

Asit- Baz Deęerlendirme alışma Yapradı (özümlü)

1) Aşağıdaki boşlukları doldurunuz

Asitlerin ve bazların çoęu oldukça tehlikeli ve tahrip edici maddelerdir.

Sülfürik asit kuvvetli bir asittir, suyu tutma özellięine sahiptir.

Eęer sülfürik asit canlı bir dokunun üzerine dökülürse çok kısa sürede o tahrip olur.

Bazlar da hücre duvarının yapımında rol alan yağlar ile reaksiyona girerek bu zırları asitlerden daha çok tahrip ederler.

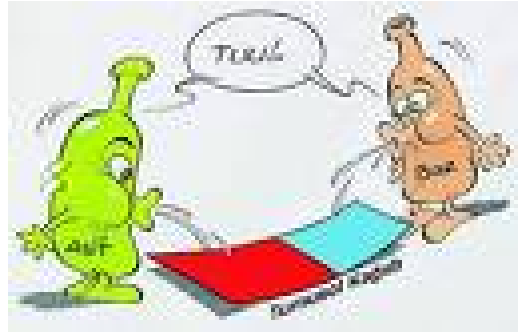
Örneęin, amaşır yıkamada kullanılan bazı tür sabun ve deterjanlar baz içerirler.



Asitler suda çözündüklerini zaman elektriği ileten çözeltiler elde ederiz.

Asitler çinko, magnezyum gibi elementlerle reaksiyona girerek reaksiyon sonunda hidrojen gazı çıkmasına neden olurlar.

Asitlerin tadı ekşi ve mavi turnusol kağıdını kırmızıya çevirirler.



Bazlar da suda çözündükleri zaman elektiriği ileten çözeltiler oluş-tururlar.

Bazların tadları acı ve ellendikleri zaman kayganlık hissi verirler.

Bazlar kırmızı turnusol kağıdını mavi çevirirler.



Bazlar asitler ile reaksiyona girerek birbirlerinin özelliklerini nötralize ederler.

2) Tabloda boş kalan yerleri tamamlayınız

Asitler	Formülü	Yer
Hidroklorik asit	HCl	Mide Özsuyu
Sitrik asit	C_6HO_7	Limon Suyu
Fosforik asit	H_3PO_4	Coca – Cola vb
Asetik Asit	CH_3COOH	Sirke
Karboksilik asit	H_2CO_3	Gazoz
Tartarik Asit	$C_4H_6O_6$	Şarap

Bazlar	Formülü	Yer
Amonyak	NH_3	Gübre Yapımı
Sodyum Hidroksit	NaOH	Sabun Yapımı
Sodyum Bikarbonat	$NaHCO_3$	Cam yapımı, Gübre yapımı



3) Arrhenius, Bronsted- Lowry'e göre asit baz tanımlarını yapınız.

Arrhenius'a göre sudaki çözeltilerine H^+ iyonu veren maddelere asit denir.

Arrhenius'a göre sudaki çözeltilerine OH^- iyonu veren maddelere ise baz denir.

*Bronsted-Lowry'e göre proton verebilen maddelere asit
proton alabilen maddelere baz denir*