Motorlu araç egzozu, endüstriyel emisyonlar ve kimyasal çözücüler, bu maddelerin başlıca kaynaklarıdır.

- Troposferik ozon oluşumu CO'nin hidropeksitlerin (ROOH) atmosferdeki parçalanma tepkimesinden oluşan hidroksil radikaliyle tepkimesiyle başlar.

- $\cdot\text{OH} + \text{CO} \rightarrow \cdot\text{HOCO}$
- $\cdot\text{HOCO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{HO}_2\cdot + \text{CO}_2$
- $\text{HO}_2\cdot + \text{NO} \rightarrow \cdot\text{OH} + \text{NO}_2$
- $\text{NO}_2 + h\nu \rightarrow \text{NO} + \text{O}, \lambda < 400 \text{ nm}$
- $\text{O}(^3\text{P}) + \text{O}_2 \rightarrow \text{O}_3$ tepkimelerinden net tepkime aşağıdaki gibi elde edilir.
- $\text{CO} + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{O}_3$



- 240 µg/m³ ozona 1 saat maruz kalma sınır değeri olarak kabul edilmektedir. Bu değerin üzerindeki maruziyetler, solunum hastalıklarına, aşırı yorgunluğa neden olmaktadır. Yükseltgeyici etkisi fazla olduğundan öksürüğe, göğüste rahatsızlık hissine, hassas akciğer fonksiyonlarında bozulmaya, kırmızı kan hücrelerinin yapısının değişmesine, gözde, burunda ve gırtlakta tahrişlere sebep olmaktadır.

HAVA KİRLİLİĞİNİN KAYNAKLARI

- Doğal Kaynaklardan Oluşan Hava Kirliliği
- Deniz yosunlarının ortama verdiği gazlar, yanardağ veya orman yangınlarından atmosfere yayılan zararlı bileşikler, doğadaki biyolojik değişimler sırasında açığa çıkan CO ve CO₂, CH₄, vb.
- İnsan Faaliyetlerinden Oluşan Hava Kirliliği
- Endüstriyel Kaynaklı Hava Kirliliği
- Şehirleşme Kaynaklı Hava Kirliliği
- Yakıt kaynaklı
- Trafik kaynaklı



ENDÜSTRİYEL KAYNAKLI HAVA KİRLİLİĞİ

Endüstriyel kaynaklı hava kirliliği yanlış yer seçimi, yeterli tedbir alınmadan gaz ve tozların havaya bırakılması, yanlış veya eksik teknolojilerin seçiminden kaynaklanmaktadır. Kirlenmiş şehir havasında yer alabilen toz, gaz, duman, ve aerosol halinde uçuşarak insana zarar verebilen başlıca kirleticiler :

Sülfür oksitler

CO

Çeşitli ağır metaller

Karbon partikülleri

Ozon

Doymamış hidrokarbonlar

Aldehitler

Ve hatta çeşitli kanserojen maddelerdir.

ŞEHİRLEŞME KAYNAKLI HAVA KİRLİLİĞİ

Yakıt Kaynaklı Hava Kirliliği:

Yakıt, esas olarak C, H ve O 'den oluşmaktadır. Bunlara ilave olarak daha az oranlarda S, N, Cl ve diğer elementleri de içermektedir.

Normal Şartlarda yeterli yakıcı oksijen ortamında yakıtlar CO_2 ve H_2O ' ya dönüşürler. (tam yanma olursa) Ayrıca az miktarda bulunan S, N ve diğer elementler oksitlerine dönüşürler. Eğer yanma tam olarak gerçekleşmez ise, açığa çıkan gazlar içinde CO, CH_4 ve katran oranı artar.

Katı Yakıtlar:

Mol kütlesi 500000 a.b. ye kadar varabilen karmaşık bir karbohidrat olan selüloz, bitkilerin temel yapıtaşlarıdır. Bitkiler havasız ortam bakterileri tarafından parçalandığında O ve H atomları uzaklaşarak maddenin karbon içeriği zamanla zenginleşir.

Turba → linyit(%32 C) → yarı bitümlü kömür(%40 C) → bitümlü kömür(%60C) → taş kömürü(%80 C)

Bu olayın antrasit'e kadar ulaşması yaklaşık 300 milyon yıl alır. Buna göre kömür C, H, O ve az miktarda N, S ve diğer mineralleri içeren bir organik kayadır.

Türkiye ' deki katı yakıtların büyük kısmını oluşturan linyitlerin ya da linyit kömürlerinin, yüksek nem, yüksek kükürt, yüksek kül içerdikleri,

çatışık ve değişiminde beklenildiği bilinmektedir.



Sıvı Yakıtlar:

Eski denizlerde yaşayan bitki ve hayvanlar deniz dibine çökmüşler ve bakterilerce bozunmuşlardır ve üzerleri kum ve çamurla kaplanmışlardır. Kum ve çamur zamanla kum taşına dönüşmüştür. Sıcaklık ve kumtaşı kayalarının uyguladığı basınç organik maddeleri petrol ve doğal gaza çevirmiştir. Bu birikim 250 ile 500 milyon yılda oluşmuştur.

Petrolün fraksiyonlarından biri olan Çeşitli tiplerdeki fuel-oil'lerin yüksek oranda kükürt içerikleri nedeniyle, yanmaları esnasında havaya fazla miktarda SO_2 karışmaktadır.

Gaz Yakıtlar:

Tipik bir doğal gaz yaklaşık %85 metan (CH_4), % 10 etan (C_2H_6), %3 propan (C_3H_8) ve az miktarda diğer yanıcı olan ya da olmayan maddeler içerir.

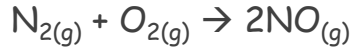
Taşıma ve yakma kolaylığı, yüksek ısı değeri, katı içermemesi, kirletici bileşenlerin az olması veya kolay arındırılabilmesi, çok düşük hava ile yakılabilmesi, gaz yakıtlarını hava kirliliğini önlemede tercih edilebilir hale getirir.



Trafik Kaynaklı Hava Kirliliği

Petrolle çalışan motorlar atmosferdeki, toprak ve yüzey sularındaki kirlilikten kısmen sorumludur. Hidrokarbonların tam yanması için gerekli oksijen miktarını sağlayacak doğru yakıt/hava karışımı gereklidir. Soğuma gerçekleşmeden önce yanma tepkimesinin tamamlanabilmesi için yeterli süre mevcuttur. Egzoz gazları birincil hava kirleticileri içerir. NO_x, CO ve yanmamış HK.

Havadaki azotun motordaki yüksek sıcaklık ve yüksek basınç altında tepkimesiyle Azot oksit oluşur.



NO egzoz gazlarıyla motoru terk ederken oksijenle tepkimesi sonucu



Pistonun silindirdeki geri çekilmesi esnasında genleşme olur, basınç ve sıcaklık düşmeye başlar ve NO oluşumu durur.

Petroldeki bazı N bileşikleri de yandıklarında NO, CN ve NH₃ e dönüşür.

Doğru hava /yakıt karışımıyla CO oranı en aza indirilebilir. Hava %21 O₂ içerdiğinden Ortalama 3 C'lu yakıtlar için Hava /yakıt oranı 14,7/1 dir. Eğer yakıt oranı daha zengin olursa CO₂ kadar da CO oluşabilir, ayrıca CO₂ nin termal ayrışmasıyla da CO meydana gelir.



Bütün bu nedenlerden dolayı CO daima hacimce %1-2 civarında silindirde bulunur.

Dizel motorlarda ise benzinli motorlardakinden daha yüksek sıkıştırma oranlarından ve düşük hava/yakıt oranlarından dolayı daha verimli ve daha güçlüdür. Mazot ve hava silindire püskürtülmeden önce ön karıştırmaya tabi tutulmaz ve de ateşleme yapılmaz. Hava önce silindirde sıkıştırılır ve çok ısınır, Mazot sıcak havanın içine püskürtülür ve patlama meydana gelir. Bundan dolayı dizel motorlar gürültülü çalışırlar. Düşük yakıt oranından dolayı egzoz da CO ve yanmamış HC oranı daha düşüktür. Yüksek sıcaklık ve basınçtan dolayı NO daha yüksektir. İsli parçacıklar bu motorlarda ciddi problemdir, bu is parçacıkları yanmamış HK' lara adsorbe olarak yanma sırasında PAH oluşumuna neden olurlar.

4 zamanlı Benzinli (C_8H_{18}) motorda zamanlar şu şekildedir:

► **Emme zamanı:** Emme sübapının açılmasıyla piston aşağı iner ve silindir hava ile benzin karışımı ile dolar. Bu karışım da çok az miktarda benzin gerekir.

► **Sıkıştırma zamanı:** Piston yukarı hareket ederek hava benzin karışımını sıkıştırır. Sıkışma ile patlama daha güçlü olur.

► **Yanma Zamanı:** Piston en tepeye ulaştığında buji benzini ateşler. Bu enerji ile piston tekrar aşağı iner.

► **Eksoz Zamanı:** Piston en aşağı inince eksoz sübapı açılır ve yanmadan kalan gazlar ve PM dışarı atılır.



Dizel ($C_{12}H_{23}$) motorda 4 zaman aşağıdaki gibidir:

► **Emme zamanı:** Emme sübapı açılır ve içeri sadece hava girer.

► **Sıkıştırma zamanı:** Piston yukarı hareket eder ve havayı sıkıştırır.

► **Yanma zamanı:** Piston maksimum yüksekliğe ulaştığında yakıt verilir ve yaratılan ateşleme etkisiyle piston aşağı iner.

► **Eksoz zamanı:** Piston tekrar yukarı doğru çıkar ve yanmadan kalan gazlar ve PM dışarı atılır.



Dizel motorunun temel avantajı termal verimin $>50\%$ gibi oldukça yüksek bir değere ulaşmasıdır. En iyi benzin motorunda bile termal verim $30-33\%$ arasındadır.

- ▶ 2000 li yıllara kadar Benzinin oktan sayısını ayarlamak, vuruntuyu azaltmak ve motor performansını iyileştirmek için benzine kurşun tetraetil veya kurşun tetrametil ilave edilmekteydi.
- ▶ Ancak atmosferdeki kurşun derişiminin artmasının zararları gözleendiğinden 2000 li yıllardan itibaren bütün dünyada kurşunlu benzin kullanımı ülkeler bazında yasaklanmıştır. Ancak 10 civarında ülke halen kurşunlu benzin kullanmaya devam etmektedir. Diğer ülkeler kurşun katkısı yerine bazı organik katkıları kullanarak yanma esnasındaki vuruntuyu azaltma yoluna gitmişlerdir.
- ▶ Kurşunlu benzinin yanması sonucu egzozdan atmosfere atılan kurşunun %70-75'i inorganik kurşun bileşikleri ve %1'de organik kurşun bileşikleri halindedir. %20-25 de egzoz sistemi içerisinde veya motor yağında kalır. Yanma sonucu inorganik Pb_2 , $PbCl_2$, $PbBr_2$, $PbBrCl$, $Pb(OH)Br$, $Pb(OH)Cl$, $(PbO)_2PbBr_2$, $PbOPbBr_2$, $(PbO)_2PbBrCl$ gibi kirleticiler yanında organik maddelerle klorlu maddeler bileşerek klorlu ve bromlu organo halojenli (dioksin, furan gibi) bileşiklerde oluşur. Ayrıca, aracın deposu benzinle doldurulurken yakıt tankında veya motor karbüratöründe bulunan benzin buharı ile birlikte alkil kurşun bileşikleri de serbest hale geçerek atmosfere karışır.

HAVA KİRLİLİĞİNİN AZALTILMASI

1) Fosil yakıtların kullanımının azaltılması:

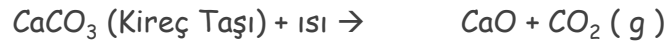
Hava kirliliğini oluşturan kirleticilerin çoğunlukla fosil yakıtların yakılmasından oluşması yenilenebilir enerji kaynaklarına yönelmeyi başlatmıştır. Güneş, rüzgar gibi yenilenebilir enerji kaynaklarından elektrik enerjisi elde edilmesi hava kirliliğinin azaltılmasına katkıda bulunmaktadır. Trafikte elektrik ve hidrojenle çalışan hatta motorsuz araçların yer alması hava kirliliğini azaltacaktır.

2) Yakıtların İslahı : (İyileştirilmesi)

Katı yakıtlardan en yaygın olarak kullanılan linyitin ıslahı kükürt oranının düşürülmesi, kül oranının düşürülmesi, ısı değerinin yükseltilmesi, yanma özelliklerinin arttırılması ile yapılabilmektedir. Kömürün yıkanması yoluyla yukarıdaki amaçlara katkıda bulunmuş olur. En az hava kirleticiye neden olan doğal gazın kullanılması hava kirliliğinin azalmasını sağlar.

3) Yakma Sistemlerinin Kontrolü:

Hava kirliliğine sebep olan kirleticileri yanma ortamında çeşitli yollarla tutmak mümkündür. Örneğin yanma ortamına kireç taşı ilavesi yoluyla SO_2 'nin havaya karışan miktarı azaltılabilir.



Yanma odası koşulları düzeltilmek suretiyle NO_x oluşumunda önemli boyutlarda kontrol altına alınabilir.

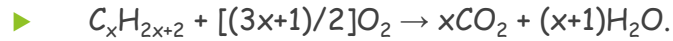
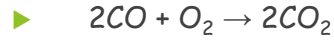
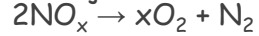
Taşıtlardan kaynaklanan CO_2 ' in yaklaşık % 50 ' si atmosferde sera etkisi yaratmaktadır. Karbüratördeki benzinin buharlaşması nedeni ile özellikle sıcak havalarda motor emisyonunun %5 - 10 ' u atmosfere karışmaktadır. Araçların optimum şartlarda çalışmaması dolayısıyla ortaya çıkardığı hava kirliliği motorun bakımlarının sürekli kontrol edilmesi yoluyla azaltılabilir.

Fabrikalardan çıkan baca gazlarının filtre edilmesi, tozların tutulması, endüstriyel kaynaklı hava kirliliğini azaltmada önemli katkıda bulunur.

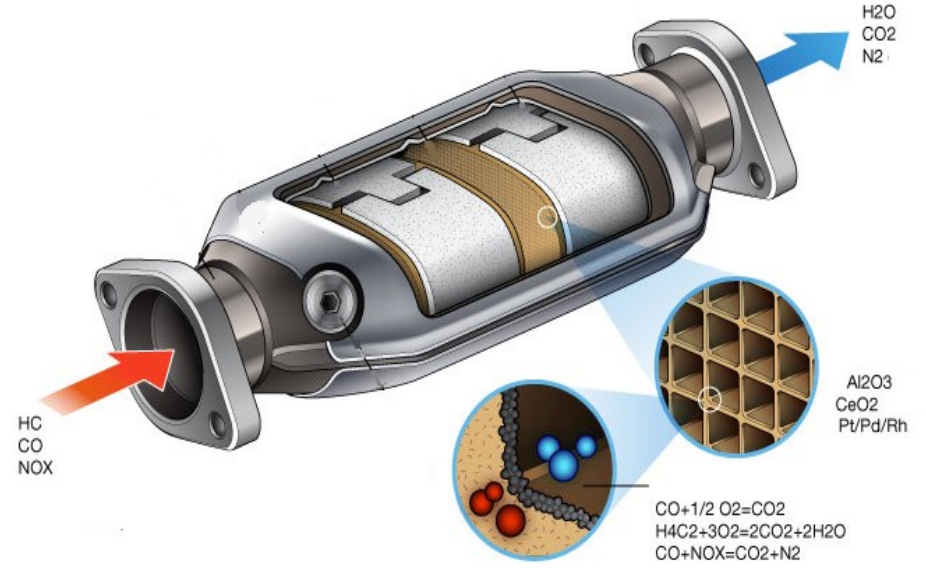
4) Benzinli araçlarda kurşunsuz benzin kullanımının yaygınlaştırılması Pb' dan kaynaklanan hava kirliliğinin önemli miktarda azaltmaktadır.

5) Katalitik dönüştürücüler

Katalitik dönüştürücüler motorlu araçlarda CO ve NO çıkışını azaltır. Platin veya rodyumdan oluşan katalizörler kullanılır. Platin yanmamış hidrokarbanların oksijenle tam yanmasını sağlar. Rodyum ise CO ve NO'yu CO₂ ve N₂ ye dönüştürür. Günümüzde atık gaz emisyonunu daha az zararlı türe dönüştüren çok sayıda alaşımdan yapılmış dönüştürücü vardır.



Ticari olarak üretilmiş çok farklı alaşımın kullanıldığı çeşitli katalitik dönüştürücü vardır.



6) Planlı Yapılaşma:

- 1) Kentsel alan kullanımında doğru yer seçimi, kent üzerindeki hâkim hava akımlarının kesilmemesi
- 2) Binalar konumlandırılırken güneş yönünün değerlendirilmesi
Kolay ısınmayı
Daha çok ışıktan yararlanmayı
Hava kirliliğini azaltmayı
D vitamini sentezini
Psikolojik fayda sağlayacaktır.
- 3) Kent mekânlarında yer alan yeşil alanlar O₂ üretimi, CO₂ harcaması, toz zerreciklerini filtre etmesi, bazı gazları tutması sebebi ile hava kirliliğinin azaltılmasına yardımcı olurlar.

HAVA KALİTESİNİN TAYİNİ

- ▶ Hava kalitesinin tayininde temiz havanın tanımlanma gücü vardır. Temiz hava denince akla sanayi ve şehirleşmenin getirdiği, ya da artırdığı gazların olmadığı hava denebilir. Bu kirliliğin doğal kaynaklı olabileceği durumlar da vardır.
- ▶ Hava kalitesini belirlemede başlıca şu tayinler yapılır ;
- ▶ Partiküler madde tayini
- ▶ O_3 (yer yüzünde), SO_2 , NO_x , CO gibi gaz tayinleri
- ▶ **1. Partikül Tayini**
- ▶ Partikül tayini çok sayıda yapılmakla beraber burada 3 türü anlatılacaktır.

- 1-Çapı ve kütlesi belli konik bir kaptan 30 günde toplanan partiküller tartılır. Bu şekilde bulunan değerler m² veya km² de partikül yağışı olarak hesaplanır. Bu miktar km² başına tonla ifade edilecek kadar büyüktür. Bu şekilde yerçekimiyle yere inebilen partiküller tayin edilir.

- **Örnek :**

- *Çapı 15 cm kütlesi 75 g olan bir partikül tutma kabı bir ay süreyle uygun bir yerde tutulmuş ve bu sürenin sonunda kütlesinin 75,5 g olduğu belirlenmiştir. Buna göre partikül yağışını ton/km² cinsinden verin.*

- Toplanan partikül ; 75,5-75 = 0,5 g

- Kabın dip alanı ; $\pi r^2 = 3,14 \times (15/2)^2 = 177 \text{ cm}^2$

- Partikül Yağışı ; $\frac{0,5 \text{ g}}{177 \text{ cm}^2} \times \frac{10^{-6} \text{ ton}}{1 \text{ g}} \times \frac{1 \text{ cm}^2}{10^{-10} \text{ km}^2} = 28,2 \text{ ton / km}^2$

- $\frac{0,5 \text{ g}}{177 \text{ cm}^2} \times \frac{10^{-6} \text{ ton}}{1 \text{ g}} \times \frac{1 \text{ cm}^2}{10^{-10} \text{ km}^2} = 28,2 \text{ ton / km}^2$

- 2-Bir filtreden emilen ve hacmi bilinen hava içinde bulunan partiküllerin kütlesi tartılarak bulunur. Bir nuçe hunisine bir süzgeç kağıdı ve altına da vakum pompası bağlanır. Böylece kısa sürede binlerce litre hava süzülür. Vakum pompasının ortalama saatte süzdüğü hava hacmi bilindiğinden, havanın hacmindeki partiküller tartılarak gravimetrik olarak bulunur. Bunun için filtrenin havayı çekmeden ve hava çektikten sonraki kütlesi hesaplanır. Filtre kullanma metodunda bir analiz için 24 saatlik bir süre yeterlidir.

- **Örnek :**

- *Kütlesi 15 g olan bir filtreden 24 saat süreyle hava emiliyor. Pompanın başlangıçtaki emiş gücü dakikada 2 m³ , 24 saatin sonunda emiş gücü ise 1,5 m³ tür. Filtrenin 24 saat sonundaki kütlesi 15,1 g olduğuna göre,*

- a) havanın m³ de partikül miktarı nedir ? µg/m³,

- b) ppm cinsinden (0 °C da 1 at) PM miktarı nedir?

- a) Pompanın ortalama emiş hızı ; $\frac{(2 + 1,5)}{2} = 1,75 \text{ m}^3/\text{dk.}$

- 1 dk.

- Pompanın 1 günde emdiği hava ; $\frac{1,75 \text{ m}^3}{\text{dk.}} \times \frac{60 \text{ dk.}}{1 \text{ sa.}} \times \frac{24 \text{ sa.}}{1 \text{ gün}} = 2520 \text{ m}^3/\text{gün}$

- dk. 1 sa. 1 gün

- Emilen havadaki partikül miktarı ; $15,1 - 15 = 0,1 \text{ g}$

- m³ de Partikül miktarı ; $\frac{0,1 \text{ g}}{2520 \text{ m}^3} \times \frac{10^6 \mu\text{g}}{1 \text{ g}} = 39,7 \mu\text{g} / \text{m}^3$

- 2520 m³ 1 g

► b) 0 °C ve 1 at de sonucu ppm (kütle/kütle) cinsinden verirsek :

► 0,1 g PM/ 2520 m³ havada

2520 m³ havanın kütlesi nedir?

► 1 mol hava (0,2095 x 32 + 0,7808x28 + 0,00934x39,948 + 0,00040x44) = 28,96 g

► 28,96 g hava 22,4 L dir.

► $x \text{ g} \frac{1 \text{ L}}{22,4}$

► $x = 1,2929 \text{ g/L} = 1292 \text{ g/m}^3$

► 1 m³ hava 1000 L

► 1m³ hava 1292,9g

► $\frac{2520 \text{ m}^3 \text{ hava}}{1 \text{ m}^3 \text{ hava}} \times$

► $x = 32,6.10^5 \text{ g}$

► 32,6.10⁵ g havada 0,1 g PM varsa

► $\frac{10^6 \text{ g havada}}{32,6.10^5 \text{ g}} \times$

► $x = 3,07.10^{-2} = 0,03 \text{ ppm PM}=30 \text{ ppb}$

►

►

$$C_{\text{ppm(m)}} = \frac{\text{Çözünenin kütlesi}}{\text{Çözeltinin kütlesi}} \times 10^6$$

II. Yol

b) 39,7 µg/ m³ kaç ppm' dir?

(çözünen katı/sıvı olduğundan m/m ppm kullanılır.)

1 m³ hava kaç gramdır?

1 m³ hava = 1000 L.

$$1 \text{ atm} \times 1000 \text{ L} = (m / 28,96 \text{ g/mol}) \times (0,082 \frac{\text{L.atm}}{\text{mol.K}}) \times (273 \text{ K})$$
$$m_{\text{hava}} = 1292,9$$

$$C_{\text{ppm(m)}} = \frac{39,7.10^{-6} \text{ g}}{1292,9} \times 10^6 = 0,0307 \text{ ppm}$$

- ▶ **3-Asılı Partiküler Madde (PM_{10}):**
- ▶ **β Işını Absorpsiyon Yöntemi:**
- ▶ Vakumla, bir elyaf filtre üzerinde toplanan partiküler maddelerin, β ışınları absorpsiyonu ile değişiminin dolaylı olarak ölçümüne olanak sağlayan bir yöntemdir.
- ▶ APM nin ölçülmesinde en yaygın olarak kullanılan yöntemdir. Beta ışını absorpsiyonu ölçüm cihazı, beta ışınlarının absorpsiyonunun maddenin kütlesiyle orantılı olarak artması prensibini esas alarak çalışır. Partiküller bir filtre üzerinde toplanır ve üzerine β ışınları gönderilir.
- ▶ Absorblanan beta ışını, toplanan partiküllerle orantılı olarak artar. Madde düşük enerji seviyelerinde ışınlanır ve ışınların bir kısmı absorblanır, bir kısmı yansır. Filtre kağıdı üzerinde toplanan partikül maddelerin beta ışınları tarafından ışınlanmasıyla, toplanan madde miktarı tayin edilir. Birim kütle başına β ışını absorpsiyonu, mevcut numunedeki atomik oranına ve elementlerin kütle numarasına bağlıdır. Bu oran, bütün elementler (H ve Pb hariç) için daima sabittir (0.44-0.53 arası). Zira, β tekniği, toplanan partiküllerin kimyasal yapısına çok az bağımlıdır.

