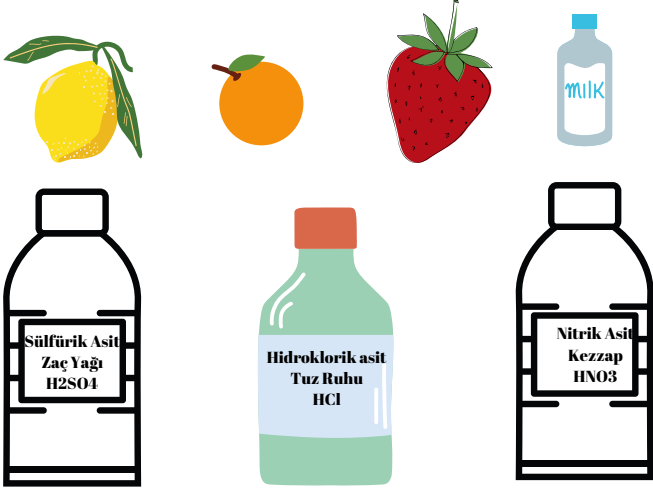


ASİTLER - BAZLAR

ASİTLER

- Sulu çözeltilerinde H (Hidrojen) iyonu verirler.
- Tatları ekşidir.
- Tahriş edicidirler.
- Mermer ve metalleri aşındırır. Bu yüzden plastikte saklanırlar.
- Sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.
- Mavi turnusol kağıdını kırmızıya çevirirler. (ANA KIZARTIR)
- Ph değeri 0-7 arasındadır.



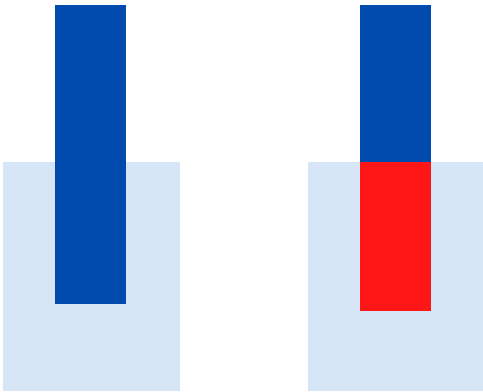
EN GÜÇLÜ ASİT KEZZAPTIR.

BAZLAR

- Sulu çözeltilerinde OH iyonu verirler.
- Tatları acıdır.
- Ele kayganlık hissi verirler.
- Cam ve porselen eşyaları bir süre sonra tahriş ederler. (Bulaşık makinesinde kullanılan deterjanların bardakları aşındırması)
- Sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.
- Kırmızı turnusol kağıdını maviye çevirirler.(BABA MORARTIR)
- Ph değeri 7 - 14 arasındadır.
- Genellikle temizlik ürünlerinde bulunur.



Kabartma tozu

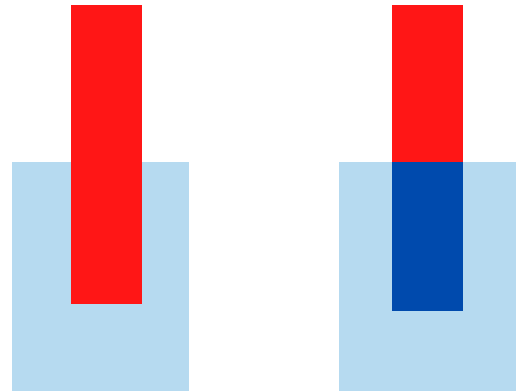


Asitler mavi turnusol kağıdını kırmızıya çevirirler. Kırmızı turnusol kağıdına etki etmezler kırmızı turnusol kağıdı aside batırıldığında kırmızı kalır.

