

TUZLAR KONU ÇÖZÜMLÜ ÇALIŞMA YAPRAĞI

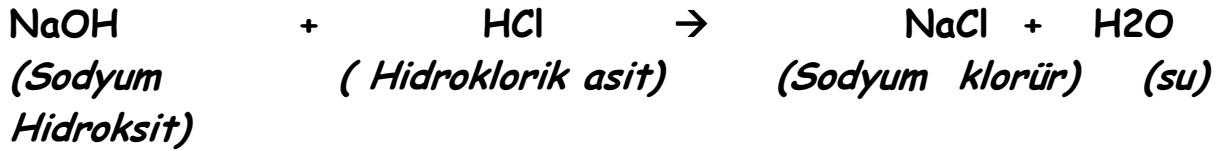
1) Tuz nedir? Günlük hayattan örnekler veriniz.

Asitler ve bazlar tepkimeye girdiğinde tuz ve su oluşur. Örneğin NaCl



2) Nötrleşme tepkimesi nedir? NaOH ve HCl arasındaki tepkime üzerinden nötrleşmeyi açıklayınız.

Asitler ve bazlar tepkimeye girdiğinde tuz ve su oluşur. Bu olaya **nötrleşme tepkimesi** denir. Bu olayda asit ve baz bir birinin etkilerini yok ettiği için, asit ve baz etkileşmesine nötrleşme tepkimesi adı verilir.



3) Aşağıdaki boşluklara uygun ifadeleri yazınız.

- Tuz çözeltileri, asit ve baz çözeltileri gibi elektrik akımını **iletir**. Çünkü tuzlar su içinde **iyonlarına** ayrışır. Su içinde serbest hâlde gezebilen **iyonlar** elektrik akımını **iletir**. Örneğin yemek tuzunun (NaCl) suda iyonlarına ayrışması şu şekildedir:



- Tuzlar turnusol kâğıdına etki **etmez**
- Kristal** yapıdadırlar

4) Aşağıdaki kavramları tanımlayınız ve her birine bir örnek veriniz.



Asidik tuzlar ; Asidik tuzlar, tuzun bünyesinde bir veya daha çok hidrojen vardır. Suda çözündükleri zaman bünyelerindeki protonu vererek ortamı asidik yapar. NaHCO_3

Bazik tuzlar ; Bazik tuzlar, bünyelerinde en az bir OH iyonu bulunduran tuzlardır. Suda çözündükleri zaman ortamı bazik yaparlar. $\text{Al(OH)}_2\text{Cl}$ 'de olduğu gibi.

Normal tuzlar; Tam Nötralleşme ürünü olup, meydana getirici asit ve baz kuvvet olarak birbirine denktir. NaCl bir normal tuzdur.