- **Örnek:** Toplam hacmi 5.10^{-6} m^3 olan küresel tanecikler bir filtre sisteminde toplanıyor. Bu taneciklerin ortalama yarı çapları $8 \mu\text{m}$ olarak ölçülüyor.
- a- Tanecikler arasındaki boşluğu ihmal ederek toplanan tanecik sayısını bulunuz. ($V_{\text{küre}} = 4/3 \pi r^3$)
- b- Taneciklerin toplam yüzey alanını hesaplayınız (Kürenin yüzey alanı $S = 4 \pi r^2$)
- c- Tanecik hacminin başlangıçtaki hacminin $1/10$ u olması durumunda aynı toplam hacimde toplanan tanecik sayısı, ortalama tanecik yarıçapı, ve taneciklerin toplam yüzey alanı nedir. Sonuçları öncekilerle karşılaştırınız.

- a) $V = 4/3 \pi r^3 = 4/3 \cdot 22/7 \cdot (8.10^{-6} \text{ m})^3 = 2,15.10^{-15}$
- $2,15.10^{-15} \text{ m}^3$ 1 taneciğin hacmi ise
- 5.10^{-6} m^3 $x = 2,32.10^9$ tanecik
- b) $S = 4 \pi r^2 = 4.22/7 \cdot (8.10^{-6} \text{ m})^2 = 8,04.10^{-10} \text{ m}^2$.
- $8,04.10^{-10} \text{ m}^2$ 1 taneciğin alanı ise
- $x = 1,87 \text{ m}^2$. $2,32.10^9$ tanecik
- c) Tanecik hacmi $2,15.10^{-15} \text{ m}^3 / 10 = 2,15.10^{-16} \text{ m}^3$.
- $2,15.10^{-16} \text{ m}^3$ 1 taneciğin hacmi ise
- 5.10^{-6} m^3 $x = 2,32.10^{10}$ tanecik
- $2,15.10^{-16} \text{ m}^3 = 4/3 \cdot 22/7 \cdot (r)^3$ $r^3 = 5,13.10^{-17}$. $r = 3,71.10^{-6} \text{ m}$
- $S = 4 \pi r^2 = 4.22/7 \cdot (3,71.10^{-6} \text{ m})^2 = 1,73.10^{-10} \text{ m}^2$.
- $1,73.10^{-10} \text{ m}^2$ 1 taneciğin alanı ise
- $x = 4,01 \text{ m}^2$. $2,32.10^{10}$ tanecik

Özellik	I. Durum	II. Durum	Açıklama
V_{toplam}	5.10^{-6} m^3	5.10^{-6} m^3	sabit
V_{tanecik}	$2,15.10^{-15} \text{ m}^3$	$2,15.10^{-16} \text{ m}^3$	10 kat azaldı
r	$8 \mu\text{m}$	$3,71 \mu\text{m}$	~2 kat azaldı
$N(\text{tanecik sayısı})$	$2,32.10^9$	$2,32.10^{10}$	10 kat arttı
S_{tanecik}	$8,04.10^{-10} \text{ m}^2$	$1,73.10^{-10} \text{ m}^2$	~4 kat azaldı
S_{toplam}	$1,87 \text{ m}^2$	$4,01 \text{ m}^2$	~2,5 kat arttı

- Daha küçük yarı çaplı taneciklerin hacmi daha küçük ancak toplam yüzey alanları daha büyüktür.

2. Gaz Tayini

Tayin edilecek gazlar havadan ya adsorbe edilerek ya da absorplanarak ayrılır. Adsorpsiyon yüzeyde cereyan eden bir tutunma olayıdır. Bu nedenle geniş yüzeylerde gazlar adsorbe edilirler. Bunun için aktif karbon ya da kimyasal bir maddeyle kaplanmış aktif karbon kullanılır. Kaplanmış aktif karbon yüzeyindeki tutulan gaz ya geri yıkama ile alınır, ve hacmi ölçülür ya da başka bir kimyasal tepkimeye sokularak yüzeyden alınır. Bu tepkimede renkli bir çözelti elde edilirse spektroskopik olarak tayin edilir.

Absorpsiyon metodunda ise hava uygun bir absorplayıcıdan geçirilir. Tayini yapılacak gaz absorplayıcıda ya çözünür veya absorplayıcıyla kimyasal reaksiyona girer. Absorplayıcı katı veya sıvı olabilir. Yıkama şişesi sıvılarda gazların çözünmesi veya kimyasal tepkimeye girmesiyle toplanması amacıyla kullanılır.

SO_2 saf suda, CO_2 , N_2 ve O_2 eser oranda tutulur.

Eğer SO_2 ; H_2O_2 ile dolu bir yıkama şişesinden geçirilirse $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$, H_2SO_4 titrimetrik olarak tayin edilir. Yıkama şişesinden geçirilen havadaki SO_2 miktarı bilinen gaz geçirilerek önceden tespit edilir. Bu oran bilinmeyen SO_2 içeren hava geçirildiğinde hesaplamada kullanılır. Havadaki zararlı gazların derişimleri $\mu\text{g}/\text{m}^3$ cinsinden verilir. Bazen hacim / hacim ppm olarak verilir.

Ayrıca yukarıdaki gibi Absorplanan gaz numunesi çeşitli cihazlarla da analiz edilebilir.



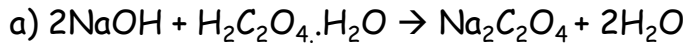
Örnek

Bir hava numunesinde SO_2 tayini yapılmak isteniyor. Bu amaçla 1 saat süreyle $2 \text{ m}^3/\text{min}$ 'lik bir vakum pompası kullanılarak kirli hava %3'lük H_2O_2 içeren bir yıkama şişesinden geçiriliyor. Yıkama şişesindeki çözelti, derişimi bilinmeyen bir NaOH çözeltisinin 12,4 mL'si ile titre ediliyor. NaOH çözeltisi 0,252 gram $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (126 g/mol) ile titre edildiğinde ise 20 ml NaOH çözeltisi harcanıyor.

a) NaOH çözeltisinin derişimini bulunuz.

b) Havadaki SO_2 'yi $\mu\text{g}/\text{m}^3$ cinsinden bulunuz.

c) Havadaki SO_2 'yi (10°C , 1 atm'de) ppm cinsinden bulunuz. $C_{\text{ppm(v)}} = \frac{\text{Çözünenin hacmi}}{\text{Çözeltinin hacmi}} \times 10^6$



$$n \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O} = 0,252 \text{ g} / 126 \text{ g/mol} = 0,002 \text{ mol}$$

$$\begin{array}{ll} 1 \text{ mol H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O} & 2 \text{ mol NaOH} \\ 0,002 \text{ mol H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O} & x = 0,004 \text{ mol NaOH} \end{array}$$

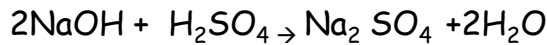
$$\begin{array}{ll} 0,004 \text{ mol NaOH} & 20 \text{ ml ise} \\ x = 0,200 \text{ M NaOH} & 1000 \text{ ml} \\ \text{NaOH derişimi } 0,200 \text{ Molar'dır.} \end{array}$$

c) $661 \mu\text{g}/\text{m}^3$ kaç ppm'dir?
(gaz olduğundan v/v ppm kullanılır.)
 $661 \mu\text{g SO}_2$ kaç m^3 dür.

$$1 \times V_{\text{SO}_2} = (661 \times 10^{-6} \text{ g} / 64 \text{ g/mol}) \times (0,082 \frac{\text{L.atm}}{\text{mol.K}}) \times (283 \text{ K})$$
$$V_{\text{SO}_2} = 240 \cdot 10^{-3} \text{ L} = 240 \times 10^{-6} \text{ m}^3$$

$$\begin{array}{ll} 1 \text{ m}^3 \text{ havada} & 240 \times 10^{-6} \text{ m}^3 \text{ SO}_2 \\ 10^6 \text{ m}^3 \text{ havada} & X = 240 \text{ ppm SO}_2 \text{ bulunur.} \end{array}$$

b) 12,4 ml 0,200 M NaOH ile tepkimeye giren H_2SO_4 $\mu\text{g}/\text{m}^3$?



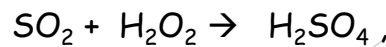
$$n_{\text{NaOH}} = 12,4 \times 10^{-3} \text{ L} \times 0,200 \text{ M} = 2,48 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

$$\begin{array}{ll} 1 \text{ mol H}_2\text{SO}_4 & 2 \text{ mol NaOH} \\ x = 1,24 \times 10^{-3} \text{ mol} & 2,48 \times 10^{-3} \text{ mol.} \end{array} \quad \text{Not: } (n \text{H}_2\text{SO}_4 = n \text{SO}_2) \text{ olduğundan}$$
$$n \text{SO}_2 = 1,24 \times 10^{-3} \text{ mol olur.}$$

$$m \text{SO}_2 = 1,24 \times 10^{-3} \text{ mol} \times 64 \text{ g/mol} = 0,0794 \text{ g}$$

$$V_{\text{hava}} = 2 \text{ m}^3/\text{min} \times 60 \text{ min}/1\text{h} = 120 \text{ m}^3/1\text{h}$$

$$C_{\text{SO}_2} = 0,0794 \text{ g}/120 \text{ m}^3 \times 10^6 \mu\text{g/g} = 661 \mu\text{g}/\text{m}^3 \quad (\text{KVS'}(200 \mu\text{g}/\text{m}^3 \text{ in üzerinde}))$$



► Örnek

- 0 °C ' da 1 atm de Karbon monoksitin havadaki derişimi 10 mg / m³ olduğuna göre bunu ppm Karbon monoksit olarak hesaplayınız.

- 10 mg / m³ = ? ppm (CO gaz olduğu için hacim / hacim ppm kullanılır)

- $\frac{10 \text{ mg CO}}{1 \text{ m}^3 \text{ hava}} = ? \text{ g}$ 1 mol hava $\approx 29 \text{ g}$

- 1 m³ hava

- $\frac{10 \text{ mg CO}}{1 \text{ m}^3 \text{ hava}} = \frac{10 \cdot 10^{-3} \text{ g CO}}{28 \text{ g/mol}} = 3,57 \cdot 10^{-4} \text{ mol}$

- 1 m³ hava 28 g/mol

- 1 mol gaz 22,4 L hacim kaplar

- $\frac{3,57 \cdot 10^{-4} \text{ mol CO}}{1 \text{ m}^3 \text{ hava}} = \frac{x \text{ L hacim kaplar}}{22,4 \text{ L}}$

- $x = 7,99 \cdot 10^{-3} \text{ L} = 7,99 \cdot 10^{-6} \text{ m}^3$

- 1 m³ de 7,99.10⁻⁶ m³ CO

- $\frac{10^6 \text{ m}^3 \text{ de}}{1 \text{ m}^3} = x$

- $x = 7,99 \text{ ppm}$

Ulusal Hava Kalitesi İndeksi

İndeks	HKİ	SO ₂ [µg/m ³]	NO ₂ [µg/m ³]	CO [µg/m ³]	O ₃ [µg/m ³]	PM10 [µg/m ³]
		1 Sa. Ort.	1 Sa. Ort.	8 Sa. Ort.	8 Sa. Ort.	24 Sa. Ort.
İyi	0 – 50	0-100	0-100	0-5500	0-120 ^L	0-50
Orta	51 – 100	101-250	101-200	5501-10000	121-160	51-100 ^L
Hassas	101 – 150	251-500 ^L	201-500	10001-16000 ^L	161-180 ^B	101-260 ^U
Sağlıksız	151 – 200	501-850 ^U	501-1000	16001-24000	181-240 ^U	261-400 ^U
Kötü	201 – 300	851-1100 ^U	1001-2000	24001-32000	241-700	401-520 ^U
Tehlikeli	301 – 500	>1101	>2001	>32001	>701	>521

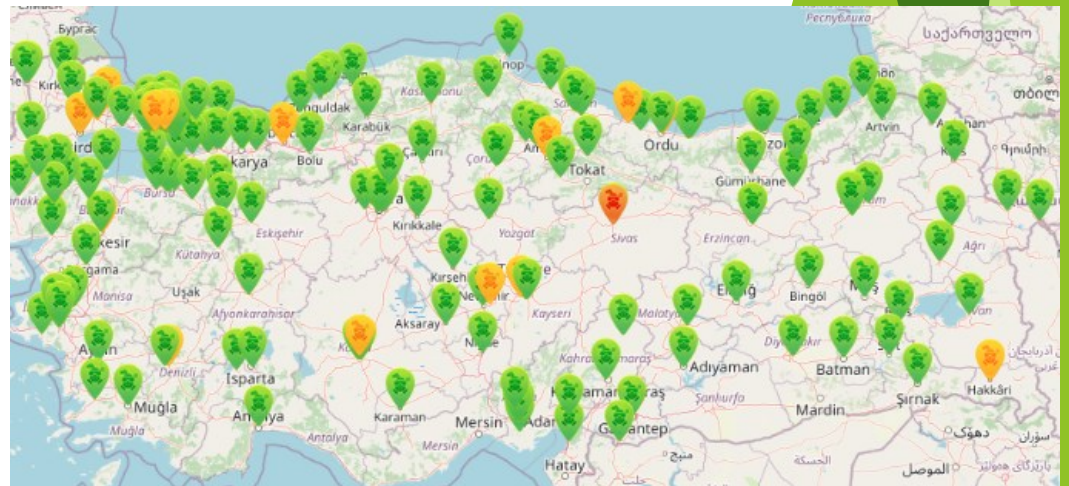
L: Limit Değer
B: Bilgi Eşiği
U: Uyarı Eşiği

Hava kirliliği izleme



<http://www.havaizleme.gov.tr/>

Prof.Dr. Mehmet Sayım KARACAN



Kısa vadeli ve uzun vadeli hava kalitesi sınır değerleri :

HAVA KALİTESİ SINIR DEĞERLERİ

İnsan sağlığının korunması, çevrede kısa ve uzun vadeli olumsuz etkilerin ortaya çıkmaması için, atmosferdeki hava kirleticilerinin bir arada bulunduklarında, değişen zararlı etkileri de göz önüne alınarak tespit edilmiş konsantrasyon birimleri ile ifade edilen seviyelerdir.

Bunlar;

Uzun Vadeli (1 yıllık) Sınır Değer (UVS)

Bir yıl içinde aşılmaması gereken, tüm ölçüm sonuçlarının aritmetik ortalamasıdır.

Kısa Vadeli (24 saatlik) Sınır Değer (KVS)

24 saatlik ortalamalar veya bir yıl içinde bütün ölçüm sonuçlarının sayısal değerlerinin büyüklüklerine göre sıralandığında ölçüm sonuçlarının %95'ini aşmaması gereken değerdir.

UVS ve KVS için verilen süreler genellikle 1 yıllık dönemleri kapsamaktadır.

Kış Sezonu Ortalaması Sınır Değerleri

Ekim-Mart kış döneminde ısınmadan kaynaklanan hava kirleticilerinin yerleşim bölgelerinde yapılan ölçümlerinin ortalama değerleridir.

Hava Kalitesi Sınır Değerleri

İnsan Sağlığı ve Ekosistemin Korunması İçin Hava Kalitesi Sınır Değerleri				
Kirletici Parametreler	Ölçüm Periyodu	Sınır Değerler		Uyum Takvimi
		Ülkemizde Uygulanan (2017 Yılı)	AB Üye Ülkelerde Uygulanan	
Kükürtdioksit SO ₂ (µg/m ³)	Saatlik	410	350	1.1.2019
	Günlük	175	125	
	Uyarı Eşiği (3 ardışık saat)	500	500	
	Saatlik Aşım Sayısı	-	24/Yıl	
	Günlük Aşım Sayısı	-	3/Yıl	
	Yıllık (Ekosistem)	20	20	1.1.2014
Partikül Madde PM10 (µg/m ³)	Günlük	70	50	1.1.2019
	Yıllık	48	40	
	Günlük Aşım Sayısı	-	35/Yıl	
Azotdioksit NO ₂ (µg/m ³)	Saatlik	270	200	1.1.2024
	Yıllık	48	40	
	Uyarı Eşiği (3 ardışık saat)	400	400	
	Saatlik Aşım Sayısı	-	18/Yıl	
Azotoksitler NO _x (µg/m ³)	Yıllık (Ekosistem)	30	30	1.1.2014
Karbonmonoksit CO (mg/m ³)	8 saatlik Ortalama	10	10	1.1.2017
Ozon O ₃ (µg/m ³)	8 saatlik Ortalama	120	120	1.1.2022
	Bilgi Eşiği (saatlik)	-	180	
	Uyarı Eşiği (saatlik)	-	240	
Benzen C ₆ H ₆ (µg/m ³)	Yıllık	9	5	1.1.2021
Kurşun Pb (µg/m ³)	Yıllık	0.7	0.5	1.1.2019
Arsenik As (ng/m ³)	Yıllık	-	6	1.1.2020
Kadmiyum Cd (ng/m ³)	Yıllık	-	5	2.1.2020
Nikel Ni (ng/m ³)	Yıllık	-	20	3.1.2020

Hava Kalitesi Sınır Değerleri

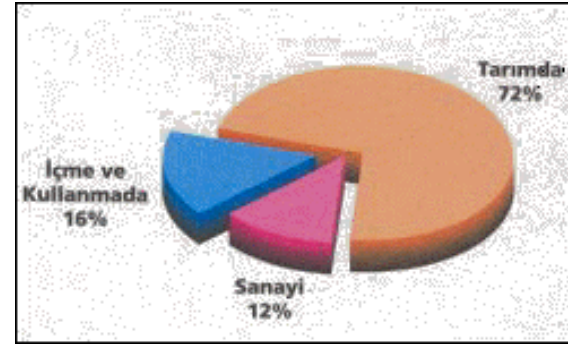
İnsan Sağlığı ve Ekosistemin Korunması İçin Hava Kalitesi Sınır Değerleri				
Kirletici Parametreler	Ölçüm Periyodu	Sınır Değerler		Uyum Takvimi
		Ülkemizde Uygulanan (2016 Yılı)	AB Üye Ülkelerde Uygulanan	
Kükürtdioksit SO₂ (µg/m³)	Saatlik	440	350	1.1.2019
	Günlük	200	125	
	Uyarı Eşiği (3 ardışık saat)	500	500	
	Saatlik Aşım Sayısı	-	24/Yıl	
	Günlük Aşım Sayısı	-	3/Yıl	
	Yıllık (Ekosistem)	20	20	1.1.2014
Partikül Madde PM10 (µg/m³)	Günlük	80	50	1.1.2019
	Yıllık	52	40	
	Günlük Aşım Sayısı	-	35/Yıl	
Azotdioksit NO₂ (µg/m³)	Saatlik	280	200	1.1.2024
	Yıllık	52	40	
	Uyarı Eşiği (3 ardışık saat)	400	400	
	Saatlik Aşım Sayısı	-	18/Yıl	
Azotoksitler NOx (µg/m³)	Yıllık (Ekosistem)	30	30	1.1.2014
Karbonmonoksit CO (mg/m³)	8 saatlik Ortalama	12	10	1.1.2017
Ozon O₃ (µg/m³)	8 saatlik Ortalama	120	120	1.1.2022
	Bilgi Eşiği (saatlik)	-	180	
	Uyarı Eşiği (saatlik)	-	240	
Benzen C6H6 (µg/m³)	Yıllık	10	5	1.1.2021
Kurşun Pb (µg/m³)	Yıllık	0.8	0.5	1.1.2019
Arsenik As (ng/m³)	Yıllık	-	6	1.1.2020
Kadmiyum Cd (ng/m³)	Yıllık	-	5	2.1.2020
Nikel	Yıllık	-	20	3.1.2020

SU

Doğal çevrenin önemli bir kısmını oluşturan akarsu, göl, denizler ve içme su kaynaklarının çeşitli etkenlerle bozularak canlı hayatın olumsuz yönde etkilenmesi su kirliliği olarak adlandırılır.

Yeryüzündeki Su Kaynakları ;

<u>Su Kaynağı</u>	<u>Hacim (km ³)</u>
Atmosfer	13.10 ³
Denizler	1350400.10 ³
Akarsular	1,7 x 10 ³
Göller	125 x 10 ³
Tuzlu iç denizler	105.10 ³
Toprak suyu	150.10 ³
Canlıların su kapsamı	50.10 ³
Yer altı suyu	7000.10 ³
Buzullar	29000.10 ³
Karalarda	33.341.10 ³



Türkiye’de Su Kaynaklarının kullanımı

Susuz yaşam mümkün değildir. İnsan gıda almadan haftalarca yaşayabilir, fakat su içmeden ancak birkaç gün yaşamını sürdürebilir. Bu yüzden içme ve kullanma suyu sürekli ve güvenilir bir şekilde temin edilebilmelidir. Yeryüzündeki suların çok büyük bir kısmı birbiriyle bağlantı halinde olduğundan herhangi bir bölgedeki değişim ve birikim sistemlerdeki etkileşim aracılığı ile başka bölgelerde etkisini gösterebilir. Bilindiği gibi insanların içme, kullanma, endüstri ve tarımsal sulama gibi gereksinimlerini karşıladıktan sonra nitelik değişimlerine yani kirlenmeye uğramaktadır.

Doğal Suların Özellikleri

Günlük yaşantımızda karşılaştığımız sular değişik cins ve miktarlarda safsızlık içerir.

Suyun kaynağına göre içerdiği maddeler değişir. Suyun özellikleri ve davranışı saf sudan farklıdır. Doğal sulardan saf suya en yakın olanlar yağmur ve kar sularıdır. Ancak hava kirliliğinin yoğun olduğu bölgelerde bunu söylemek zordur.