H₂SO₄ (Sülfürik asit) Zaç Yağı

HCl (Hidroklorik asit) Tuz Ruhı

HNO₃(Nitrik asit) Kezzap



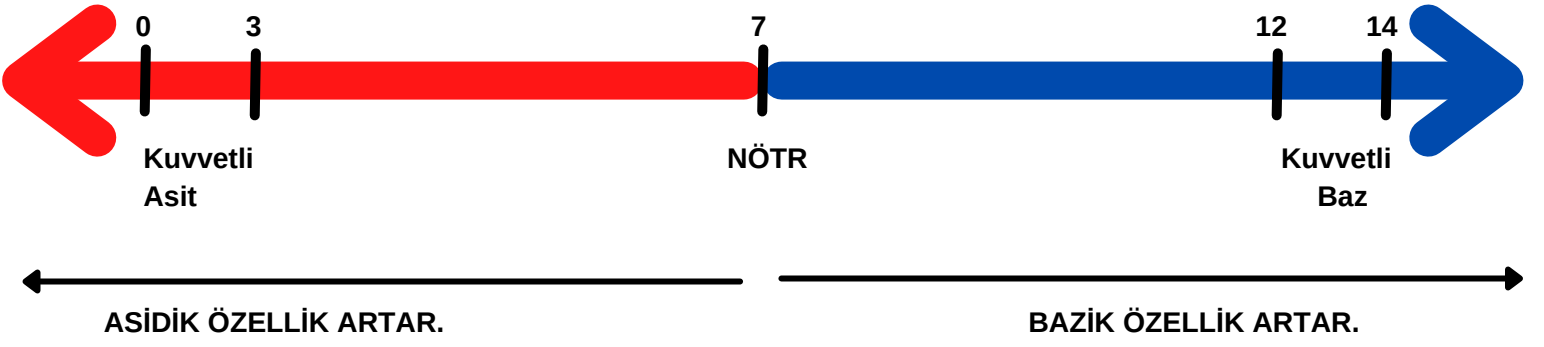
Bazlar kırmızı turnusol kağıdını maviye çevirir. Mavi turnusol kağıdına etki etmezler mavi turnusol kağıdı baza batırıldığında mavi kalır.

NH₃ Amonyak

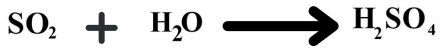
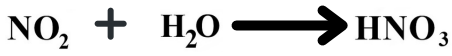
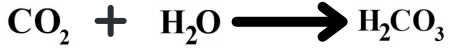
KOH Potas kostik

NaOH Sud kostik

PH CETVELİ



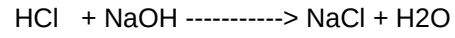
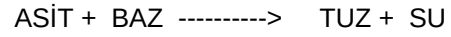
ASİT YAĞMURLARI



Asit yağmurlarının etkileri;

- Toprağı verimsizleştirir.
- Deniz, göl ve akarsuları asitleştirerek canlı yaşamını tehdit eder.
- Tarihi yapılara zarar verir.
- Arabaların ve metal yüzeylerin aşınmasına neden olur.

ASİT-BAZ TEPKİMLERİ (nötralleşme tepki)



Bu tepkime aynı zamanda kimyasal tepkimedir.

ASİT VE BAZLARIN ÜZERİNDE BULUNAN BAZI SEMBOLLERE DİKKAT ETMEK GEREKMEKTEDİR.



Patlayıcı madde



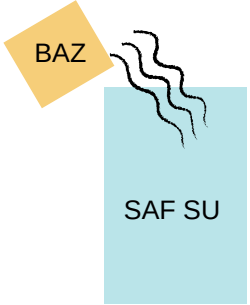
Zehirli madde



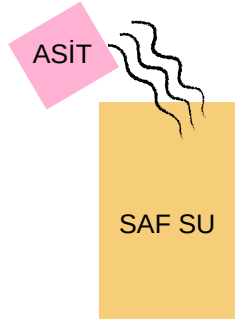
Yanıcı madde



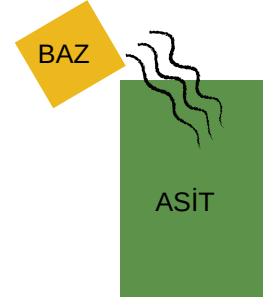
Aşındırıcı madde



Saf su ph:7 yani nötrdür. Üzerine baz eklendiği zaman ph değeri yükselir. Çünkü bazın ph ı 7 den büyüktür. Son oluşan çözeltinin ph>7 olur.



Saf su ph:7 yani nötrdür. Üzerine asit eklendiği zaman ph değeri düşer. Çünkü asitin ph ı 7 den küçüktür. Son oluşan çözeltinin ph<7 olur.



Asit ph<7 Baz ph>7
- Asit ve baz aynı miktarda karıştırılıyor ise son ph=7 yani nötr olur.
- Eklenen bazın miktarı fazla ise kaptaki karışımın ph değeri 7 ye yaklaşır ve geçebilir. Yani bazik özelliğe yaklaşır.

METİL ORANJ;
ASİT----> KIRMIZI
BAZ----> SARİ

FENOLFTALEİN;
ASİT---> RENKSİZ
BAZ----> PEMBE

- KIRMIZI LAHANA SUYU
- ÇİLEK
- GÜL YAPRAĞI
- ÇAY
- KUŞBURNU doğal asit-baz ayraçlarıdır.