Ankara Barajlarındaki su miktarı

Barajların Toplam Hacmi (m3): 1.584.555.000 m3		
Tarih	06.05.2019	06.05.2020
Barajlarımızdaki Su Miktarı	603.804.000 m ³	601.796.000 m ³
İvedik Su Arıtma Tesisinden Verilen Su Miktarı	1.161.000 m ³	1.109.000 m ³
Pursaklar Su Arıtma Tesisinden Verilen Su Miktarı	50.100 m ³	47.600 m ³
Çubuk Su Arıtma Tesisinden Verilen Su Miktarı	23.000 m ³	19.000 m ³
Şehre Verilen Toplam Su Miktarı	1.286.800 m ³	1.220.100 m ³
Barajlara Gelen Su Miktarı	1.307.800 m ³	1.467.100 m ³
Yüzde	38,11%	37,98%

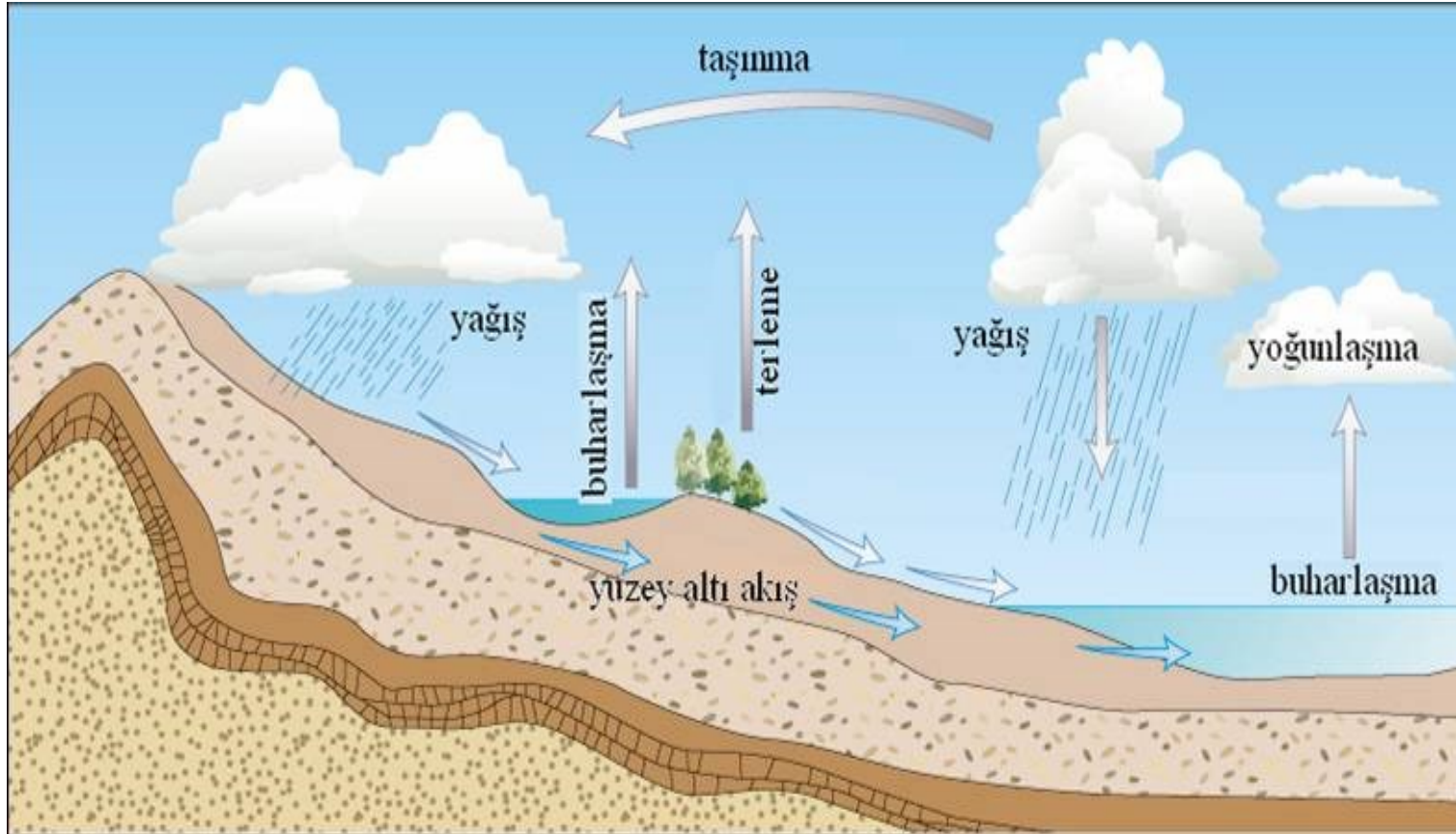
Yıllık ihtiyaç yaklaşık 469.000.000 m³

<https://www.aski.gov.tr/TR/Baraj.aspx>

Su evrimi

Suyun hareketi

- Yüzeyden havaya
- Havadan yüzeye
- Havadan havaya
- Yüzeyde ve altında



Suyun Fiziksel Özellikleri

Su renksiz ve kokusuzdur. Suları renkli gösteren içerdikleri maddelerdir. Geçiş metallerinden özellikle Fe; Mn ve Cr bileşiklerinin suda bulunması suyun renkli görünmesine neden olur.

Suyun kokusu ve tadının kaynağı sularda çözünen inorganik, organik maddeler ile mikroorganizmalardır. İçme sularında koku istenmez ancak lezzet istenir. Genellikle amonyak, sülfürler siyanürler, fenoller, serbest klor, petrol atıkları, bitki ve hayvani atıklar suya hoş olmayan kokular verir.

İçme sularında bulanıklık istenmez, berrak olması istenir. Ayrıca yerüstü sularında bulanıklık güneş ışınlarının suların alt kısımlarına ulaşmasını engeller.

Suların çözünen madde miktarının fazlalığı iletkenlikle doğru orantılıdır. Maden suları iletkenlikleri en fazla sulardandır.

Suyun +4°C de ki yoğunluğu 1 g/ml dir. Su donunca yoğunluğu azalır. 0,9 g/ml olur. Bu da buzun neden suyun üzerinde yüzdüğünü açıklar.

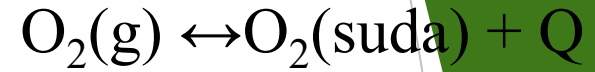
Suyun Kimyasal Özellikleri

Doğal suların pH değerleri içerdikleri maddelere göre değişir. Normal suların pH sı genellikle 6,5 - 7,5 arasında değişir. Asit yağmurlarında pH nın 2,3 e düştüğü görülmüştür. Yer altı sularında CO_3^{2-} , HCO_3^{2-} , CO_2 daha fazla çözüldüğünden pH yı da bunlar belirler. Ayrıca sularda çözülmüş Fe^{+2} , Mn^{+2} , Cr^{+3} iyonları sulara asitlik sağlar.

Sularda Mg^{+2} ve Ca^{+2} iyonları sertliğe neden olur. Suların sertliği FS: 10 mg CaCO_3 /L, AS: 10 mg CaO /L olarak birimlendirilir.

Sularda ana bileşen olarak Ca^{+2} , Na^{+} ; Mg^{+2} ; K^{+} , Cl^{-} , SO_4^{2-} , HCO_3^{-} iyonları bulunur. Ayrıca Fe, Cu^{+2} , Mn, Ni, Zn, Co, Cd, Cr, Pb, Hg, Be; Al, As, Se, Rb, Li, I, PO_4^{3-} , NO_3^{-} , B, CN^{-} , H_2S , Pestisitler eser miktarda bulunabilir.

Gazların Sıvılardaki Çözünürlükleri



Suyun içinde gazlar nasıl ve neden çözünür.

Gazlar temas ettikleri sıvılarda genelde yapısı bozulmadan moleküler halde çözünürler. Çözünme miktarları sıcaklığa ve basınca bağlıdır. Gazların sıvılardaki çözünürlükleri Henry Yasası ile verilir.

►Sıcaklığın Etkisi

Gazların sıvılarda yoğunlaşarak sıvılaşmaları ısıtılan bir tepkime gerektirdiğinden sıvılaşmazlar. Gazların sıvılarda çözünmeleri ısıveren bir işlem olduğundan tercih edilen bir olaydır. Bu yüzden sıcaklık arttıkça çözünmeleri azalır. Isıtılan sudan hava, gaz kabarcıklarının çıkması sıcaklık artışıyla çözünmenin azalmasına örnektir. Soğuk sularda çözülmüş oksijen miktarı, ılık sulardakinden daha fazladır.

Oksijenin diğer sıcaklıklardaki çözünürlükleri aşağıda verilmiştir.

Sıcaklık, °C	0	2	4	6	8	10	14	18	20	22	26	28	30
Çözünürlük, mg/L	14,6	13,8	13,1	12,5	11,9	11,3	10,4	9,5	8,7	8,2	8,2	8,0	7,6

•Basıncın Etkisi

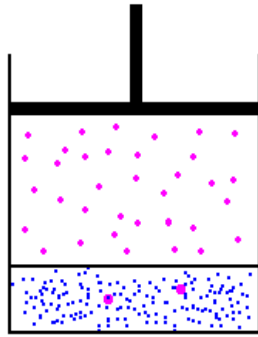
Bir gazın sıvı içerisindeki çözünürlüğüne basıncın etkisi, sıcaklığından çok daha fazladır.

" Bir gazın çözünürlüğü gaz basıncıyla doğru olarak artar "Bu Henry Yasası olarak bilinir ve

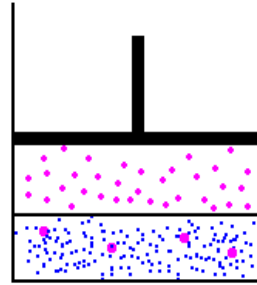
$C=k.P_{gaz}$ ve $P_{gaz} = X_{gaz} \cdot k$ şeklinde ifade edilir.

P_{gaz} : doymuş çözeltinin üstündeki gazın kısmi basıncı, X_{gaz} : gazın mol kesri, k : Henry sabiti(sıcaklığa bağlı)

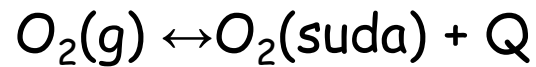
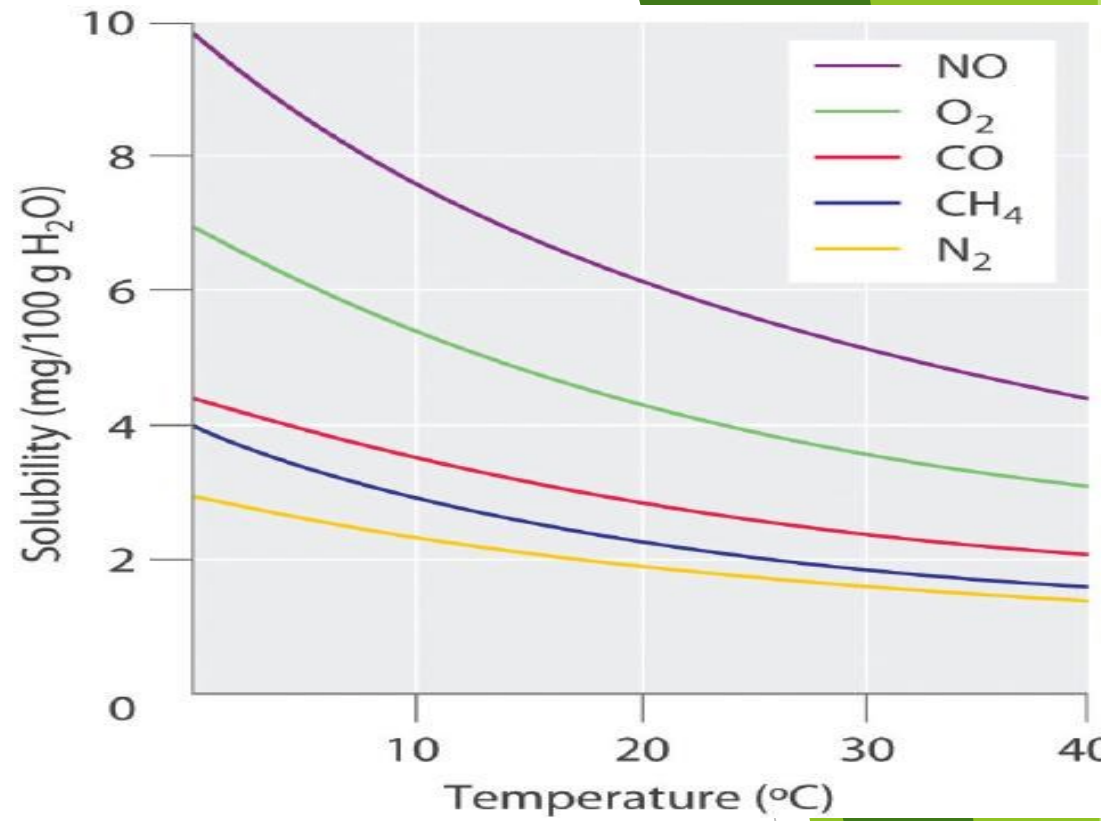
Henry yasası yüksek basınçlarda ve gazın sıvıda iyonlaşması ya da tepkimeye girmesi durumlarında geçerli değildir.



Düşük gaz
basıncında
çözünen
gazlar



Daha yüksek
gaz
basıncında
çözünen
gazlar



equation:	$k_{H,cp} = \frac{c_{aq}}{p_{gas}}$	$k_{H,pc} = \frac{p_{gas}}{c_{aq}}$	$k_{H,px} = \frac{p_{gas}}{x_{aq}}$	$k_{H,cc} = \frac{c_{aq}}{c_{gas}}$
dimension:	$\left[\frac{mol_{gas}}{L_{soln} \cdot atm} \right]$	$\left[\frac{L_{soln} \cdot atm}{mol_{gas}} \right]$	$\left[\frac{atm \cdot mol_{water}}{mol_{gas}} \right]$	[dimensionless]
O ₂	1.3 E-3	769.23	4.259 E4	3.180 E-2
H ₂	7.8 E-4	1282.05	7.099 E4	1.907 E-2
CO ₂	3.4 E-2	29.41	0.163 E4	0.8317
N ₂	6.1 E-4	1639.34	9.077 E4	1.492 E-2
He	3.7 E-4	2702.7	14.97 E4	9.051 E-3
Ne	4.5 E-4	2222.22	12.30 E4	1.101 E-2
Ar	1.4 E-3	714.28	3.955 E4	3.425 E-2
CO	9.5 E-4	1052.63	5.828 E4	2.324 E-2

- **Örnek ;** $N_2 (g)$ gazının ($0\text{ }^{\circ}\text{C}$ ve 1 atm açık hava basıncında) sudaki çözünürlüğü $23,54\text{ mL } N_2 / L$ dir. $N_2 (g)$ gazının çözünürlüğünü $100\text{ mL } N_2 / L$ yapmak için, $N_2 (g)$ basıncı ne olmalıdır.

$$\frac{C_1 = kP_1}{C_2 = kP_2} \quad \frac{C_1}{C_2} = \frac{P_1}{P_2} \quad \frac{23,54}{100} = \frac{0,78}{P_2} \quad \blacksquare \quad P_{N_2} = 3,31\text{ atm}$$

- $0\text{ }^{\circ}\text{C}$ ve 1 atm O_2 basıncındaki $O_2 (g)$ çözünürlüğü $48,9\text{ mL} / L$ dir. Oksijenin havadaki normal kısmi basıncında ($0,2095\text{ atm}$) sudaki doymuş çözeltinin molar derişimi nedir?

$0\text{ }^{\circ}\text{C}$ da 1 atm de O_2 $48,9\text{ mL } O_2 / L$ çözelti.

$$\begin{array}{l} 1\text{ mol gaz } 0\text{ }^{\circ}\text{C} \text{ da } 22,4\text{ L} \\ x \quad \quad \quad 48,9 \cdot 10^{-3}\text{ L} \\ \hline x = 2,18 \cdot 10^{-3}\text{ mol} \end{array}$$

1 L çözeltide $2,18 \cdot 10^{-3}\text{ mol } O_2$ varsa $= 2,18 \cdot 10^{-3}\text{ M}$

$$\frac{C_1}{C_2} = \frac{P_1}{P_2} \quad \frac{2,18 \cdot 10^{-3}}{C_2} = \frac{1}{0,2095}$$

$$C_2 = 4,57 \cdot 10^{-4}\text{ M } O_2$$

✱ **Örnek: 10 °C de $CO_{2(g)}$ nin sulu çözeltisi için $k = 1,04 \cdot 10^3$ at dir. Çözelti üzerindeki CO_2 nin kısmi basıncı 1 at ise**

- ✱ a) 900 g suda kaç mol CO_2 çözünür?
- ✱ b) Çözünen gazın miktarı kaç g dır?
- ✱ c) Gazın Çözünürlüğünü M ve mg/L cinsinden bulunuz.

✱ a) $P_{gaz} = X_{gaz} \cdot k$

✱ $= -1 \text{ at} = X_{gaz} \cdot 1,04 \cdot 10^3 \text{ at} \quad X_{gaz} = 9,62 \cdot 10^{-4} \quad n_{H_2O} = 900/18 = 50 \text{ mol} \quad X_{CO_2} =$
 $n_{CO_2}/(n_{CO_2}+n_{H_2O})$

✱ $9,62 \cdot 10^{-4} = 9,62 \cdot 10^{-4} n_{CO_2} + 4,81 \cdot 10^{-2} = n_{CO_2}$

✱ $0,999n_{CO_2} = 4,81 \cdot 10^{-2} \quad n_{CO_2} = 4,81 \cdot 10^{-2} \text{ mol (900 g suda)}$

✱ b) $m_{CO_2} = 4,81 \cdot 10^{-2} \text{ mol} \times 44 \text{ g/mol} = 2,12 \text{ g } CO_2$.

✱ c) $C = 4,81 \cdot 10^{-2} \text{ mol} / 0,900 \text{ L} = 5,34 \cdot 10^{-2} \text{ M}$

✱ $C = 2,12 \text{ g} / 0,900 \text{ L} = 2,350 \text{ g/L} = 2350 \text{ mg/L} = 2350 \text{ ppm}$

✱ **Örnek; Havanın hacimce %0,041 CO_2 içerdiği bilinmektedir. Bu gazın 20 °C de sudaki çözünürlüğünü hesaplayınız. 20 °C de $k_{CO_2} = 1,720 \text{ mg/L.at}$ dir. Havanın açık hava basıncı 1 at dir.**

✱ $P_{CO_2} = X_{CO_2} \cdot P_T = 0,041/100 \cdot 1 = 4,1 \cdot 10^{-4} \text{ at}$

✱ $C = k P = 1,720 \text{ mg/L.at} \cdot 4,1 \cdot 10^{-4} \text{ at} = 0,7 \text{ mg/L}$

Su Kirliliği

- Sular çeşitli kirletici etmenlerin katılmasıyla birlikte doğal olmayan bir şekilde fiziksel, kimyasal ve biyolojik değişiklikler meydana gelmektedir.

► Su Kirliliğinin Kaynakları

Kaynak	Açıklama
Kanalizasyon	Organik atıklar ve bazen de endüstriyel atıklar
Yiyecek içecek endüstrisinde yıkama suları	Büyük miktarda, seyreltik karbohidrat, protein ve yağ içeren atık(sudaki çözünmüş oksijeni harcar)
Kağıt, pamuk, deri endüstrilerinin endüstriyel atıklar	Protein, yağ, içeren Organik atıklar (kireç, krom tuzları, Sülfürleri de içerir)
Elektro kaplamalar ve diğer metal endüstrileri	Metal ve siyanür içeren atıklar
Petrokimya, Petrol rafinerisi ve ilaç endüstrisi	Çeşitli kimyasal maddeler, kimyasal işleme gidermek hayli zordur
Doldurulan kıyılar	Çeşitli kimyasal madde içeren endüstriyel ve diğer atıklar
Topraktan suya karışan tarımsal atıklar ve gübreler	Çiftçilik işlemleri sırasında küçük alanlarda atık derişimleri. Aşırı miktarda gübre kullanımı, nehirleri nitratlarla kirletir.
Petrol endüstrisi	Gemilerden ve tanker kazalarında yayılan petrol kıyıları tahrip eder.
Asit yağmurları	SO_2 ve NO_x lerin atmosferdeki H_2O ile birleşmesinden oluşur.
Radyoaktif maddeler	Uranyum ve toryum üretiminde, Nükleer Santrallerde ve endüstriyel, tıbbi ve bilimsel çalışmalarda oluşan atıklar.



- **Organik kirleticiler:** Organik kirleticiler sularda çözünmüş olan oksijeni tüketerek kirlenmeye sebep olan maddelerdir. Böyle maddeler daha çok antropojenik faaliyetler (ev atıkları, hayvan atıkları, gıda fabrikaları atıkları, kâğıt fabrikaları atıkları, mezbaha atıkları, et paketleme atıkları, dericilik atıkları gibi) sonucu sulara karışırlar ve karıştıkları sular durgunsa, bunlar suyun dibinde toplanırlar. Buna sedimantasyon denir. Sedimantasyonla çöken organik maddeler içinde inorganik maddeler de bulunur.
- Akuatik bitki ve hayvanların yaşayabilmesi için sulardaki oksijen derişiminin belirli bir düzeyde olması gerekir. Oksijen derişimi düşüklüğünden en çok omurgalılar (balıklar), ondan sonra omurgasızlar, en az da bakteriler etkilenir. Sıcak sularda canlıların, özellikle de balıkların yaşayabilmeleri için suyun litre'sinde asgari 5 mg (5 ppm derişimde), soğuk sudakiler için ise litrede asgari 6 mg (ppm) çözünmüş oksijene ihtiyaç vardır.

Organik maddelerin aerobik ve anaerobik parçalanmaları sonucu meydana gelen maddeler

<u>Aerobik (Yükseltgenme)</u>	<u>Anaerobik (indirgenme)</u>
$C \rightarrow CO_2$	$C \rightarrow CH_4$
$N \rightarrow NH_3 + HNO_3$	$N \rightarrow NH_3 + R - NH_2$
$S \rightarrow H_2SO_4$	$S \rightarrow H_2S + R - SH$
$P \rightarrow H_3PO_4$	$P \rightarrow PH_3$

Hastalık Yapıcı Mikroorganizmalar(patojenler):

- Patojenler, içme ve kullanma sularına başlıca kanalizasyon sularının temasıyla karışır. Ayrıca ürünlerin kanalizasyon sularıyla sulanmasıyla da bulaşır. Su patojenik (hastalık yapan) mikroorganizmalar için iyi bir taşıyıcıdır. Tifo, kolera, dizanteri, çocuk felci (polio), sarılık (hepatit) gibi salgın hastalıkların mikropları sularla taşınır ve yayılır. Bu nedenle kullanılan suların kalitesinin bakteriyolojik yönden sık sık kontrol edilmesi gerekir. Herhangi bir yerden şehir suyuna karışan lağım suları kısa zamanda dağılır ve salgın hastalıkların meydana gelmesine sebep olur.
- Şehir sularının kontrolü çok zor bir iş değildir. Çünkü böyle kontrollerde yukarıda sayılan salgın hastalıklara neden olan her patojen ayrı ayrı aranmaz. Onların yerine, onların varlığını gösteren indikatör bir bakteri olan koli bakterisi (basili) aranır. Koli bakterisinin tespiti oldukça kolay ve kesindir. Öteki bakterilerin aranması asgari 24 saat sürer ve bu süre içinde de bakteriler büyük ölçüde yayılmış olur.
- Koli bakterileri insan sindirim sisteminde yaşar ve çoğalırlar. Bunların hastalık yapma özellikleri yoktur ve daima insan dışkılarında bulunurlar. Bir insandan her gün milyarlarca koli basili lağım sularına karışır. Bir suda koli basilinin bulunması, o suyun lağım sularıyla kirlendiğini gösterir. Koli basillerinin doğal sularda yaşama ve çoğalma şansları hiç yoktur. Bunların sularda tespiti, lağım sularının, şehir sularına ne zaman karıştığı hakkında da kaba bir fikir verir.
- Lağım sularındaki organik maddeleri parçalayan her bakteri sağlığa zararlı değildir. Bunlar insan ve hayvan sindirim sistemlerinde yaşayamazlar. Bir ülkede, su şebekelerinin ve kanalizasyon sistemlerinin artması, o ülkede salgın hastalıkların ve salgın hastalıklardan ölenlerin sayılarının azalması anlamına gelir.

► **Sentetik Organik Kirleticiler:**

- Sentetik organik maddeler de suları büyük ölçüde kirletirler. Bunların üretimi her yıl bir evvelkine göre biraz daha arttığından ve bunlar da çevrede kolay parçalanmadıklarından, sadece sularda değil, genel olarak çevrede ciddi birer sorun haline gelmişlerdir. Sentetik organik maddeler denince akla başlıca:
 - Petrol kökenli yakıtlar
 - Plastikler
 - Plastikleştiriciler
 - Elyafklar
 - Elastomerler
 - İlaçlar
 - Deterjanlar
 - Pestisitler
 - Besin katkı maddeleri
 - Çözücüler .
 - Yağlı boyalar
- Doğal sularda bulunan su bakterileri tarafından biyolojik olarak parçalanamadıkları gibi atık madde işleme proseslerinde de parçalanmazlar. Bundan dolayı sularda uzun süre kalırlar (plastikler, pestisitler gibi).
- Bazıları suya kötü renk, koku ve tat verirler. Bu durum o suda yetişen balık türleri) olumsuz yönde ve büyük ölçüde etkiler.
- Bunlardan bazıları (petrol atıkları, Pestisitler gibi) çok düşük derişimlerde bile akuatik hayat için son derecede zararlıdır.

► **Bitkilerin Anormal Büyümesine Neden Olan Kirleticiler:**

- Su bitkileri de dâhil, bitkilerin gelişmeleri için çeşitli elementlere ihtiyaç vardır. Bu elementlerin sayısı 15-20 kadardır. Bunlardan özellikle azot ve fosforca zengin sularda su bitkileri aşırı miktarda çoğalır. Buna ötröfikasyon denir. Ötröfikasyon, normal olarak kirlenmemiş doğal sularda da görülen bir olaydır. İnsan faaliyetleri sonucu sulara başlangıçta bol miktarda besin girmesine sebep olur. Bunun sonucu bitkiler (akuatik ekosistem) daha iyi gelişir. Ancak bu gelişme bir yerden sonra zararlı olmağa başlar. Çünkü sulardaki çözünmüş oksijen derişimi azalır. Bu da hayvanların ölmelerine sebep olur. Bununla da kalmaz, böyle sulardan etrafa pis kokular yayılır.

► **İnorganik Kirleticiler:**

- İnorganik madde atıkları da sular önemli ölçüde kirletir. Bu atıklar başlıca:

- a) Tuzlar
 - b) Metaller
 - c) Mineral asiller
 - d) Mineraller
- dir. Bunların sudaki etkileri başlıca üç gruba ayrılır:
- 1) Asitliğin artması
 - 2) Tuzluluğun artması
 - 3) Toksikliğin artması



► SU KALİTESİNİN TAYİNİ

- Bir suyun kalitesini belirlemek için üzerinde çok çeşitli tayinler yapılabilir. Ancak yaygın olarak kullanılan tayinler üzerinde durulacaktır.
- 1-Çözünmüş Oksijen Tayini
- 2-Biyokimyasal Oksijen ihtiyacı
- 3-Kimyasal Oksijen İhtiyacı (KOİ)
- 4-Toplam Organik madde tayini
- 5-Katı madde tayini
- 6- Azot tayini
- 7- Fosfat tayini
- 8- Bulanıklık tayini
- 9- Renk tayini
- 10- Koku tayini
- 11- pH tayini
- 12- Bakteriyolojik tayin
- 13-İletkenlik Tayini
- 14- Sertlik Tayini
- 15- Ağır Metal tayini
- 16- Toplam Alkalinite

► 1-Çözünmüş Oksijen Tayini

- Su kalitesi için en önemli Ölçütlerden birisi suda çözünmüş olan oksijen derişimidir. İçinde çözünmüş oksijen olmayan bir akarsu veya gölde canlı hayat mümkün değildir.
- Oksijen suda normal şartlarda 9 mg/L kadar çözünür. Bu çözünürlük sıcaklık artışıyla azalır. Sudaki çözünmüş oksijen derişimi iki şekilde tayin edilir.

- 1) Winkler metoduyla
- 2) Oksijen probu metoduyla



satla geliştirilmiş olan diğer

- Winkler metodu yaklaşık 80 yıldır kullanılan metotların doğruluğu, bu metotla kontrol edilir.
- Winkler metodunda geçen başlıca kimyasal reaksiyonlar

- $2\text{Mn}^{+2} + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{MnO}_2 + 4\text{H}^+$
- $\text{MnO}_2 + 2\text{I}^- + 4\text{H}^+ \rightarrow \text{Mn}^{+2} + \text{I}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- $\text{I}_2 + 2\text{S}_2\text{O}_3^{-2} \rightarrow \text{S}_4\text{O}_6^{-2} + 2\text{I}^-$

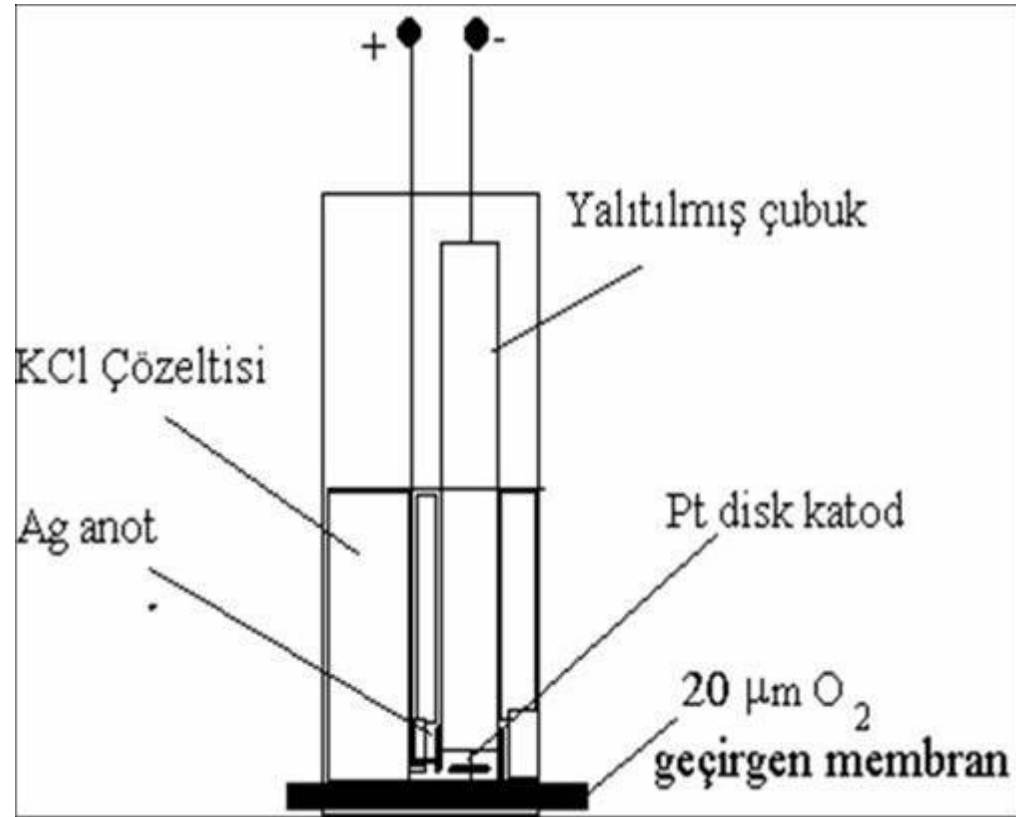
- ▶ Bunun için ortama MnSO_4 , NaOH ve KI ilave edilir. Çözünmüş oksijen Mangan hidroksit $\text{Mn}(\text{OH})_2$ çökeltisini daha büyük bir yükseltgenme basamağına (+4 değerli hale) MnO_2 bileşiğine yükseltir. İyodür iyonları varlığında asitlendirme ile yükseltgenmiş Mn^{+4} tekrar iki değerlikli hale Mn^{+2} döner ve çözeltinin çözünmüş oksijenine eşdeğer miktarda iyot açığa çıkar. Açığa çıkan iyot, nişasta indikatörlüğünde standart tiosülfat ile titre edilerek su numunesinin çözünmüş oksijen konsantrasyonu belirlenir.
- ▶ Winkler metodunun bazı dezavantajları.
 - ▶ 1) Oldukça uzun zamana ihtiyaç gösterir
 - ▶ 2) Alınan su numunesinde bulunması muhtemel NO_2^- , NO_3^- gibi iyonlar da reaksiyona girer
- ▶ Bu istenmeyen reaksiyonlar oksijen elektrodu kullanılarak önlenabilir. ilk kullanılan ve halen de kullanılmakta olan bir oksijen elektrodu şematik olarak Şekil 10.1'de verilmiştir. Elektrodun aslı bir galvanik hücredir. Hücrenin elektrotlarından biri kurşun (anot), öteki gümüşdür (katot). Elektrotlarda
 - ▶ (Pb) $\text{Pb} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{PbO} + \text{H}_2\text{O} + 2e^-$ (Anot)
 - ▶ (Ag) $2e^- + 1/2 \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{OH}^-$ (Katot)
- ▶ reaksiyonları cereyan eder. Reaksiyonlar çözünmüş oksijen olmadığı zaman durur. Burada önemli olan husus, probun veya galvanik hücrenin ayarlanmasıdır. Ayarlama Winkler metoduyla yapılır. Probta hasil olan akım direkt olarak oksijen derişimiyle orantılıdır. Ticari problarda her elektrot iletken olmayan ve fakat oksijen için geçirgen olan bir membranla kaplanır. Plastikte elektrotlar arasına birkaç damla bir elektrolit çözeltisi konur. Membranlardan geçen oksijenin derişimi, suda çözünmüş oksijenin derişimiyle orantılıdır.

Şekil de görülen (Klarck) oksijen elektrotunda, çözelti karıştırılır, oksijen geçiren membrandan difüzlenen oksijen, katotta suya indirgenirken, anotta Ag yükseltgenir.

Katot reaksiyonu



Anot reaksiyonu



2-Biyokimyasal Oksijen İhtiyacı (BOİ)

Biyokimyasal oksijen ihtiyacı sularda mikroorganizmalarca ayrıştırılabilen maddelerin miktarını belirlemekte kullanılan bir parametre olup, organik kirleticilerin ayrıştırılması için gerekli oksijen miktarını belirtir.

Bu tayin için önemli 3 değişken vardır.

- 1) Sıcaklık 20°C
- 2) Işık Karanlıkta
- 3) Zaman 5 günde

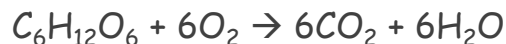
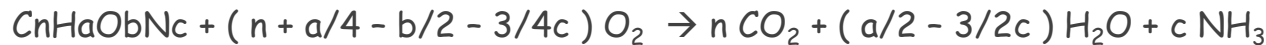
Sıcaklık metabolik aktiviteyi önemli ölçüde artırır. Zaman ve ışık da aynı şekilde önemlidir. Zira algler genellikle ışık etkisinde canlı ve aktif kalırlar. Farklı ışık kaynağında yapılan denemeler farklı sonuçlar verir. Bundan dolayı BOİ değeri standart şartlarda tayin edilir. Buna göre deneyler yapılır. Bu şekilde elde edilen suyun biyokimyasal oksijen ihtiyacı değeri, BOİ₅ 5 günlük sürede 20 günlük sürenin %70 ' ine ulaşmış. Organik maddelerin tam biyolojik oksidasyonu için 20 gün yeterli görülmüştür.

BOİ; aerobik şartlarda bakterilerin organik maddeyi parçalayarak stabilize etmeleri için gereken oksijen miktarıdır.

Bir su numunesinin biyokimyasal oksijen ihtiyacı (BOİ) litrede mg (mg/L) olarak verilebildiği gibi ppm olarak da verilir. Ancak daha çok litrede mg olarak verilir. iyi bir içme suyunun BOİ değeri 1 mg/L'dir. Bir suyun litresinin oksijen ihtiyacı

3 mg (3 ppm) olursa, oldukça saf, 5 mg (5 ppm) olursa, temizliği şüphelidir. İşlem görmemiş atık suların BOİ değeri 100-400 mg/L arasında değişir. Gıda endüstrilerinden gelen atık suların ise 10000 mg/L'ye kadar yükselebilir.

Bir insanın günlük atıklarının BOİ değeri birim kabul edilirse, çeşitli hayvanların günlük atıklarının BOİ değeri yaklaşık 16 insaninkine bedeldir. BOİ testi, evsel ve endüstriyel atıkların kirlilik derecesini belirlemede yaygın olarak kullanılan bir testtir.



BOİ₅ Ölçümü

3 farklı seyreltme oranı için 9 BOİ şişesi alınarak eşit miktarda atık su numunesi hazırlanır. Bütün şişeler hava geçirilerek oksijence doyurulur. Atık suyun ölçülen kısmı doğrudan şişeye aktarılır. Daha sonra hazırlanan seyreltme suyu şişeye konur. 3 numune hazırlanıp çözünmüş O₂ tayini yapılır. Diğer 3 numune 20 °C da 5 gün karıştırmaya bırakılır. Geri kalan 3 şişe aşılama yapılırsa aşının BOİ sini bulmak için kullanılır.

$$\text{mg BOİ/L} = \frac{(\text{Başlangıç çözünmüş mg/ L O}_2) - (5 \text{ gün sonunda çözünmüş mg/ L O}_2)}{(\text{mL atık su / mL BOİ şişe hacmi})}$$

Burada Çözünmüş O₂ değerleri Atık su+ seyreltme suyuna aittir.

Endüstriyel atıkların BOİ analizi için ortama mikroorganizma ilave etmek genel

$$\text{mg/ L BOİ} = \frac{(D_1 - D_2) - (B_1 - B_2) f}{P}$$

D₁ ; aşılı atık sulardeki başlangıç çözünmüş O₂

D₂ ; aşılı atık sulardeki 5 gün sonunda çözünmüş O₂

B₁ ; Seyrelmiş aşının başlangıçtaki O₂

B₂ ; Seyrelmiş aşının 5 gün sonunda O₂

(B₁ - B₂)f ; Aşının O₂ ihtiyacı

P ; Kullanılan atık su seyreltme oranı

$$f = \frac{D_1 \text{ deki aşının mL veya } \%}{B_1 \text{ deki aşının mL veya } \%}$$

$$P = \frac{\text{Atık su hacmi}}{\text{Seyreltme suyu hacmi} + \text{atık su hacmi}}$$



- Bir atık suyun $(BOİ)_5$: 40 mg / L bulunmuş . Seyreltme suyunun başlangıçtaki çözünmüş oksijen derişimi 9 mg / L , 5 gün sıcakta bekledikten sonra ölçülen karışımın (atık su + seyreltme suyu) oksijen 2,74 mg/ L ve kullanılan numune hacmi 40 mL. $BOİ$ şişesi hacmi 300 mL ise, atık suyun çözünmüş oksijen derişimini bulun..

- $40 \text{ mg/L} = \frac{X - 2,74 \text{ mg/L}}{40/300}$ $X = 8,07 \text{ mg/L}$ (X ; atık su+ seyreltme suyunun başlangıçtaki O_2 miktarı)

- $40/300$

- $\text{Ç.O}_{\text{atık su}} = \frac{(8,07 \times 300 - 9 \times 260)}{40} = 2,05 \text{ mg / L}$

- 40

3- Kimyasal Oksijen İhtiyacı Tayini (KOİ)

KOİ , evsel ve endüstriyel atık suların kirlilik derecesini belirlemede kullanılan bir parametredir. Biyokimyasal Oksijen İhtiyacının organik maddelerin, mikroorganizmalarca parçalanması sırasında harcanan oksijen miktarının ölçümüne karşın, KOİ , organik maddelerin redoks reaksiyonlarıyla oksitlenmesi esasına dayanır. KOİ , birkaç istisna dışında tüm organik maddelerin, kuvvetli oksitleyici (yükseltgenlerle) asidik ortamda reaksiyona girecekleri esasına dayanır.

Biyokimyasal oksijen ihtiyacı tayin metodunun iyi olmayan bazı yönleri vardır. Bunlardan en göze çarpanı da, deney zamanının çok uzun olması ve numune kirli olduğu halde, bazen bu kirliliğe tekabül edecek kadar BOİ değeri göstermemesidir.

Organik maddeler biyolojik olarak değil de, kimyasal olarak yükseltgenirse (KOİ), zaman çok kısaltılır. BOİ metodunda organik maddelerin bir kısmı yükseltgenirken KOİ metodunda bütünü yükseltgenir. Bu nedenle de KOİ değerleri genellikle BOİ değerlerinden daha büyük çıkar.

Biyokimyasal yükseltgenmenin bazı organik maddelerde değişik hızlı cereyan etmesine karşın, kimyasal yükseltgenmede maddenin biyolojik olarak ayrışıp ayrışmadığına ve ayrışma hızına bağlı olmadan bütün organik maddeler yükseltgenir.



1 mol $K_2Cr_2O_7$ 3/2 mol O_2 üretir.

KOİ sonuçları mg O_2 / L cinsinden ifade edilir.

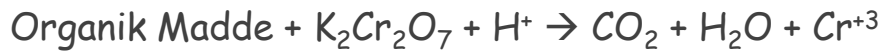
Örneğin biyolojik olarak çok kolay ayrışan glikoz ve oldukça yavaş ayrışan lignin kimyasal olarak tamamen yükseltgenirler. Sonuç olarak KOİ değerleri BOİ değerlerinden daha yüksektir.

KOİ Ölçümü

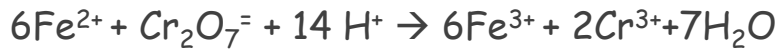
KOİ ; atık su numunesinin kuvvetli asit ortamında kuvvetli bir yükseltgen olan $K_2Cr_2O_7$ ile 2 saat kaynatılarak, yükseltgenmesi sonunda fazla $K_2Cr_2O_7$ in standart indirgen madde çözeltisi ile volumetrik tayinine dayanır.

Söz konusu numuneye gerekli miktarda asit ve miktarı belli fazlaca ayarlı potasyum bikromat çözeltisi konur, kaynatılır ve bikromatın fazlası ayarlı Fe(II) çözeltisi ile geri titre edilir. Bunlardan yararlanarak numunenin KOİ değeri hesaplanır.

KOİ tayininde iskelet reaksiyon



1 mol $K_2Cr_2O_7$ 3/2 mol O_2 üretir.



4-TOPLAM ORGANİK KARBON (TOC) TAYİNİ

Toplam organik karbon () tayin edilecek su numunesinden mikrolitre mertebesinde bir miktar mikro şırıngayla alınır ve kobalt oksitle karıştırılmış asbeste emdirilir ve bundan sonra yaklaşık 950 °C daki yakma tüpüne konur. Tüp içinden devamlı olarak saf oksijen gazı geçirildiğinden numunedeki organik madde yanar ve karbondioksit verir. Bu şekilde meydana gelen karbondioksit oksijen akımıyla sürüklenerek yakma tüpüne bağlı bir infrared cihazıyla tayin edilir. Tayinler çok kısa zamanda gerçekleştirildiğinden, bu metot biyokimyasal oksijen ihtiyacı ile kimyasal oksijen ihtiyacı metotlarına tercih edilir. Ancak yakma cihazı pahalı ve bakımı çok güç olduğundan, bu tayin şekli henüz yaygın hale gelmemiştir.

900 mg/ L fenol içeren rafineri atık suyunun teorik olarak

a-KOİ değerini

b- Fenolün biyolojik olarak tamamen parçalandığını varsayarak BOİ i ve BOİ₅ i

c- Toplam Organik Karbon miktarını

d- TOC ye göre hesaplanan O₂ miktarını mg/L hesaplayınız ve karşılaştırınız.

a- $C_6H_5OH + Cr_2O_7^{-2} + H^+ \rightarrow CO_2 + H_2O + Cr^{+3}$ tepkimesini denkleştirelim

$C_nH_aO_b + c Cr_2O_7^{-2} + 8 c H^+ \rightarrow n CO_2 + (a + 8 c) / 2 H_2O + 2 c Cr^{+3}$

$c = 2/3 n + a/6 - b/3 = 2/3 \cdot 6 + 6/6 - 1/3 = 14/3$

$C_6H_5OH + 14/3 Cr_2O_7^{-2} + 8 \times 14/3 H^+ \rightarrow 6 CO_2 + 130/6 H_2O + 2 \times 14/3 Cr^{+3}$ İki tarafı 3 le çarparsak

$3 C_6H_5OH + 14 Cr_2O_7^{-2} + 112 H^+ \rightarrow 18 CO_2 + 65 H_2O + 28 Cr^{+3}$

$900 \text{ mg/L} \times 1 \text{ g} / 1000 \text{ mg} \times 1 \text{ mol} / 94 \text{ g} = 9,57 \cdot 10^{-3} \text{ mol fenol}$

3 mol fenolle 14 mol $Cr_2O_7^{-2}$

$9,57 \cdot 10^{-3} \text{ mol fenol} \quad X \text{ mol}$

$X = 0,04466 \text{ mol } Cr_2O_7^{-2}$

1 mol $Cr_2O_7^{-2}$ den 1,5 mol O₂ oluşursa

$0,04466 \text{ mol } Cr_2O_7^{-2} \quad X$

$X = 0,06699 \text{ mol O}_2 \text{ oluşur.}$

$0,06699 \text{ mol O}_2 = 0,06699 \text{ mol O}_2 \cdot 32 \text{ g/mol} = 2,14 \text{ g/L O}_2 = 2140 \text{ mg/L O}_2 = \text{KOİ}$

II. Yol.(fenolün biyolojik olarak tamamen parçalandığı varsayıldığından teorik KOİ=teorik BOİ)

$C_6H_5OH + 7O_2 \rightarrow 6 CO_2 + 3 H_2O$

1 mol C_6H_5OH için 7 mol O₂ gerekirse

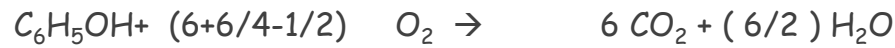
$9,57 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \quad X$

$X = 0,0669 \text{ mol O}_2$

$0,06699 \text{ mol O}_2 = 0,06699 \text{ mol O}_2 \cdot 32 \text{ g/mol} = 2,14 \text{ g/L O}_2 = 2140 \text{ mg/L O}_2 = \text{KOİ}$

b-

BOİ



1 mol C_6H_5OH için 7 mol O_2 gerekirse

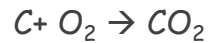
$9,57 \cdot 10^{-3}$ mol için X

$X = 0,0669$ mol O_2

$0,06699$ mol $O_2 = 0,06699$ mol $O_2 \cdot 32 \text{ g/mol} = 2,14 \text{ g/L } O_2 = 2140 \text{ mg/L } O_2 = BOİ$

$BOİ_5 = \%70 \times BOİ = 0,7 \times 2140 \text{ mg/L } O_2 = 1,498 \text{ mg/L } = 1498 \text{ mg/L } O_2$

c- TOC



1 mol C_6H_5OH de 6 mol C varsa

$9,57 \cdot 10^{-3}$ mol X mol C var

$X = 0,05742$ mol C

$0,05742$ mol C $\times 12 \text{ g/mol} = 0,689 \text{ g/L} = 689 \text{ mg/L}$

d- TOC ye göre O_2

1 mol C ile 1 mol O_2 tepkimeye girerse

$0,05742$ mol C $0,05742$ mol O_2 tepkimeye girer

$0,05742$ mol $O_2 \times 32 \text{ g/mol} = 1,837 \text{ g } O_2$ 1 L de olduğuna göre $1837 \text{ mg/L } O_2$

► 5-Katı Madde Tayini

- Atık sularda suyun dışındaki diğer maddelere katı maddeler denir. Katı maddeler genel olarak atık suların 103°C da buharlaştırılarak kalıntının (bakiyenin) sabit tartıma getirilmesiyle bulunur. Bu şekilde bulunan katı maddeye toplam katı madde denir. Katı maddeler başlıca iki gruba ayrılır.
- 1) Atık sularda çözünmüş olan katı maddeler
- 2) Atık sularda süspansiyon halinde bulunan katı maddeler
- Atık sular mutfak tuzundan şekerlere, şekerlerden ince kum tanelerine kadar çok çeşitli katı maddeler ihtiva eder. Bunlardan mutfak tuzu çözünmüş maddelere, ince kum taneleriye, süspansiyon halindeki katı maddelere örnek verilebilir. Bunları ihtiva eden atık sular bir Gooch krozesinden süzülürse mutfak tuzu, şeker gibi maddeler süzgeçten geçtiği halde, ince kum taneleri geçmez ve süzgeçte toplanır. Süzgeçten süzülen atık suyun hacmi, Gooch krozesinin süzme yapmadan önceki ve süzme yaptıktan sonraki kütleleri belliyse, atık suda süspansiyon halindeki katı madde bulunur. Bu şekilde bulunan katı madde litrede mg olarak verilir (mg/L).
- Gooch krozesi esas olarak dibi ince delikli bir kroze olup bu delikler üzerine cam parçalarının veya cam liflerinin sinterleştirilmesiyle elde edilen bir disk yerleştirilmiştir. Katı maddeler suda çözünenler, çözünmeyenler diye ikiye ayrıldığı gibi uçucu olanlar, olmayanlar diye de ikiye ayrılır. Yaklaşık 600 °C'da uçan katı maddelere uçucu, uçmayanlara da uçucu olmayan (sabit) katı maddeler denir. Uçucu olan katı maddeler genel olarak organik, uçucu olmayanlar da inorganik maddelerdir. Organik maddelerin büyük bir kısmı 600 °C'a varmadan önce buharlaşır, çok az kısmı da bu sıcaklıklarda yanar. Bu arada şunu da söylemekte yarar vardır. inorganik maddelerden pek az bir kısmı da söz konusu sıcaklıklarda parçalanabilir. Ancak, bu kadar bir parçalanma önemli bir hata meydana getirmez.

- ▶ Örnek . 100 ml lik Bir atık su analizinde
- ▶ a) Buharlaştırma kabının sabit tartıma getirilmiş ilk kütlesi, 26,5322 g
- ▶ b) Numunenin 103 °C da buharlaştırılmasından sonra kabın+Kalıntının sabit tartıma getirilmiş kütlesi, 26,5642 g
- ▶ c) Kap ve kalıntının 600 °C da sabit tartıma getirilmiş kütlesi, 26,5422 g
- ▶ ölçümleri yapılmıştır. Buna göre:
- ▶ a) toplam katı maddeyi
- ▶ h) toplam uçucu katı maddeyi
- ▶ c) toplam sabit katı maddeyi hesaplayınız.
- ▶ 103 °C deki buharlaştırmadan sonra çözücü(su) ortamı terkeder, sadece çözünen maddeler (toplam katı madde) kalır. 600 °C deki ısıtmadan sonra hala ortamda kalan madde sabit katı maddedir. Bu sabit katı madde ile 103 ile 600 °C arasında ortamı terk eden madde ise uçucu katı maddedir.
- ▶
- ▶ a) Toplam katı = $26,5642 - 26,5322 \text{ g} / 0,100 \text{ L} = 320 \text{ mg/L}$
- ▶ b) Toplam uçucu katı = $26,5642 - 26,5422 \text{ g} / 0,100 \text{ L} = 220 \text{ mg/L}$
- ▶ c) Toplam sabit katı = $26,5422 - 26,5322 \text{ g} / 0,100 \text{ L} = 100 \text{ mg/L}$

6-Azot Tayini

Azot canlı tabiat için çok önemli bir elementtir. Çünkü, canlı yapısında bulunan bütün amino asitler ve aminler azotlu organik bileşiklerdir. Ayrıca biyolojik metabolizma esnasında da bir ara ürünü olarak amonyak açığa çıkar. Bundan dolayı bir suda organik azot ve amonyak bulunması, o suyun kısa bir zaman önce atık sularla kirlenmiş olduğu anlamına gelir. Organik azot olsun, amonyak olsun Kjeldahl metoduyla tayin edilir. Bu metotta numune bağlı azotu amonyuma dönüştürmek için, sıcak derişik sülfürik asitle parçalanır. Oluşan çözelti soğutulur, seyreltilir ve bazik yapılır. Açığa çıkan amonyak ayarlı bir asitle tayin edilir.

Bir suda bulunan organik azot aerobik bakteriler vasıtasıyla önce nitrite (NO_2^-) daha sonra da, nitrata (NO_3^-) yükseltgenir. Kirlenme uzunca bir zaman önce olmuşsa, organik azot bütünüyle nitrata yükseltgenmiştir. Buna göre, bir su numunesinde yüksek oranda nitrat ve düşük oranda amonyak bulunması kirlenmenin çok önceden olduğuna bir işaret sayılır. Nitrat ve amonyak ayrı ayrı tayin edilebilir, Nitrat sülfürik asitli ortamda demir(II) sülfatla, amonyak da kalevi ortamda Nessler ayıracıyla [K_2HgI_4 potasyum tetraiyodo merkürat (II)] tayin edilir. Nessler ayıracıyla amonyak arasında düşük derişimlerde sarı renkli bir kompleks meydana gelir, Tayin, Nessler tüpleri kullanılarak kolorimetrik olarak yapılabildiği gibi, spektrofotometrik olarak da yapılır.

7-Fosfat Tayini

Canlı tabiat için' azot gibi fosfor da çok önemlidir. Bir çok yüksek enerjili organik molekül içinde fosfor bulunur ve metabolizmada çok önemli rol oynar. Fosfor sularda sadece fosfat halinde bulunur. Sulardaki fosfat atık sulardan geldiği gibi, topraktan da gelebilir. Bu nedenle fosforu da organik ve inorganik diye ikiye ayırmak adet haline gelmiştir. İnorganik fosfor bitki tarafından yüksek . enerjili organik fosfor bileşikleri haline, organik fosfor bileşikleri de aerobik bakteriler tarafından inorganik fosfora dönüştürülür.

Fosfatlar eskiden beri göllerin kirlenmesinden sorumlu tutulmuşlardır. Fosfatların yeterince bulunduğu yerlerde ötrofikasyon görülür. Bundan dolayı toplam fosfat tayini önemlidir ve söz konusu su için önemli bir kriterdir. Toplam fosforu tayin etmek için, numune önce nitrik asitle kaynatılır. Soğutulan numune üzerine yeterince amonyum molibdat konur. Bu esnada sarı renkli amonyum fosfomolibdat bileşiği meydana gelir [$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4 \cdot 12\text{MoO}_3$], Meydana gelen renk, fosfat derişimiyle orantılıdır. Rengin şiddeti amonyak tayininde olduğu gibi kolorimetrik. veya spektrofotometrik metotla ölçülebilir ve bundan da fosfat derişimi hesaplanır.

8-Bulanıklık Tayini

İçme sularının bulanık olmaması istenir. Bulanık su her şeyden önce estetik değildir. İkinci olarak da patojenik olabilir (hastalık yapan bakteriler ihtiva edebilir). Patojenik bakteriler bulanıklığı meydana getiren taneciklere tutunabilir..

Bulanıklık tayini türbidimetrik veya nefolometrik yöntemle yapılır. Türbidimetrik analizde geçen ışın, nefolometrik analizde ise 90 ° saçılan ışık kullanılır. Nefolometrik yöntem seyreltik süspansiyonlar için duyarlı iken, türbidimetrik yöntem, daha büyük tanecikler içeren derişik süspansiyonlar için kullanılır. Türbidimetride uzun dalga boylu kırmızı ışınlar, nefolometride ise kısa dalga boylu mavi ışınlar kullanılır. Bunun nedeni uzun dalga boylu ışınların çözültiden kolayca geçmesine karşın kısa dalga boylu ışınların saçılmasıdır.

Böyle bir cihazla bulanıklılık. ölçmede bir standart kullanılır. Bu standart litresinde 1 mg SiO₂ ihtiva eden bir süspansiyondur. Böyle bir sistemin bulanıklılığına bir birim denmiştir(NTB).

9-Renk Tayini

Renk, içme suyu için çok önemli bir özelliktir. Renk her şeyden önce suyun estetiğı yönünden önemlidir. Renkli su halk sağlığı bakımından zararlı olmasa bile halk tarafından kullanılmaz veya çekin ilerek kullanılır. Renk,' genellikle organik maddelerden gelir. Bunlar başlıca alglar ve humuslardır.

Suyun rengi, bir standarda karşı ölçülür. Standart olarak potasyum kloroplatinat ve kobalt klorür çözültileri karışımı kullanılır. Bu karışımın rengi, bir çok doğal suların rengine benzer. Suda çok sayıda renkli atıklar varsa, böyle bir ölçmenin anlamı yoktur.

10-Koku Tayini

Koku, seyreltmeyle tayin edilir. Kokulu su, koku gelmeyinceye kadar saf suyla seyreltilir. Böyle bir tayin çok kaba olup deneyi yapan kişiye göre değişir.

11-pH Tayini

Çeşitli asitler ve de Al^{3+} ve Fe^{2+} iyonları suya asitlik kazandırır. pH, suyun hidrojen iyonu (H^+) derişiminin bir ölçüsüdür. Hidrojen iyonunun çokluğu suyu asidik, azlığıysa bazik yapar. Bazik suda hidroksit iyonu (OH^-), hidrojen iyonundan fazladır. Nötral suda $[H^+]=[OH^-]$ dir. Böyle bir su ne asidik ne 'de bazik özellik gösterir. Bu iyonların derişimleri litrede mol olarak verilir ve çarpımları sabittir.

$$[H^+][OH^-] = K_{su} = 10^{-14}$$

K_{su} ya suyun iyon derişimleri çarpımı denir. Bir suyun H^+ iyonu derişimi 10^{-4} ise, OH^- derişimi 10^{-10} dur.

Bir suyun hidrojen iyonu derişimi, su için son derece de önemlidir. Bunu ölçmek için çok iyi elektronik cihazlar geliştirilmiştir. çoğu zaman hidrojen iyonu derişimi litrede mol olarak değil de pH ölçeğine göre verilir. Örneğin nötral bir çözeltinin pH 7dir. Akuatik organizmalar su pH'ına karşı son derecede hassastır. Suyun pH', korozyon bakımından son derecede önemlidir. Maden drenajlarında genellikle sülfürik asit bulunur. Sülfürik asit akuatik hayat . için çok şiddetli bir zehirdir.

12-Bakteriyolojik Tayin

İçinde zararlı bakteri aranan su numunesinden belirli bir kısmı, düz ve steril bir süzgeç kağıdından süzülür. Süzgeç kağıdı gene steril bir petri kabına düzgün bir şekilde yayılır. Üzerine yeterince agar ve besiyer konur ve petri kabının ağzı kapatılır. Bundan sonra sistem 24-48 saat inkübasyona $30^{\circ}C$ de bırakılır. Agar üzerinde hasıl olan siyah ve parlak lekeler sayılır. Bu siyah ve parlak lekeler koliformların sayısını verir. Süzülen suyun hacmi belli olduğundan, numunenin mililitresindeki koliform sayısı tespit edilir.

İkinci metotta üretme ortamı olarak laktoz çözeltisi kullanılır. Böyle bir ortamda koliformlar karbondioksit açığa çıkarır. Açığa çıkan karbondioksitin hacmi ölçülür ve bundan yararlanarak söz konusu su numunesindeki koliform derişimi tayin edilir. Tayin şöyle yapılır: Belirli hacimdeki laktoz çözeltisine belirli hacimde su numunesi konur ve iyice karıştırılır. Hacmi belli küçük ve steril bir tüp bir çözeltiyle doldurulur. Kalan çözelti genişçe steril bir tüpe aktarılır. Şimdi küçük tüp içinde hava kalmayacak şekilde ters döndürülmüş halde büyük tüpün içine yerleştirilir. Belirli bir süre sonunda küçük tüpte toplanan karbondioksit hacmi tespit edilir. Bu işlem on defa tekrarlanarak ortalama değer bulunur. Ortalama değerden de 100 ml sudaki koliform sayısı hesaplanır.

13- İletkenlik Tayini

Suların iletkenliği sulardaki iyon sayısı hakkında bilgi verir. İyonik yapıdaki çözeltiler elektriği iletirler. Elektriği ileten çözeltilere elektrolit çözelti denir. Şeker gibi suda moleküler halde çözünen maddelerin oluşturduğu çözeltiler elektriği iletmezler. (çeşme suyunda iletkenlik yaklaşık 150 mikro simens, saf suda ise 2,5 mikrosimens, ultra saf suda ise 0,055 mikrosimens civarındadır) Bir suda 100 mg/lit NaCl tuz çözüldüğünde iletkenliği 212 mikrosiemens/cm'dir.

Çözeltideki iyonların iletkenlikleri birbirinden farklıdır. Suda çözünen iyon ne kadar fazla ise iletkenlik o kadar fazla olur. İletkenlik kondüktometre ile ölçülür.

14- Sertlik Tayini

Sularda Mg^{+2} ve Ca^{+2} iyonları sertliğe neden olur.

Geçici Sertlik; suyun içerdiği kalsiyum ve magnezyum bikarbonat tuzlarının miktarını belirler. Su ısıtıldığı zaman geçici sertlik veren maddeler karbondioksit vererek ayrışır. Kalsiyum karbonat ve magnezyum hidroksit çökerek ayrılır. (Bunların çözünürlükleri sıcaklıkla ters orantılıdır.) Bu şekilde ısıtılarak giderilen sertliğe geçici sertlik denir.



► **Kalıcı Sertlik;** Magnezyum ve kalsiyum sülfat, klorür ve nitrat tuzlarından oluşan sertliğe ise kalıcı sertlik denir. Kalıcı sertlik veren maddeler ısı ile ayrılmaz. Bu tuzlar nötr olup, alkanilite oluşturmaz ve ısı aktarım yüzeylerinde sert birikinti oluştururlar. Bu nedenle katma suyu sertlik istenmez.

► Geçici sertlik ile kalıcı sertliğin toplamına, toplam sertlik (TH) denir. Sertlik magnezyum ve kalsiyum tuzlarından olduğundan bazen magnezyum ve kalsiyum sertliği diye de ikiye ayrılarak tanımlanabilirler.

Suların sertliği FS: 10 mg CaCO_3 /L, AS: 10 mg CaO /L olarak birimlendirilir.

► Sulardaki sertlik toplam Ca ve Mg iyonları cinsinden verilir. pH=10 tamponlu ortamda , Erio Krom Siyahı indikatörlüğünde EDTA ile titrasyonla bulunur.

15- Ağır Metal Tayini

Bilhassa içme ve kullanma sularının metal derişimlerinin toksik sınırın altında olması beklenir. İçme sularının arıtma aşamalarında önemli miktarda azalan metal iyonları derişimi genellikle sularda eser miktardadır. Bundan dolayı sulardaki metal iyonları AAS, ICP-OES, UV-GB spektroskopisi, AES, Polarografi gibi tekniklerle analiz edilir.

16- Toplam Alkalinite

Alkalinite, asit nötralleştirebilen türlerin toplamıdır. Çoğunlukla suyun içerdği hidroksit, karbonat ve bikarbonat suyun alkalinitesini (bazlığını) oluşturur. Alkalinite, P (fenol ftalein), M (metil oranj) alkaliniteleri ile belirlenir. P ve M değerlerinden çıkılarak suyun içerdği hidroksit, karbonat, bikarbonat miktarları ayrı ayrı bulunur.

► P (Fenol Alkalinite) değeri = Hidroksit (OH^-) + 1/2 Karbonat (CO_3^{2-})
M (Metil Alkalinite) değeri = Bikarbonat (HCO_3^-) + Hidroksit (OH^-) + Karbonat (CO_3^{2-}) olarak belirtilir.

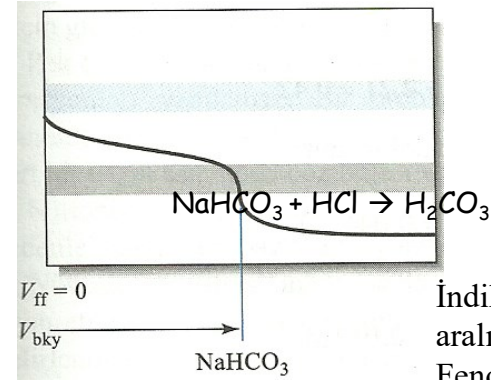
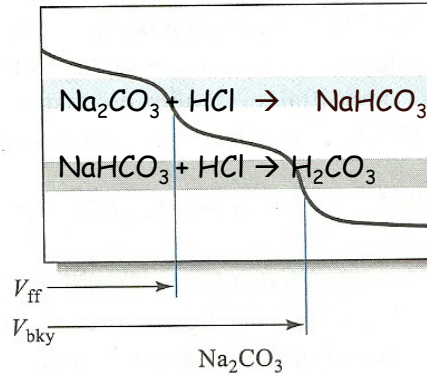
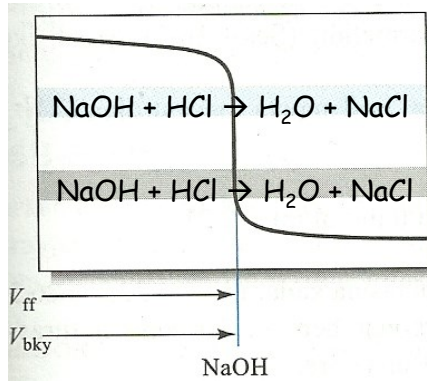
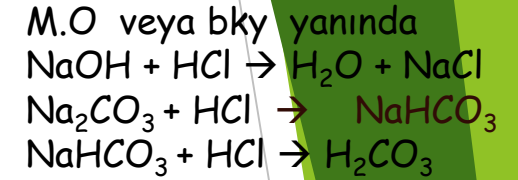
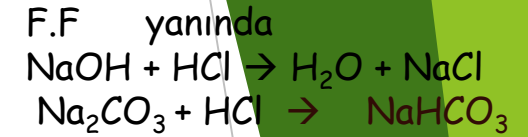
► Ayrıca, $\text{B}(\text{OH})_4^-$, H_3SiO_4^- , HPO_4^{2-} , HS^- ve bazı organik maddeler toplam alkaliniteye katkıda bulunurlar.

► Toplam alkalinite ; mg/L CaCO_3 birimiyle ifade edilir.

Hidroksit, Karbonat ve Hidrojen Karbonat İyonları İçeren Karışımların Analizinde Asit Hacmi İlişkileri

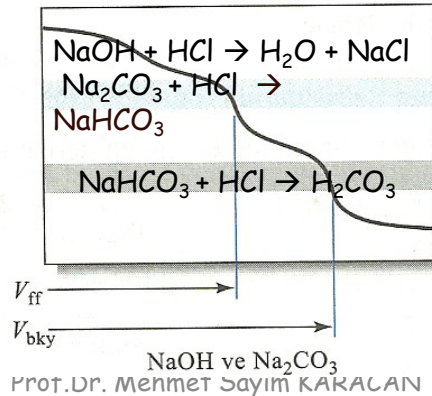
Numunedeki Bileşenler	Eşit Hacimde Numunenin Titrasyonunda V_{ff} ve V_{bky} Arasındaki İlişki*
NaOH	$V_{ff} = V_{bky}$
Na_2CO_3	$V_{ff} = \frac{1}{2} V_{bky}$
$NaHCO_3$	$V_{ff} = 0; V_{bky} > 0$
NaOH, Na_2CO_3	$V_{ff} > \frac{1}{2} V_{bky}$
Na_2CO_3 , $NaHCO_3$	$V_{ff} < \frac{1}{2} V_{bky}$

* V_{ff} = Bir fenolftalein dönüm noktası için gerekli asit hacmi; V_{bky} = bromokrezol yeşili dönüm noktası için gerekli asit hacmi.



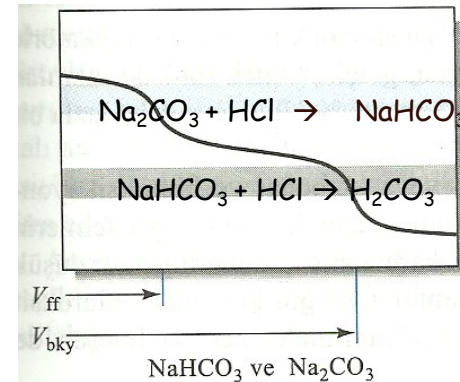
Fenolftalein geçiş aralığı
 Bromokrezol yeşili geçiş aralığı

İndikatör aralığı
 Fenolftaleyn (8,3-10,0)
 Brom Kresol yeşili (3,8-5,4)
 Metil oranj (3,1-4,4)



$$n_{CO_3} = (V_{bky} - V_{ff}) \cdot M_{HCl}$$

$$n_{OH^-} = [V_{bky} - 2(V_{bky} - V_{ff})] \cdot M_{HCl}$$

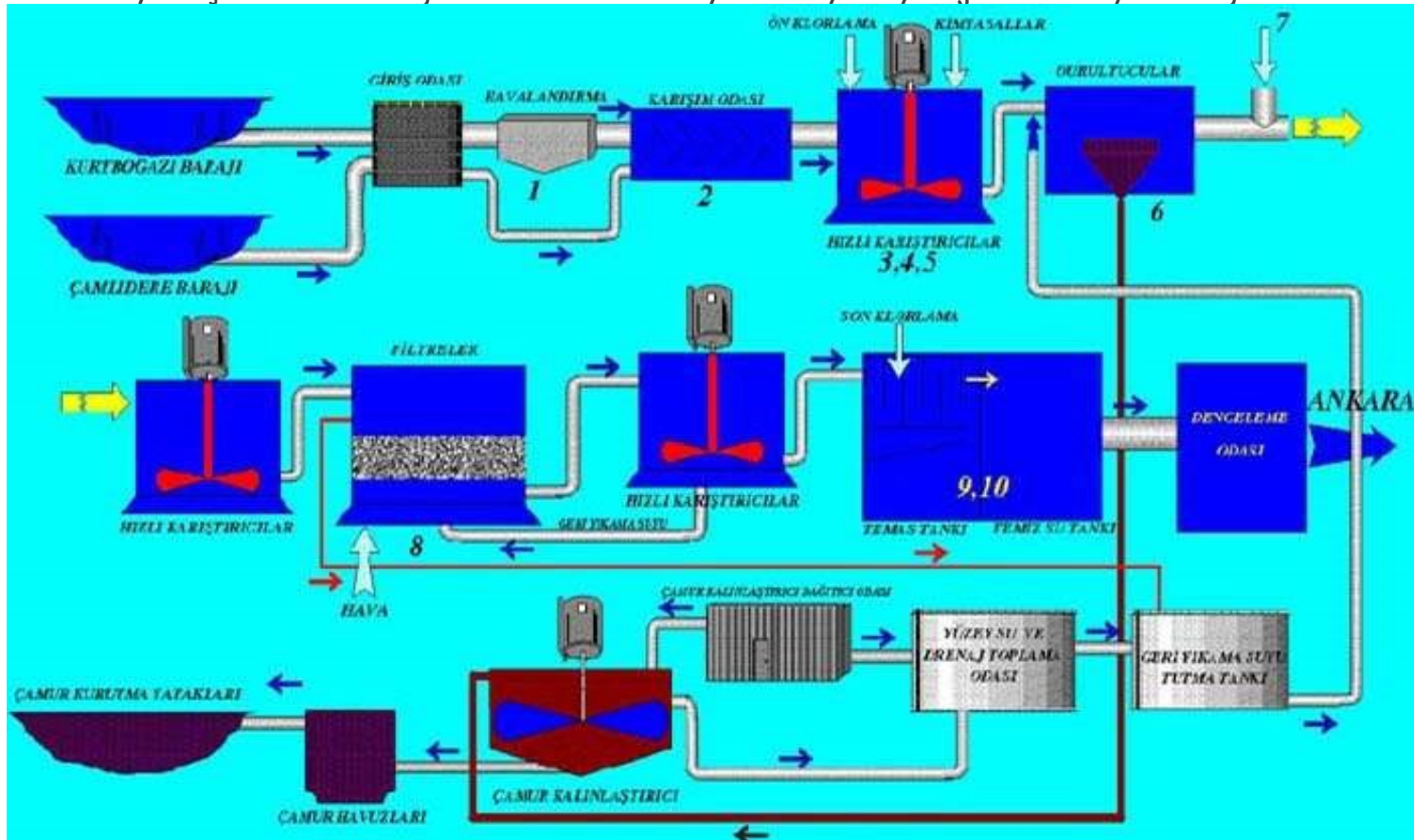


$$n_{CO_3} = (V_{ff}) \cdot M_{HCl}$$

$$n_{HCO_3} = [V_{bky} - 2V_{ff}] \cdot M_{HCl}$$

Suların Arıtılması

- **Suların Arıtılması**
- Fiziksel arıtma, Arıtma işleminde öncelikle atık suların ızgaralardan geçirilerek iri tanecikler tutulur. Kirliliğin % 50 sine yakın kısmı ve BOİ değerinin % 25 lik kısmı bu safhada temizlenir. Geçirilen suda asılı partiküller de bulunur. Bunlar durulma havuzlarında bekletilerek kendiliğinden çökmesi beklenir. Su kum filtreden geçirilerek asılı maddelerin tutulması sağlanır.
- Suyun içinde kalan organik maddeler kimyasal veya biyolojik olarak yükseltgenir.



- ▶ Kurtboğazı Barajından gelen suyun havalandırılması.
- ▶ Çamlıdere Barajından gelen suyun, havalandırılmış su ile aynı odada toplanıp, harman edilmesi.
- ▶ Su karışımının oksitlenmeye yardımcı olması ve dezenfeksiyon amacıyla klorlanması.
- ▶ Sülfürik asit ile pH ayarlanması.
- ▶ Pıhtılaştırıcı Alüminyum Sülfat ($Al_2(SO_4)_3$) ve pıhtılaştırıcı yardımcısı polielektrolit dozlaması.
- ▶ Kimyasal işleme tabi tutulmuş olan suyun yatay tabanlı durultucu tanklarında durulması.
- ▶ Eğer gerekiyorsa durultma işleminden sonra klorlama, Potasyum Permanganat ($KMnO_4$) ve Aktif Karbon dozlaması da yapılabilir.
- ▶ Hızlı (D tipi) filtrelerde filtreleme yapılması.
- ▶ Filtrelenmiş suyun dezenfeksiyon için klorlanması ve kontak tankına girmeden kireç ile pH ayarlanması.
- ▶ Suyun 20 dakikadan az olmayan bir süre içinde kontak tankında tutulması, kontak tankı içinde tankın orta noktasından ilave klor uygulanabilir.

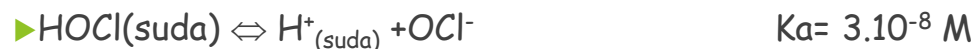
İçme ve kullanma sularının dezenfeksiyonu

Fiziksel ve kimyasal yöntemlerle hastalık yapıcı bakterilerden arındırma işlemlerine dezenfeksiyon denilmektedir. Filtrasyon ve diğer fiziksel arıtım işlemleri suyu ancak %95-99,5 oranında temizleyebilmektedir. Bu nedenle sular etkin bir dezenfektan ile dezenfeksiyona tabi tutulmalıdır. Bu yöntemle, suda bulunan ve hastalık yapan (patojen) tüm organizmalar ile parazitler ortadan kaldırılır. Dezenfektanlar suda bulunan patojen mikroorganizmalar üzerinde bakteri öldürücü, bakterilerin hareketini engelleyici bir etki gösterirler. Suyun dezenfeksiyonunda klor, kireç kaymağı, kloraminler, klordioksit, çamaşır suyu, iyot, potasyum permanganat, ozon ve ultraviyole ışınlar kullanılır.

1-Klor: Dezenfektan maddeler arasında, özellikle ucuzluğu ve uygulama kolaylığı ile sonuçlarının denetlenmesi yönünden en uygun olan bir dezenfektandır. Klor, gaz halinde doğrudan doğruya yada klor tableti şeklinde kullanılır. Klor gazı bir litre suda yaklaşık 1 mg bulunacak şekilde hesaplanmalıdır. Eğer su fazla kirli değilse, bu taktirde suyun litresinde 0,2 mg serbest klor kalır ki bu seviye de dezenfeksiyon için yeterlidir. Klorun, dezenfektan etki gösterebilmesi için su ile en az 30 dakika temas etmesi gerekir.

Cl_2 ile dezenfekte edilen suda HOCl ve OCl^- de oluşur. Bütün bu türler yükseltgendir. Cl^- yükseltgen değildir.

HOCl 'nin $\text{pK}_a=7,5$ olduğundan HOCl $\text{pH}=7,5$ den aşağı pH larda OCl^- ise 7,5 den yukarıdaki pH larda baskındır. HOCl , OCl^- den yüz kat daha kuvvetli dezenfektandır.



2- Kireç kaymağı: Klor gazı kadar etkindir. Ayrıca, toz halinde olması nedeni ile kolayca depo edilebilir gibi bir üstünlüğü söz konusudur. Kireç kaymağında %25 oranında aktif klor bulunacağı kabul edilerek 40 gram kireç kaymağı (yani 10 gram aktif klor) bir litre suyla karıştırılır ve artık maddelerin çökmesi için 20 dakika beklenir. Çökeltinin üst kısmındaki sıvı ayrı bir kaba alınır. Hazırlanan bu sıvıdan (%1 lik ana solüsyon) bir litre suya üç damla damlatılır ve 30 dakika beklenirse, su dezenfekte edilmiş olarak içmeye ve kullanmaya hazır hale gelir.

3-Kloraminler: Klora göre daha yavaş etki gösteren ama suda daha uzun süre kalabilen bu bileşikler, günümüzde özel örneğin, sıcak iklim bölgelerinde yada suyun uzak yerlerden getirilmesi durumlarında kullanılmaktadır.

4-Klor dioksit (ClO₂): Son yıllarda gelişmiş ülkelerde suyun dezenfeksiyonu amacıyla kullanımı giderek artan bu madde güçlü bir oksitleyicidir ve koku giderici etkisi fazladır. Dezenfeksiyonun yapılacağı yere konulan bir jeneratör aracılığıyla, sıvı sodyum klorür ve hidroklorik asidin birleştirilmesiyle açığa çıkan bu madde sadece sıvı halde kullanılır. Suyun pH'sı ne kadar yüksek olursa olsun, sudaki alglerin ve kirlenmenin giderilmesinde çok etkilidir. Klor'dan farklı olarak suda ne trihalometan bileşiklerinin oluşmasına ne de amonyak türevleriyle reaksiyona girmediğinden kloraminlerin oluşmasına yol açmaz. Üstelik klor gazıyla birlikte kullanılırsa trihalometan bileşikleri daha düşük oranda oluşur. Bakterisit ve virüsit etkisi klor gazından fazladır. Suyun hoş olmayan rengini ve tadını giderdiği gibi, sudaki toprak, balık yada küf kokusunu da giderir. Suda çözünmüş halde bulunabilen mangan ve demirin çökmesini sağlar.



5-Hipoklorit: Diğer dezenfektanların bulunmadığı özel durumlarda seyrek olarak kullanılır. Dezenfeksiyon amacı ile kullanılırken çok fazla miktarına ihtiyaç duyulacağından depolanması oldukça zordur. Üstelik zamanla aktif klor yoğunluğu azalır. Tek üstünlüğü, toksik gazların sızması sorunu olmayışındır.

6-İyot: Yine zorunlu durumlarda kullanılabilecek dezenfektanlardandır. Yüzde 2'lik tentürdiyodun 2 damlası 1 litre suya karıştırılırsa 30 dakika içinde yeterli bir dezenfeksiyon sağlanır. Suda fazla miktarda organik madde varsa, litreye 3 hatta 4 damla katılabilir.

7-Potasyum permanganat: Bu dezenfektan da çamaşır suyu ve iyot gibi ancak zorunlu durumlarda dezenfeksiyon amacıyla kullanılabilir. Kullanıldığı kaptaki leke oluşturur ve 500 miligramdan fazla kullanılırsa suyun rengini de değiştirir. Oysa ki, suyun litresine 500 miligram potasyum permanganatın, kolera vibriyonu dışındaki patojen mikroorganizmalara etkisi kuşkuludur.

8-Ozon: Ozon klor gazından daha kuvvetli bir dezenfektandır. Ozon yüksek 15000 voltluk elektriğin kuru havaya uygulanması ile elde edilir. Buradan elde edilen ozon gazı sudan geçirilerek suda çözünür. $K_{H_2O} = 1,3 \cdot 10^{-2}$ mol /L.at dir. Optimum şartlarda bu şekilde havanın oksijeninin % 6 sı ozona dönüştürülür.



Kuvvetli bir yükseltgen ve bakteri yok edici etkiye sahip olan bir maddedir . Bu etkisinden yararlanılarak suların dezenfeksiyonunda güvenilir olarak kullanılır. Ancak, maliyeti klor ve klor bileşiklerine göre çok yüksektir. Bu nedenle çok gelişmiş ülkelerde yada özel durumlarda küçük çapta kullanılabilmektedir. Sadece suyu dezenfekte etmekle kalmaz, suyun tadını ve rengini de düzeltir. Suyun metre küpünde 400 miligram yada litre de 0.4 miligram ozonla 4 dakikada etkin bir dezenfeksiyon sağlanır. Ozonun kalıntısı olmamasına rağmen üretiminin daha pahalıya mal olması nedeniyle yaygın olarak kullanılmaz.

9-Ultraviyole (morötesi) ışınlar: 200-300 nanometre dalga boyundaki ultraviyole ışınların dezenfeksiyon etkisi yüksektir. Eğer dezenfekte edilecek suyun derinliği fazla değilse ve berraksa, yani bulanık değilse ve renk değişikliği yoksa, içinde demir de bulunmuyorsa ultraviyole ışınlarla suda bulunan aktif ve spor yapan tüm mikroorganizmalar ya ölürler yada bir daha çoğalamayacak duruma gelirler. Maliyetinin pahalı olması nedeni ile küçük çapta dezenfeksiyon işlemlerinde kullanılır. Civa lambası uyarıldığında yayılan UV-C ışığı (254 nm) uygulanarak akan su dezenfekte edilir.

Ankara içme suyu değerleri

PARAMETRE	ORTALAMA DEĞER	TSE 266 TAVSİYE DEĞER
Renk	5	5
Bulanıklık(NTU)	0.4	5
Tortu	Tortusuz	Tortusuz
PH	7.54	7.00-8.50
Toplam Çözünmüş Madde (mg/l)	141	En çok 1500
Sertlik(° fr derece)	8.5	en çok 50
Klorür	14.0	en çok 600
Toplam Demir (mg / l)	0.1	en çok 1
Alüminyum (mg/l)	0.05	en çok 0.2
Amonyak ve Nitrit	Yok	Yok
Organik Madde	1.3	en çok 3.5
Bakiye Klor	0.8	en az 0.5
100ml.de bakteri adet	0	0

İvedik Su Arıtma Tesisleri Ham Su ve Çıkış Suyu Analizleri

FİZİKSEL/FİZİKOKİMYASAL PARAMETRELER

PARAMETRE	GİRİŞ	ÇIKIŞ	PARAMETRE	GİRİŞ	ÇIKIŞ
BULANIKLIK (NTU)	5,0	0,3	RENK(Pt-Co) Birimi	<5	<5
İLETKENLİK(µmhos/cm)	251	267	A.K.M (105°C,mg/l)	5,6	<5
pH	7,77	7.08	T.Ç.M (180°C,mg/l)	150	166

KİRLENME PARAMETRELERİ

PARAMETRE (mg/l)	Giriş	Çıkış	PARAMETRE (mg/l)	Giriş	Çıkış
Amonyum Azotu	0,10	<0,05	Org. Madde (KmnO ₄)	3,8	2,2
Nitrit azotu	0,004	<0,002	COD	6,2	<5
Nitrat azotu	<0,5	<0,5	BOD ₅	<5	<5
Org Azot	7,54	5,77	TOC	8,94	2,42
Kjeldahl Azotu	7,64	5,77	TC	23,89	16,07
Toplam Fosfat	0,08	<0,02	TIC	14,95	13,65
Bor	<0,05	<0,05	Deterjan	<0,1	<0,01

METALİK VE DİĞER PARAMETRELER

PARAMETRE (mg/l)	Giriş	Çıkış	PARAMETRE (mg/l)	Giriş	Çıkış
Demir	0,25	<0,05	Mangan	<0,05	<0,05
Alüminyum	0,11	<0,05	Bakır	<0,05	<0,05
Arsenik	<0,01	<0,01	Kurşun	<0,05	<0,05
Civa	<0,01	<0,01	Kadmiyum	<0,05	<0,05
Antimon	<0,01	<0,01	Çinko	0,06	<0,05
Selenyum	<0,01	<0,01	Nikel	<0,05	<0,05
Kalay	<0,01	<0,01	Kobalt	<0,05	<0,05
Krom	<0,02	<0,02	Toplam Krom	<0,05	<0,05

KİMYASAL PARAMETRELER

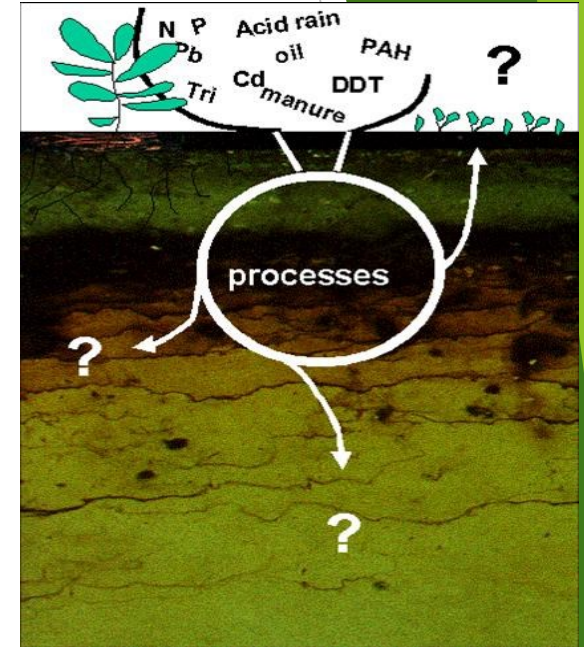
PARA METRE	Giriş mg/l	Çıkış mg/l	Giriş meq/l	Çıkış meq/l	PARA METRE	Giriş mg/l	Çıkış mg/l	Giriş meq/l	Çıkış meq/l
Sodyum	7,5	8,3	0,32	0,36	Karbonat (CO ₃ ⁻²)	<10	<10	-	
Potasyum	3,1	3,3	0,079	0,08	Bikarbonat (HCO ₃ ⁻)	104	89	1,7	1,46
Kalsiyum	22,8	24,0	1,14	1,2	Klorür (Cl ⁻)	6	8	0,16	0,22
Magnezyum	6,32	5,83	0,519	0,48	Sülfat (SO ₄ ⁻²)	15	20	0,31	0,41
Lityum	<0,1	<0,1			Nitrat	1,18	1,0	0,02	0,016
Baryum	<0,05	<0,05			Florür	<0,1	<0,1		
Top Sertlik(°FS)	8,3	8,4			SiO ₂	18,6	17,6		
					Toplam Alk.	85	73	1,7	1,46

TOPRAK

- Toprak yer kabuğunun en üst kısmında yer alır. Aşağıya doğru kayalarla, yukarıya doğru ise bitki örtüsü ve atmosferle sınırlanmıştır. Toprak genel olarak ; %45 inorganik madde, %5 organik madde, %25 su, %25 de hava içerir.
- Topraklar canlılara yaşama ortamı olarak hizmet etmekte, bitkilere köklerin tutunacağı bir ortam sağlamakta ayrıca su, oksijen ve besin maddeleri sunmaktadır. Toprağın bu özellikleri; su ve rüzgar erozyonuyla ve fiziksel, kimyasal, biyolojik etkenlerle azalabilmektedir.
- **Toprağın oluşumu**
- Toprak başlıca iki süreç sonunda meydana gelir.
- Kayaçların ısınma ve soğumayla genişleyerek parçalanmasıyla mekanik olarak oluşur.
- Yüzeye yakın kayaçlardaki suyun meydana getirdiği genelde asidik tuzların etkisiyle kimyasal olarak parçalanmasıyla oluşur.
- Toprağın cinsi öncelikle; iklim, organik aktivite, bulunduğu yer ve zamana bağlıdır. İklim ısınma-soğuma ve yağışla toprak oluşumunu hızlandırır. Organik aktivite Köklerin ve toprak altındaki hayvan çukurlarının etkisiyle önemli rol oynar. Toprak tepelerden yağışla daha aşağı bölgelere doğru taşınır. Bu işlemlerin uzun süreli olması da toprak oluşumunu artırır.
- Bitki artıkları topraktaki organik madde miktarını artırır. Ancak tarımsal aktiviteler toprağın organik madde miktarını azaltır(50 yıl tarım yapılan toprakta organik maddeler yaklaşık %20-40 azalır)
- **Toprak Kirliliği**
- Toprakların fiziksel, kimyasal ve biyolojik dengesinin çeşitli kirlenici unsurlarla bozulması olayına **toprak kirliliği** adı verilir. Orneğin çeşitli şekillerde katı ve sıvı atıkların topraklara boşaltılması ve karıştırılması bu toprakların fiziksel, kimyasal ve biyolojik olarak kirlenmesine yol açar.
- **Toprağın kimyasal olarak Kirlenmesi:**
- Tuzluluk; topraktaki suda çözünen iyon değişimi olarak tanımlanabilir. Elektriksel iletkenlikle belirlenir.

Toprak Kirleticileri

- ▶ Toprak su ve havaya oranla dış etkenlere karşı tamponlama gücü daha yüksektir. Ancak sisteme ilave edilen kirleticiler tarafından bozunmalar meydana geldiğinde karşılaşılan sorunlar o ölçüde karmaşık, zor ve düzeltilemez masraflıdır.
- ▶ Toprak kirlenmesine sebep olan başlıca kirleticiler
 - ◆ ağır metaller,
 - ◆ suni gübreler,
 - ◆ tarımsal mücadele ilaçları,
 - ◆ atık sular,
 - ◆ atmosferik emisyonlar,
 - ◆ arıtma çamurları,
 - ◆ katı atıklar, çöpler
 - ◆ radyoaktif atıklardır.
- ▶ Toprakta bulunan ağır metaller kirliliği Cd, Cu, Ni, Pb, Zn, Hg, Co, Arsenik dolayısıyla meydana gelir.
- ▶ Söz konusu metaller doğal çevrede birikme eğilimi gösteren daha çok toksik eğilimli elementlerdir. Bunların dışındaki eser elementler ise belirli derişimlerin üzerinde bulundukları takdirde insan, hayvan ve bitki sağlığını olumsuz yönde etkilemektedir.



► **Suni Gübreler**

► Bitkilerin büyümesi için gerekli elementler

► 1. Birincil Besleyiciler ; N, P, K

► 2. İkincil Besleyiciler ; Ca, Mg, S

► 3.Üçüncül besleyiciler ; B, Cl, Cu, I, Mn, Mo, Zn

► Birincil besleyiciler, bol miktarda kullanılır, toprakta ürün verimini artırır. Bitkiler tarafından topraktan tamamen alınır.

► İkincil besleyiciler; gerekli oranlarda kullanılır, bitkilerin büyümesi için belirli derişimlerde olmalıdır.

► Üçüncül besleyiciler; eser miktarda gereklidir. Toprakta uzaklaşması oldukça yavaştır.

► 1 ton patates topraktan 10 kg N alırken, 13 g B alabilir.

► Suni Gübrelerin Kimyasal Bileşimi

► Azotlu gübreler ; NaNO_3 , $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$, NH_2CONH_2 (üre)

► Fosforlu gübreler ; $\text{Ca}_2\text{H}_2(\text{PO}_4)_2\text{CaSO}_4$ (süper fosfat), $\text{CaH}_2(\text{PO}_4)_2\text{CaHPO}_4$ (tripl süperfosfat)

► Potasyumlu gübreler; KCl, K_2SO_4

► Kirletici Etki

► NH_4^+ içeren gübreler toprağın asitliğini artırdığından, bakterilerin azalmasına neden olurlar. Suni gübreler toprağa inorganik katkı sağlarlar, organik besleyici katkısı sağlamazlar.

Toprak Analizleri İzlenen Parametreler ve Uygulanan Yöntemler

İzlenen Parametreler	Birim	Yöntem
pH		Potansiyometrik
Bünye		Saturasyon
Kireç (CaCO_3)	%	Gravimetrik
Kurşun (Pb)	mg/kg	Spektrofotometrik (AAS)
Kadmiyum (Cd)	mg/kg	Spektrofotometrik (AAS)
Krom (Cr)	mg/kg	Spektrofotometrik (AAS)
Çinko (Zn)	mg/kg	Spektrofotometrik (AAS)
Bakır (Cu)	mg/kg	Spektrofotometrik (AAS)
Nikel (Ni)	mg/kg	Spektrofotometrik (AAS)
Arsenik (As)	mg/kg	Spektrofotometrik (AAS+Hidrür)
Civa (Hg)	mg/kg	Spektrofotometrik (AAS+Hidrür)
Siyanür (CN)	mg/kg	Spektrofotometrik (UV)
Sodyum (Na)	mg/kg	Spektrofotometrik (AAS)
Potasyum (K)	mg/kg	Spektrofotometrik (AAS)
Demir (Fe)	mg/kg	Spektrofotometrik (AAS)
Mangan (Mn)	mg/kg	Spektrofotometrik (AAS)
Silisyum (Si)	mg/kg	Spektrometrik (UV)
Organo klorlu pestisitler		Kromatografik (GC)

Tarım İlaçları ve Toprak Kirliliği

- ▶ Bitkilerin gelişimini sınırlandıran, termal üretimi azaltan zararlı böcek, yabancı ot, mantar ve kemirici hayvanlarla mücadelede çok değişik tür ve bileşimde kimyasal maddeler kullanılmaktadır. Tarımda mücadele amacıyla kullanılan bütün kimyasallara **Pestisitler** adı verilir.
- ▶ Bu kimyasal türler kullanıldıkları yerlere göre değişik isimler almaktadır. Bunlar ;
- ▶ insektisitler (böcek öldürücüler) ,
- ▶ fungusitler (mantar öldürücüler) ,
- ▶ herbisitler (yabancı ot öldürücüler) ,
- ▶ rodontisitler (kemirici hayvan öldürücüler)
- ▶ Böcek öldürücüler, mantar öldürücüler, yabancı ot öldürücüler daha çok kullanılır.
- ▶ Tarım ilaçları kimyasal bileşimine göre; suda çözünen tozlar, sulu çözelti, emülsiyon halinde değişik ilaçlar, granüller, aerosollar, yemler şeklinde kullanılırlar.
- ▶ Bazı tarım ilaçları ise zararlı organizmanın biyolojik gelişim sürecine göre yumurtaları, larvaları ve erginleri yok etmek üzere kullanılırlar. Bazı tarım ilaçları ise zararlı organizmaların yetişme ortamlarına göre yani kültür bitkisi zararlıları, orman zararlıları, depo ürünleri zararlıları gibi ortamlara göre kullanılırlar.

- Kimyasal formüllerine göre pestisitler ;
- Klorlanmış hidrokarbonlar(DDT(**Dichloro-Diphenyl-Trichloroethane**)
, aldrin, linden, heptaklor, dieldrin, klordan ve toksafen)
- Klorlanmış fenoksi asitler (diklorofenoksiasetik asit, Dimetil amonyum 2-4- diklorofenoksi asetat, n-butil 2-4- diklorofenoksi asetat, trikloro fenoksi asetik asit, tetraklorodiben-p-dioksin)
- Organo fosfatlar (Paratyon, metil paratyon, malatyon, Tetraetilpirofosfat,Dimetil diklorovinil fosfat)
- Karbamatlar (Karbamik asit, İzopropoksi fenil N- metil karbamat, Karbaril, Temik,
- Tarım ilaçları genellikle bitkilere, toprak yüzeyine ve toprak içine püskürtülür veya uygulanırlar. Uygulanan pestisitlerin çoğu toprağa geçer. Toprak içerisine giren bu kimyasal maddeler aşağıdaki durumlardan biri veya birkaçı ile karşılaşabilirler ;
- Topraktan buharlaşarak herhangi bir kimyasal değişikliğe uğramadan atmosfere karışabilirler.
- Toprağın alt katlarına doğru yıkatabilirler ve difüze olabilirler.
- Toprak içerisinde veya toprak yüzeyinde kimyasal değişikliklere uğrayabilirler.
- Topraktaki mikroorganizmalar tarafından parçalanabilirler.
- Bitkilerin yapısına girerler veya adsorbe olabilirler.

► **Katı Atıklar ve Çöpler :**

- Tüketen ve kullananlar için bir değer taşımayan gereksiz oldukları için atılan evsel, ticari ve endüstriyel aktiviteler sonucu oluşan maddeler katı atık olarak tanımlanmaktadır. Özellikle büyük yerleşim yerlerinde kentsel çöpler ve endüstriyel atıklar önemli çevre problemlerine yol açar.
- **Geri Kazanma:** Katı atıklardan hiç değilse bazılarını kazanma, ilk bakışta cazip bir iştir. Ancak, halen dünyadaki geçerli şartlar buna büyük ölçüde imkan vermemektedir. Bununla beraber şartlar devamlı değiştiğinden gelecek ne gösterir şimdiden bilinmez.
- Geri kazanma prosesinin başlıca zorlukları, atıkların toplanması, cinslerine göre ayrılması, temizlenmesi, nakledilmesi, bir şirkete satılması, şirketin bunları işleyerek tekrar tüketiciye satmasıdır. Prosesin düğüm noktası, atıkların işlenip mamul olarak tekrar tüketiciye satılabilmesidir. Bu yapılmadığı sürece yapılan diğer işlerin hiçbir önemi yoktur.
- Geri kazanılması düşünülen maddeler başlıca beş grupta toplanabilir.
- 1) Metaller
- 2) Camlar
- 3) Kağıtlar
- 4) Organik maddeler
- 5) Plastikler

- **Metaller:** Metaller katı atıklardan kolaylıkla ayrılabilir, işlenebilir ve tüketiciye ikincil metal olarak satılabilir. Ancak, otomobil mezarlıklarında örneğin demirlerin hepsini geri kazanma imkanı yoktur. Çünkü, bunlardan elde edilen çeliklerin kalitesi çok düşüktür. Onun için pek alıcı bulamamaktadır. Fakat gene de bir kısmı iyi çeliklerle karıştırılarak ikinci kalite çelik olarak alıcı bulabilmektedir.
- Alüminyum atıkları ise, oldukça iyi bir pazar bulabilmektedir. Bazı firmalar alüminyum kap ve levhaları toplatarak bunları işlemekte ve tüketiciye kolaylıkla intikal ettirebilmektedir. Bu yoldan elde edilen alüminyum daha ucuzdur.
- **Camlar:** Camlar, geri kazanılması en kolay olan maddelerdir. Ayrıca miktarları da çoktur. Ancak, burada da bir handikap vardır. O da yeni bir şişenin fiyatıyla geri kazanılmış camlardan yapılan bir şişenin fiyatı arasında önemli bir farkın olmamasıdır. Böyle olunca da geri kazanılmış camdan yapılan şişeler tercih edilmemektedir. Bu durumun gelecekte de büyük ölçüde bir değişme göstereceği zannedilmemektedir. Zira cam yapmada kullanılan doğal maddeler pek çoktur. Bitmesi ve azalması da pek düşünülemez.
- Cam gelmiş geçmiş en iyi ambalaj maddesidir. Onun kadar güvenilir bir başka ambalaj maddesi henüz bulunamamıştır.
- **Kağıtlar:** Kağıtların geri kazanılması oldukça sınırlıdır. Zira doğrudan elde edilen kağıtlar oldukça ucuzdur. Bu nedenle halk, doğrudan elde edilen kağıdı tercih etmektedir. Ancak, çevre sorunları yönünden düşünülürse, konu son derecede önemlidir. Çünkü, geri kazanılmış bir ton kağıt demek, ortalama 17 çam ağacının baltadan kurutulması demektir. Bu alanda yapılacak iş belki de suni bir fiyat farkı yaratarak direkt olarak imal edilen kağıtların fiyatını yüksek tutmaktır. Böyle bir fiyat politikası ise ancak halkın desteğiyle gerçekleştirilebilir. Geri kazanılmış kağıtlar halen daha çok yumurta ambalajı, çimento torbası, duvar kağıdı, yalıtım maddeleri ve malzemeleri yapımında kullanılmaktadır.
- **Plastikler**

- **Organik Maddeler:** Organik maddeler daha yararlı maddelere dönüştürülebilir. Bu amaçla kompozit metodu denen bir metot kullanılır. Bu metodla katı atıklar aerobik olarak parçalanır. Bunun için atıklar önce organik ve inorganik diye ikiye ayrılır (bu ayırma daha önce evlerde veya fabrikalarda yapılır).
- Bu alanda geliştirilen bir metotla organik maddeler bir hücreye yaklaşık 3 metre genişliğinde ve 2 metre yüksekliğinde yığınlar haline getirilir. Yığınlarda aerobik hayatın başlaması ve devam etmesi için hücre nemlendirilir ve yeterli oksijen akımında tutulur. Yığınlar, yeterli nem ve oksijenle temasa gelmeleri için zaman zaman döndürülür. Bir hücreye bir pencere de denir. Bir hücre veya pencere içindeki sıcaklık gelişen aerobik hayatla 60°C'a kadar yükselebilir. Bu arada pH da önce bir düşme görülür, ondan sonra yaklaşık 7 olur ve bu değer sabit kalır. Gerektiği hallerde yığınlara ayrıca bir miktar besleyici azotlu ve fosforlu maddeler konur. Yığınlardaki nem ve besleyici maddeler aerobik hayat için çok önemlidir. Nemin %40-60 olması istenir. Şehir artıkları aerobik hayat için gerekli bütün bakterileri ihtiva eder ve aerobik hayat yaklaşık iki haftada tamamlanır. Bir komposting hücreesindeki aerobik hayatın durması, hücredeki sıcaklık düşmesinden anlaşılır. Bu şekilde elde edilen kompost veya kalıntı, toprak kokusunda, koyu kahve renkli bir maddedir.
- Otomatik pencereli hücrelerde mayalanmanın bitmesi veya aerobik hayatın sona ermesi bir kaç günde tamamlanır.

Radyasyon ve Nükleer Kirlilik ?

KURULU GÜÇ		
YAKIT CİNSLERİ	2018 YILI SONU İTİBARIYLA	31 OCAK 2019 SONU İTİBARIYLA
FUEL-OİL + NAFTA + MOTORİN	294	294
YERLİ KÖMÜR(TAŞ KÖMÜRÜ + LİNYİT + ASFALTİT)	10.203,50	10.403,50
İTHAL KÖMÜR	8.793,90	8.793,90
DOĞALGAZ + LNG	22.437,80	22.437,80
YENİLEN.+ATIK+ATIKISI+PIROLİTİK YAĞ	738,8	738,8
ÇOK YAKITLILAR KATI+SIVI	697,1	697,1
ÇOK YAKITLILAR SIVI+D.GAZ	3.443,20	3.358,30
JEOTERMAL	1.282,50	1.302,50
HİDROLİK BARAJLI	20.536,10	20.567,50
HİDROLİK AKARSU	7.747,70	7.783,70
RÜZGAR	6.942,30	6.946,80
GÜNEŞ	81,7	81,7
TERMİK (LİSANSSIZ)	300,5	319,3
RÜZGAR (LİSANSSIZ)	63,1	63,1
HİDROLİK(LİSANSSIZ)	7,6	7,6
GÜNEŞ (LİSANSSIZ)	4.981,20	5.098,50
TOPLAM	88.551,00	88.894,10

Dünyadaki Nükleer Santraller

Dünyada kullanılan elektriğin % 20 sini sağlar.

Dünyada kullanılan enerjinin % 7 sini sağlar.

Fosil yakıtlara yakın fiyatlarda elektrik üretirler.

Nükleer reaktörler sıfır duman ve CO_2 yayılmasına sahiptir.

31 ülkede 440 nükleer santral vardır, 30 tanesi de yapım aşamasındadır.

Toplam olarak 351 milyar wattlık elektrik üretirler.

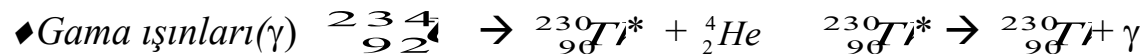
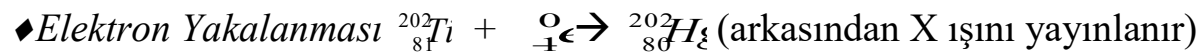
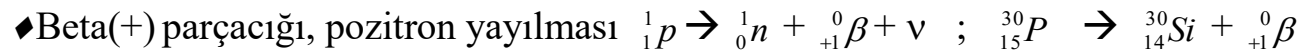
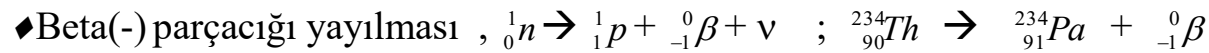
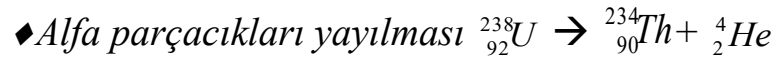
Ülke	reaktör sayısı	Elektrik üretimi kWh
ABD	103	754
Fransa	59	395
Japonya	53	305
İngiltere	35	78
Almanya	19	160
Rusya	29	120
Güney Kore	16	103
Kanada	14	69
Hindistan	14	14
İsveç	11	55
21 Diğer ülkeler		
Toplam	437	2,447

Kullanılan reaktör tipleri

<u>Reaktör Tipi</u>	<u>Moderator</u>	<u>Soğutucu</u>	<u>Açıklama</u>
Gaz Soğutmalı Reaktör (GCR or AGC)	Grafit	Su	CO ₂ Soğutmalı, ısı değiştiricili İlk olarak İngiltere’ de yapıldı
Basınçlı su reaktörü tipi (PWR)	Su	Su	24 ülkede 50%den fazlası bu Su basıncı = 2000 psi
Kaynar su reaktörü (BWR)	Su	Su	2. yaygın reaktör, >10% Su basıncı = 1000 psi
Kanada Döteryum U. U235) (CANDU)	Su	Su	Doğal uranyum yakıtı (<1% Çalışırken yakıt eklenebilir
Çernobil Tipi (RBMK) tane	Grafit	Su	2% zenginleştirilmiş yakıt. Halen Rusya'da 11 Litvanya'da 2
Hızlı Breeder Reaktörü (FBR)	na	Sıvı sodyum	%85 ²³⁸ U ve %15 ²³⁹ Pu karışımını yakıt olarak kullanır

Radyoaktiflik

Radyoaktiflik, kararsız bir çekirdekten $\alpha(^4_2\text{He})$, β^- , β^+ , parçacıklar salınması çekirdeğin en içteki elektron tabakasındaki elektronları yakalaması ve kararsız çekirdek tarafından elektromanyetik ışın (γ) yayılmasıdır. γ ışını yayılması dışındaki radyoaktif bozunmalar bir elementin başka bir elemente dönüşmesine neden olur.



Atom numarası 83 den büyük olan bütün elementler radyoaktiftir. Atom numarası daha küçük olan radyoaktif çekirdeklerin çoğu, uygun çekirdeklerin enerjili parçacıklarla bombardımanından yapay olarak elde edilirler. Doğal olarak bulunanların sayısı azdır. Çekirdek tepkimelerinin yazılışında genel kural, eşitliğin her iki tarafındaki atom numaraları ve kütle numaraları toplamalarının birbirine eşit olmasıdır.

- Proton ve nötronlardan çekirdek oluşurken salınan enerji miktarı, kütle numarasının fonksiyonu olarak grafiğe geçirilebilir. Böyle grafikler ağır çekirdeklerin parçalanmasının (fisyon) ve hafif çekirdeklerin birleşmesinin (füzyon) çok miktarda enerji vereceğini gösterirler. Nükleer reaktörlerin temeli fisyon ve füzyon; yıldızların enerji yaymasının temeli füzyondur. (hidrojen atomlarından helyum oluşumu esnasında açığa çıkan enerjidir)
- Radyoaktif bozunmanın hızı (madde örneğinin bozunma hızı) atom sayıları ile doğru orantılıdır. Bozunma tepkimesi birinci dereceden tepkime kinetiğine uyar.
- $\ln([A]_t/[A]_0) = -kt$
- Radyoaktif çekirdeklerin bozunma hızlarının ölçümü ile ilgili çeşitli uygulamalar vardır. Bu uygulamalardan bazıları, kayaların ve karbon içeren cisimlerin yaş tayinidir.
- Bir çekirdek tepkimesine ilişkin enerji değişimi $E=mc^2$ ile gösterilir.
- M, kg, c; m/s , E; Joul. MeV (megaelektronvolt) 1eV; $1,6022 \cdot 10^{-19}$ J. 1 MeV: $1,6022 \cdot 10^{-13}$ J.

4 radyoaktif seri vardır.

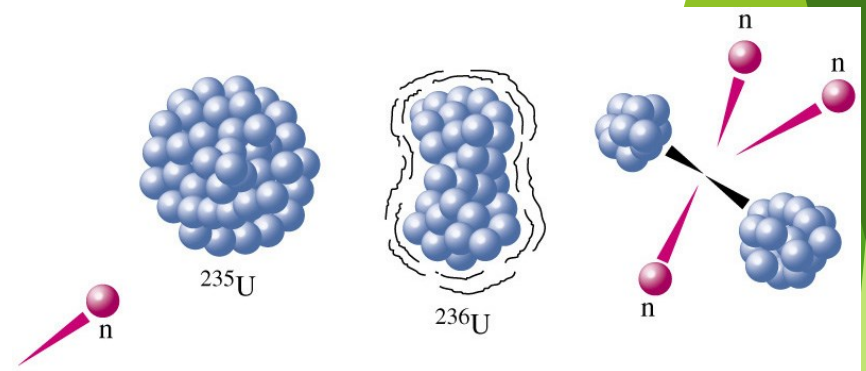
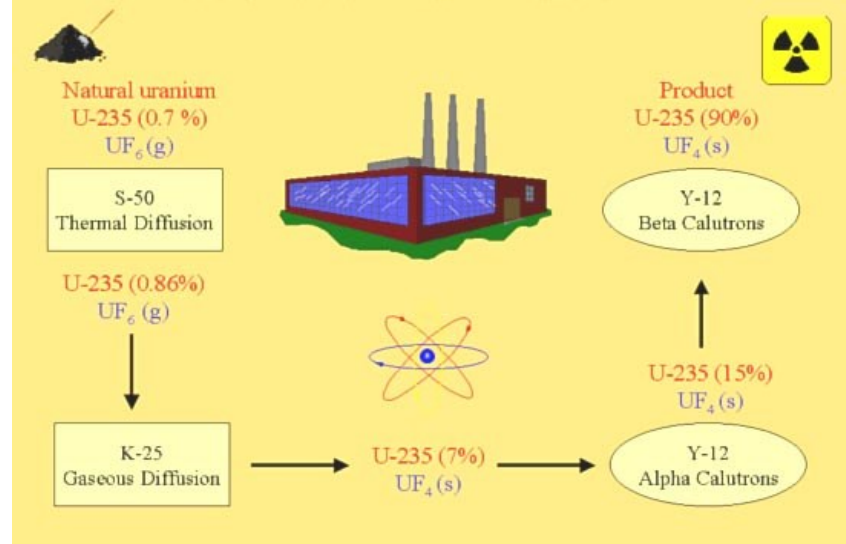
Uranyum serisi: $^{238}\text{U} \rightarrow ^{206}\text{Pb}$ doğal

Aktinyum serisi : $^{235}\text{U} \rightarrow ^{207}\text{Pb}$ doğal

Toryum serisi : $^{232}\text{Th} \rightarrow ^{208}\text{Pb}$ doğal

Neptunyum serisi : $^{237}\text{Np} \rightarrow ^{209}\text{Bi}$ yapay

Uranyum zenginleştirilmesi

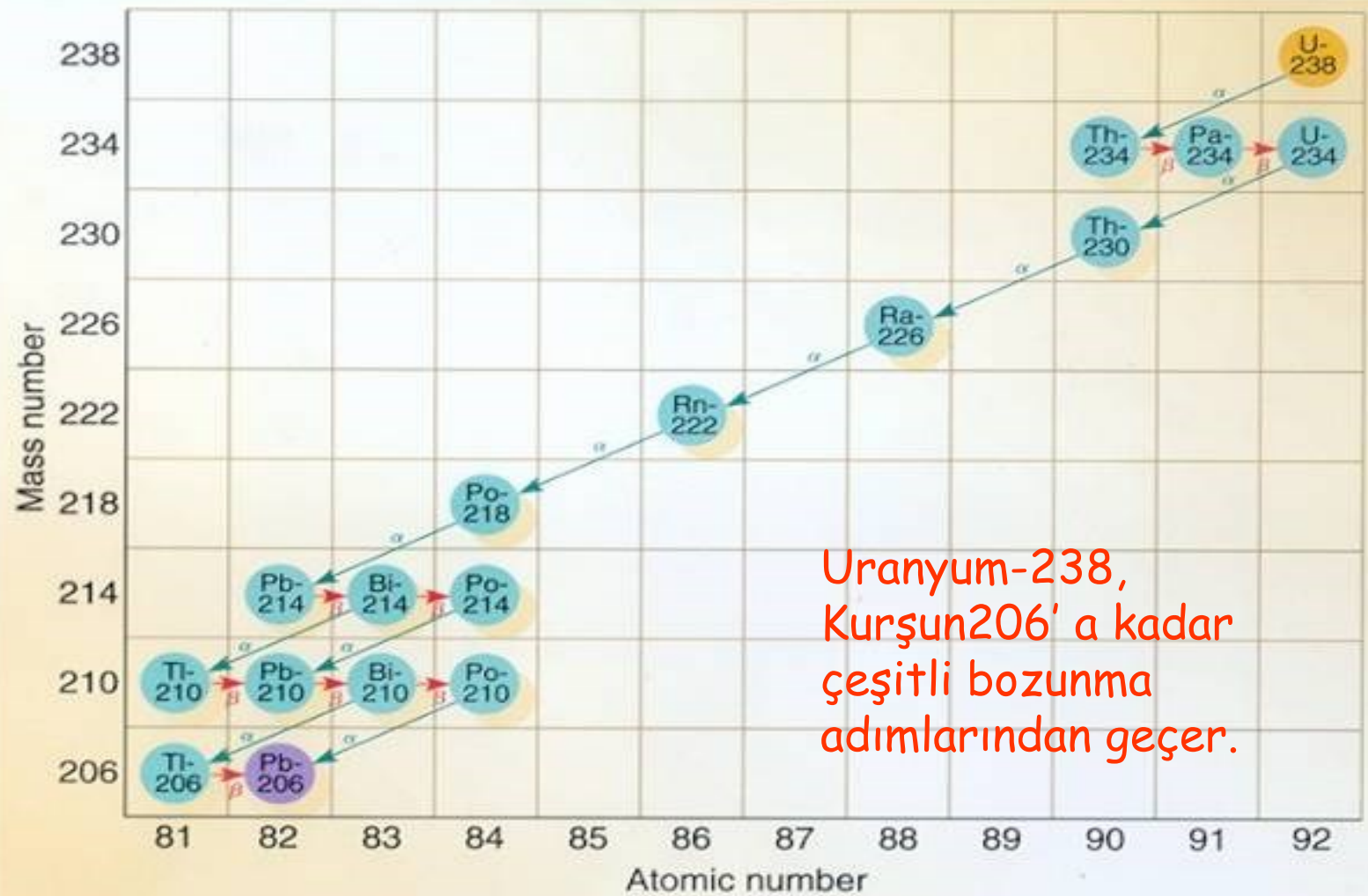


Radyoaktif bozunmaya dayalı yaş tayini

1-Radyokarbon yaş tayini:

2) Uranyum 238 ile yaş tayini:

3) Potasyum -40 izotopları ile yaş tayini:



Uranyum-238,
Kurşun206' a kadar
çeşitli bozunma
adımlarından geçer.

Nükleer Reaktörler

- ▶ Nükleer reaktörlerde 2 farklı elektrik enerjisi üretim yolu vardır.
- ▶ Nükleer fisyon(çekirdek parçalanması)
- ▶ Nükleer füzyon(çekirdek birleşmesi)

- ▶ Nükleer fisyonda Uranyum 235, Plutonyum 239 gibi ağır çekirdekler parçalanarak enerji açığa çıkartırlar.
- ▶ Nükleer füzyonda ise Hidrojen gibi hafif atomlar birleşerek enerji açığa çıkartırlar.

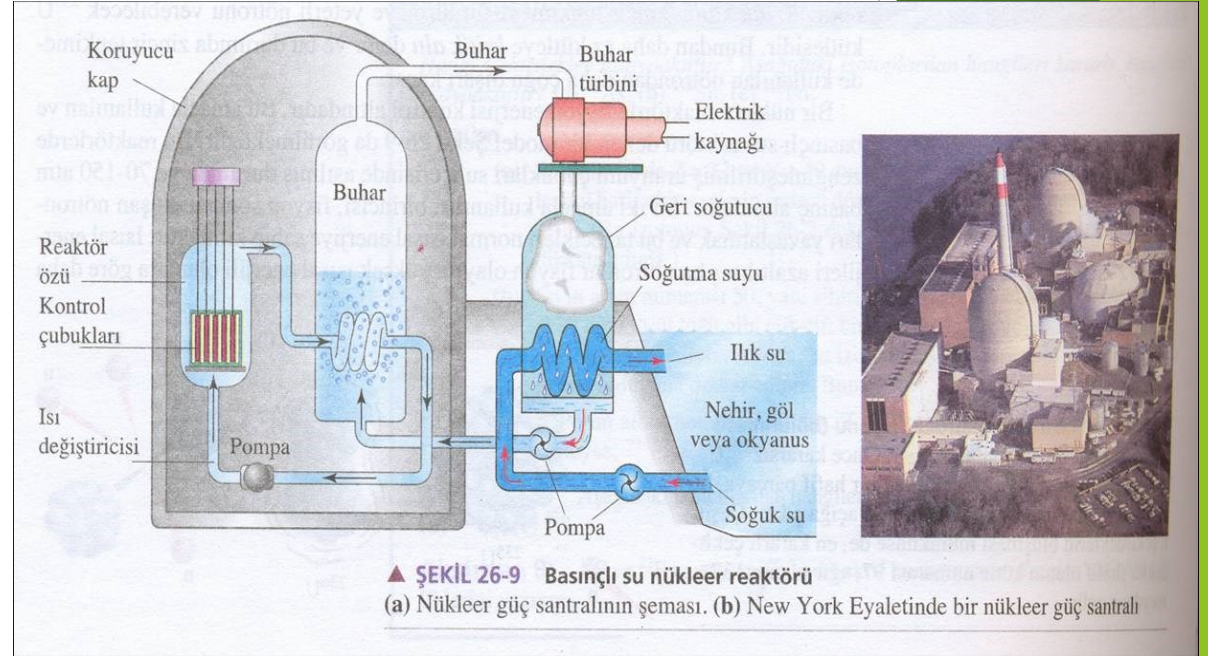
Basıncılı Su Reaktörü (PWR: Pressurized Water Reactor)

PWR tipi reaktör tasarımı, ABD donanmasının nükleer denizaltı yapım programı sırasında düşünülmüştür. İlk prototip olan STR MARK-I reaktörü 1953 Mart'ında kritikliğe eriştikten 2 yıl sonra, 1955 Ocağında ilk nükleer denizaltı Nautilus ile denize indirilmiştir. Bugün, dünyada ticari olarak en yaygın kullanılan reaktör sistemidir. %2,5 ila %3 oranında zenginleştirilmiş uranyum yakıtla çalışır.

Bir nükleer santralde fisyon enerjisi kontrol altındadır. Bu amaçla kullanılan basınçlı su reaktörü yandaki şekilde görülmektedir.

Bu reaktörlerde zenginleştirilmiş uranyum çubukları su içersinde asılmış durumda ve 70-150 atm basınç altındadır.

Ayrıca; Gaz soğutmalı Hızlı, Çok yüksek sıcaklık, Erimiş Tuz, Kurşun soğutmalı Hızlı, Sodyum soğutmalı hızlı nükleer santral tipleri de mevcuttur.



Su iki amaçla kullanılır. İlki fisyon sonucu oluşan nötronları yavaşlatmak ve bu tanecikleri normal ısı enerjisine sahip kılmaktır. Isı enerjileri azaltılmış nötronlar fisyon olayını yüksek enerjili olanlara göre iyi uyarırlar. Burada su yavaşlatıcıdır. İkinci görevi ise ısı transferi ortamını oluşturmaktır. Fisyon enerjisi suyu ısıtır (300 °C) Çok sıcak olan su ısı değiştiricide soğuk su ile temas ettirilir. Böylece soğuk su buhara dönüştürülür. Buhar da elektrik üreteçlerini döndüren türbinleri çalıştırır. Nükleer reaktörlerin son bileşeni ise genelde kadmiyumdan yapılan ve nötronları soğuran kontrol çubuklarıdır. Bu çubuklar reaktör içine indirildiklerinde fisyon işlemi yavaşlar. Yoğusturucuda sıvı fazına dönen ikincil devre soğutucusu yeniden buhar üreticisine gönderilir. Reaktör kontrolünde ve kapatmada kullanılan kontrol çubukları, sistem basıncını ayarlayan basınçlayıcı ve bir kaza durumunda reaktör kalbini soğutan acil durum kalp soğutma sistemi önemli bileşenler arasında sayılabilir.

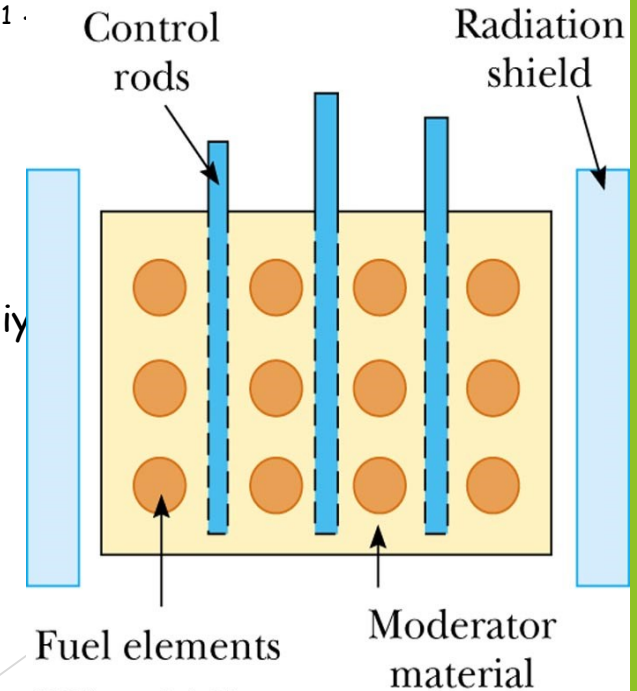


bölünmesinde bölünme başına 2,5 nötron meydana gelir. Bu nötronlar da ortalama iki ya da

- daha fazla bölünmeye neden olur. İkinci bölünmeden çıkan nötronlar da dört ya da beş bölünme sağlar. Bölünme artarak devam eder. Sonuç zincir tepkimesidir. Eğer tepkime kontrol edilmezse salınan enerji patlamaya neden olur. Atom bombasının temeli budur. Kontrolsüz patlamanın olabilmesi için Uranyumun kritik kütleye erişmesi gerekir. Kritik kütle, zincir tepkimeyi sürdürmeye yeterli nötronu verebilecek uranyum kütlesidir.



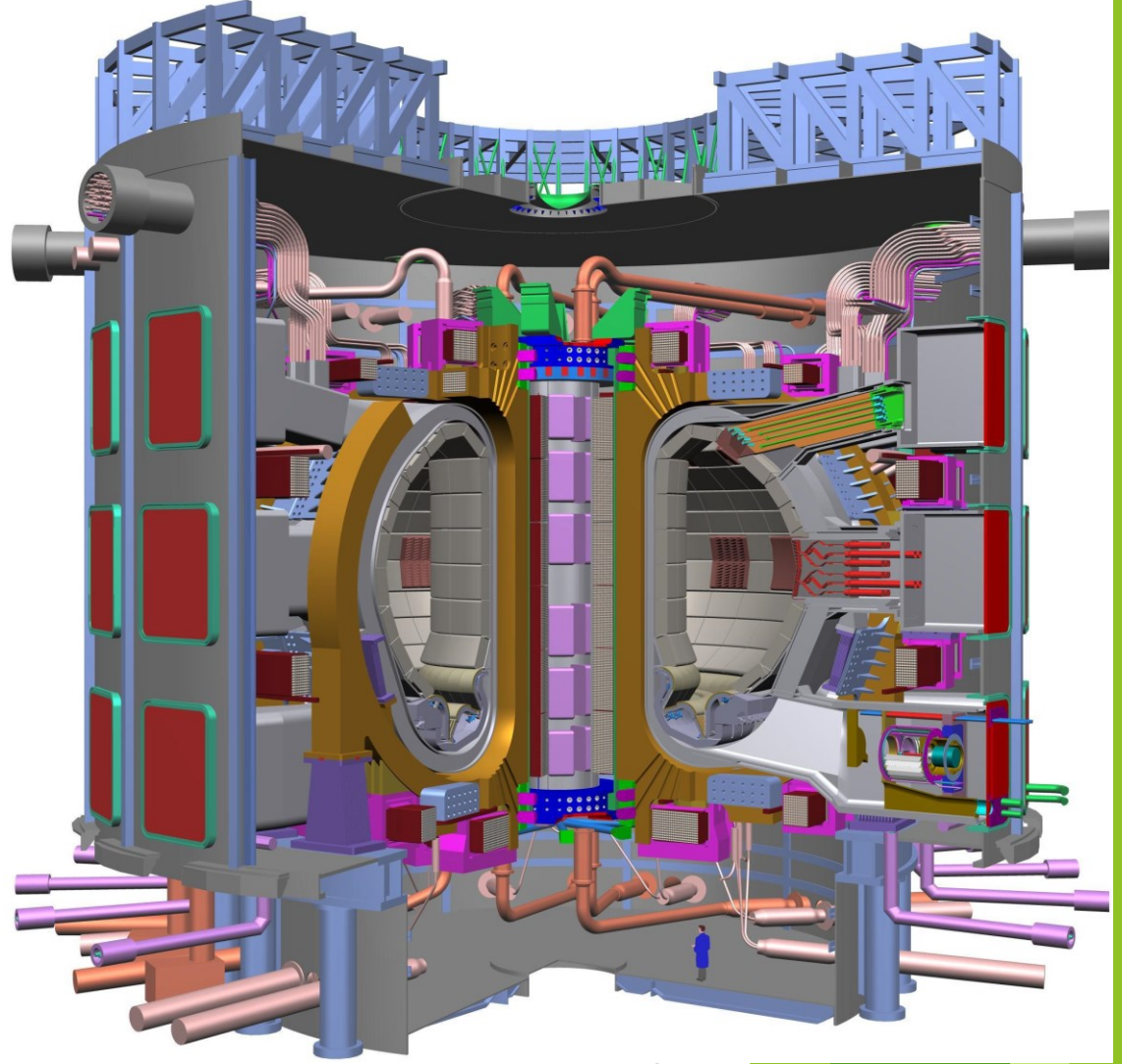
- Bir tek uranyum çekirdeğinin parçalanmasıyla $3,2 \cdot 10^{-11} \text{ J}$ luk enerji açığa çıkar. Bu değer 1 g uranyum için
- $1 \text{ g } {}^{235}\text{U} ; 1/235 = 4,255 \cdot 10^{-3} , 4,255 \cdot 10^{-3} \times 6,02 \cdot 10^{23} = 2,56 \cdot 10^{21} \cdot$
- $1 {}^{235}\text{U} \quad 3,2 \cdot 10^{-11} \text{ J}$ enerji açığa çıkarsa
- $2,56 \cdot 10^{21} \text{ tane } {}^{235}\text{U} \quad X$
- $X = 8,192 \cdot 10^{10} \text{ J}$
- Bu miktar yaklaşık 3 ton kömürün tam yanmasından açığa çıkan enerjiyi



Tokamak Füzyon Reaktörü

Kendilerine nötron sağlayan füzyon sürücülerinden, hibrid reaktörler, üç ana grupta toplanabilir. Bunlar sırasıyla,

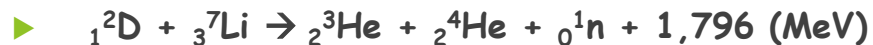
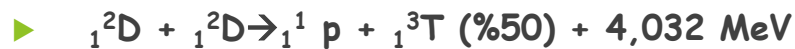
- a-) Tokamak sürücülü hibrid sistem
- b-) Ayna tipi sürücülü hibrid sistem
- c-) Atalet özellikli füzyon sürücülü hibrid sistem



► 1.a) Klasik Füzyon Yakıtı



► 1.b) Geliştirilmiş Reaktörlerde kullanılacak Füzyon Yakıtları



► Yakıtının kolay elde edilebilir oluşu ve yapısındaki artık radyoaktivite, malzemeyle nötronların etkileşiminden meydana gelir. Nötron bakımından zayıf olan füzyon reaktörleri, eşdeğer güç çıkışlı klasik nükleer reaktörlerle karşılaştırıldığında daha düşük radyoaktif artık üretecektir. Ancak teknolojik üretimindeki zorluklar nedeniyle deneme aşamasındadır.

Radyoaktif Atıklar ve Çevreye Etkileri

- Nükleer yakıtların en önemli avantajı, fosil yakıtlar gibi çevreye kükürt ve azot oksitleri salmaması ve CO₂ gibi küresel ısınmaya neden olan ürünler vermemesidir. Ancak, nükleer yakıtların da kendine özgü bir çevresel etkisi vardır. Radyoaktif atıklar giderilmesi en zor çevre sorununa neden olurlar.

- Radyoaktif atıklar başlıca iki sınıfa ayrılabilirler: Düşük düzeyde etkili olan atıklar (radyoaktif maddelerle çalışırken kullanılan eldivenler, giyilen koruyucu elbiseler ve laboratuvar ve tıpta kullanılan çözeltiler gibi). Bu sınıftaki radyoaktif elementlerin yarı ömürleri nispeten kısadır (en fazla 30 yıl) ve etkinlikleri düşüktür. Bunlar beton bloklar içine konup toprağa gömülebilirler ve 300 yıl sonra radyoaktif özellikleri kaybolur.

Tablo ; Bazı radyoaktif çekirdeklerin yarı ömürleri

Çekirdek	Yarı ömür	Çekirdek	Yarı ömür	Çekirdek	Yarı ömür
³ ₁ H	12,26 y	⁴⁰ ₁₉ K	1,25 × 10 ⁹ y	²¹⁴ ₈₄ Po	1,64 × 10 ⁻⁴ s
¹⁴ ₆ C	5730 y	⁸⁰ ₃₅ Br	17,6 dk	²²² ₈₆ Rn	3,823 g
¹³ ₈ O	8,7 × 10 ⁻³ s	⁹⁰ ₃₈ Sr	27,7 y	²²⁶ ₈₈ Ra	1,60 × 10 ³ y
²⁸ ₁₂ Mg	21 sa	¹³¹ ₅₃ I	8,040 g	²³⁴ ₉₀ Th	24,1 g
³² ₁₅ P	14,3 g	¹³⁷ ₅₅ Cs	30,23 y	²³⁸ ₉₂ U	4,51 × 10 ⁹ y
³⁵ ₁₆ S	88 g				

y; yıl , g; gün, sa; saat, dk; dakika, s; saniye

Asıl sorun, nükleer reaktörlerde kullanılan yakıt çubuklarının ve yüksek etkinlikteki diğer atıkların çevresel etkilerinden kurtulmaktadır. Yakıt çubukları, önemli miktarda uranyum ve plütonyumun parçalanmasından meydana gelmiş çok sayıda radyoaktif element taşırlar. Yarı ömrü 24 000 yıl olan plütonyum çok zararlıdır ve herhangi bir nükleer kazada geniş bir alanın uzun süreli olarak kirlenmesine neden olur.

Işımanın Maddeye etkisi

- Maddelerle etkileşen α , β , γ ışınlarının arasında önemli farklar olmakla beraber, bunların ortak özelliği atomlardan elektron koparmaları ve atomları iyonlara dönüştürmeleridir. Bu ışınların iyonlaştırma gücü, maddenin 1 cm'lik bir kısmında oluşturdukları iyon çiftleri sayısı ile ölçülür. İyon çifti, açığa çıkan elektron ve oluşan pozitif iyondur. İyonlaştırma gücü en fazla olan α , sonra β , parçacıkları ve γ ışınıdır. Parçacıklarla atomların doğrudan çarpışmasından oluşan elektronlarla birincil iyonlaşma, Bu elektronların enerjileri yeterince büyükse ikincil iyonlaşmalar meydana gelir. Bütün madde ışın etkileşimleri iyonlaşmaya neden olmaz. Bazıları da atom ya da molekülde uyarılmaya neden olabilir. Bu uyarılma da molekül veya iyonların temel hale dönerken, X, UV, GB, ışını vermesiyle sonuçlanır.
- İyonlaştırıcı ışınlar Geiger-Müller sayacı ile belirlenir. Yeryüzündeki doğal kaynaklardan yayılan temel iyonlaştırıcı ışınlar hayatı engellemez. Ancak Zenginleştirilmiş radyoaktif kaynaklardan yayılan ışınların canlılara etkisi maddeye etkisi gibidir. Yoğun iyonlaştırıcı ışınlara maruz kalan canlılarda hücre kromozomlarında değişimler meydana getirir. Kromozomlar DNA lardan meydana gelirler. DNA lar da genetik bilginin taşındığı genlerdir. İyonlaştırıcı ışına maruz kalan canlılarda DNA ların ve diğer bazı önemli moleküllerin bağlarının kopma ihtimali vardır. Hücrelerin su içerikleri radyoaktif ışınlarla iyonlaşarak hayli reaktif olan serbest radikal oluşturabilir.
- $H_2O \Leftrightarrow H_2O^+ + e^-$
- $H_2O \cdot \Leftrightarrow H^+ + \cdot OH$
- $H^+ \cdot \Leftrightarrow H$
- $\cdot OH + \cdot OH \rightarrow H_2O_2$
- Işımanın canlılara etkisi ile maddeye etkisi arasında fark yoktur. Düşük dozlardaki maruziyet bile sakat doğumlara, lösemiye, kemik kanserine neden olmaktadır.
- Radyoaktif ışıma kansere neden olurken , kanser tedavisinde de γ ve X- ışınları kanserli hücrelerin büyümesini durdurmak amacıyla kullanılır.

Işın Dozu;

- Bir maddenin maruz kaldığı ışın miktarını belirlemede kullanılan birimlerden birisi de **rad** dir. Bir **rad** 1 kg madde başına 0,01 J enerji depolayabilen ışın dozudur. Canlılarda 1 **rad** lık dozda ışın absorpsiyonu etkisi değişkendir. **Rem**, **rad**'ın *bağıl biyolojik etkinlik* Q (Q çarpanı; X ışınları, β ve γ için 1; yavaş nötronlar için 3; protonlar ve nötronlar için 10, α tanecikleri için 20 dir) ile çarpılması ile elde edilir. 1000 **rem** lik bir ışının kısa süreli etkimesi etkilediği nüfusun tamamını öldürür. 450 **rem** 30 günde %50 ölüme neden olur. 1 **rem** lik tek bir ışına 20-30 yıl süresinde 10000 de 1 kanser vakasının görülmesine neden olabilir. Doğal ışın kaynaklarından dünya nüfusunun çoğu kişi başına yılda 0,13 **rem** ışına maruz kalır. Buna karşılık bir röntgen filminden alınan ışın 0,020 **rem** dir.
- Işın etkisi ile ilgili hesaplamalar, Hiroşima ve Nagazakiye atılan atom bombalarının etkilerinden, Hamilelikte alınan röntgen ışınlarının doğan çocuklarda kanser türlerini artırmasına, Uranyum madenlerinde çalışan işçilerde görülen akciğer kanserlerinin artışına dayanmaktadır.Yıllık radyasyonun maruz kalmada tehlike sınırı üzerine tartışmalar olmakla beraber 0,17 **rem**/yıl üzerine yoğunlaşmaktadır.
- Radyo aktif Bozunma Birimleri
- **Bekerel; (Bq)**= saniyedeki parçalanma
- **Küri(Ci)**; 1 g radyumla aynı hızda ($3,70 \cdot 10^{10}$ parçalanma /s)
- 1 Ci; $3,70 \cdot 10^{10}$ Bq
- Absorplanan doz Birimleri
- **Gray(Gy)**; Bir kg maddeye 1 Joul enerji depolayan ışın dozudur.
- 1 **Sievert**, Sv=100 remdir.
- α ışınları vücudu dıştan etkilediğinde zararsızdır ancak, soluma ya da sindirim yoluyla alınan tanecikler oldukça zararlıdır.
- X ışınları ve γ ışınları daha yüksek enerjili olduğundan canlı bünyesine çok zararlıdırlar.

► Nükleer Reaktörlerin Çevreye Etkileri

- Nükleer reaktörlerin çok olduğu ülkelerde, özellikle Amerika Birleşik Devletlerinde çok miktarda radyoaktif atık su altında geçici olarak depolanmakta ve sonsuza kadar saklanacağı yere götürülmeyi beklemektedir. Uygun depolama yerleri jeolojik bakımdan binlerce, onbinlerce yıl kararlı olmalıdır. Bu tür yerlerin seçimi için günümüzde büyük tartışmalar olmaktadır.
- Nükleer enerjiyi yoğun olarak kullanan Fransa değişik bir yol seçerek, nükleer atıkların *yeniden işlenmesine* yönelmiştir. Bunun için, yakıt çubuklarındaki uranyum ve plütonyum ayrılmakta ve yeniden yakıt çubukları haline getirilmektedir. Geriye kalan düşük etkinlikteki diğer atıklar yukarıda belirtildiği gibi saklanmaktadır. Bunların yarı ömürleri 100 yıl kadardır. Bunlar borsilikat camlarından yapılmış kaplar içinde saklanmaktadır. Bor elementi nötronları tutar. Bu radyoaktif camlar kapalı kaplara yerleştirilir ve özel depolara konur. Bu depolar en az 1000 yıl saklanabilecekleri mağaralara, özellikle son buz çağından beri jeolojik bakımdan korunmuş mağaralara yerleştirilir.
- Uranyum ve plütonyumun yeniden işlenmesi çok tehlikelidir ve çok dikkatli yapılmalıdır. Bu işlem genellikle uzaktan yönetilen cihazlarla yapılır. Yeniden işleme sürecinin önemli bir sorunu, geri kazanılan plütonyumun atom bombası yapılabilecek kalitede olmasıdır. Silah yapımının önlenmesi için çok sıkı önlemler alınmalıdır.
- Görüldüğü gibi, "temiz" nükleer enerji, asit yağmuru ve küresel ısınma gibi çevresel sorunlar taşımamasına karşın, kendine özgü sorunları da beraberinde getirmektedir. Yeni enerji kaynaklarının saptanması sırasında bilim kadar sosyal ve politik etkenler de önemlidir. Yeni bir enerji politikası oluştururken hangi riskleri ne kadar göğüsleyebileceğimiz göz önüne almalıyız. Yani, alacağımız risk getireceği yarara değer mi? Acaba nükleer enerji kullanarak girdiğimiz risk, fosil yakıtlarımızın çevre kirlenmesi ve küresel ısınma risklerinden daha kabul edilebilir durumda mıdır? Yoksa, nükleer enerji kullanımını yaygınlaştırmak yerine, enerjinin daha verimli kullanılmasını mı sağlamalıyız? Bütün bu sorunlar önümüzdeki yıllarda daha ayrıntılı olarak tartışılacaktır.

Nükleer santral kazaları

Nükleer güç istasyonlarında çok kötü iki kaza olmuştur. Bunlardan ilki 1979 da Pensilvanya yakınlarındaki Middleton "Three Mile Island" (TMI) nükleer güç istasyonunda meydana gelmiştir. TMI reaktörü suyun yavaşlatıcı ve soğutucu olarak kullanıldığı hafif su türü reaktördür. Bu kazada bazı soğutucular (aynı zamanda yavaşlatıcı) kaybolmuştur. Çok az yavaş nötron kaldığı için reaktördeki zincir tepkimeleri durmuştur. Bununla birlikte fisyon parçacıkları yakıt çubuklarının aşırı ısınmasına neden olarak bozunmaya devam etti. Kısmen erime oluştu ve bunun sonucu reaktörlerden birisi çatladı. Çatlama az miktarda radyoaktif buharın atmosfere yayılmasına sebep oldu. Reaktör kapatıldı, ancak robotlar yakıt çubuklarında önemli ölçüde hasar olduğunu tespit ettiler.

İkinci kaza 1986 yılında Ukrayna'da Çernobil'de oldu. Bu reaktörde yavaşlatıcı olarak grafit kullanılmaktaydı. Soğutucu yanlışlıkla kapatılınca zincir tepkimeleri kontrolden çıktı. Sıcaklık muazzam şekilde arttı ve erimeye neden oldu. Erime boyunca çubukları çevreleyen grafit yavaşlatıcılar yandı ve radyoaktif dumanlar reaktör dışına taşı. Radyoaktif maddeler Avrupa, Kanada ve Amerikanın birçok yerine dağıldı. Çernobil kazasında sadece birkaç düzine insan ölmesine rağmen ileriki yıllarda radyasyonun neden olacağı kanser nedeniyle daha fazla kişi ölecektir. Çernobil'de meydana gelen kaza, soğutucunun yavaşlatıcı olduğu hafif-su reaktörlerinde meydana gelmez.(Yan tarafta Çernobil nükleer santral kazasına ait görüntüler vardır)

Diğer milletler kaza olmadan nükleer gücü halen kullanmaktadırlar. Fransa ve Japonya' da elektrik enerjisinin üçte ikisi nükleer güç istasyonlarından elde edilmektedir. Nükleer reaktörlerin güvenliğinin kayıtlardan oldukça yüksek olduğu görülür ancak nükleer atıklar oldukça önemli bir sorun oluşturmaktadır.



GELECEĞİN MUHTEMEL ENERJİ KAYNAKLARI

Kaynak	Prensip
Kömür çevrimi	Kömürden sıvı HK, alkol, gaz üretilmesi
Kayaç Petrolü	Organik karbon içeren kayaçların damıtılması ile petrol benzeri yakıt eldesi
Jeotermal	Yer altı ısısının kullanılması
Gaz Türbin Çevrimi	Sıcak yanma gazlarının b,r türbinde kullanılarak sıcak buhar elde edilerek kullanılması
Manyetik hidrokinamik güç	Sıcak bir gaz plazmanın manyetik alan içinden geçirilmesiyle elektrik üretimi
Termo iyonik enerji	Bazı maddelerin akkor haline ısıtılmasıyla iyonlaşmasına dayanarak, bu ısıyı yavaş yavaş azaltmak suretiyle elektrik üretilmesi
Yakıt pilleri	Kimyasal enerjinin elektrik enerjisine dönüştürülmesi
Güneş ışınlarıyla ısıtma Güneş pilleri	Güneş ışınlarının, toplayıcılarda toplanarak ısıtma amacıyla kullanılması Silisyum yarı iletken levha kullanarak, doğrudan güneş ışığından elektrik üretilmesi
Güneş ışınlarıyla termal elektrik	Güneş ışınlarının ısı enerjisine çevrilmesi ve onun da elektrik enerjisine çevrilmesi
Rüzgar	Rüzgar enerjisinin elektrik enerjisine çevrilmesi
Deniz termal enerji – elektrik	Okyanuslardaki ısı değişimlerinden yararlanarak ısı enerjisinin elektrik enerjisine çevrilmesi
Nükleer fizyon	Ağır çekirdek parçalanmasından açığa çıkan enerjinin elektrik enerjisine çevrilmesi
Nükleer füzyon	Hafif çekirdeklerin birleşmesinden açığa çıkan enerjinin elektrik enerjisine çevrilmesi
Breeder reaktörü	Parçalanmaz çekirdeklerin parçalanabilir çekirdeklere dönüştürülmesiyle parçalanması
Dip çevrimi	Çeşitli amaçlarla kurulan güç üreteçlerinden çıkan atık buhar ısısının kullanılması
Katı atık	Çöplerin ısı ve elektrik üretilmesi için yakılması
Fotosentez	Biyomas (biyokütle) ortamında bitkilerin kullanılarak güneş enerjisini diğer enerji türlerine dönüştürülmesi
Hidrojen	Bir enerji taşıyıcı ortam olarak kullanılmasıyla termokimyasal yolla Hidrojen üretilmesi