

1 酸・塩基 教 p.136~139

A 酸と塩基

() …塩化水素 HCl, 酢酸 CH₃COOH, 硫酸 H₂SO₄ など。

青色リトマス紙を赤く変化させる。

Mg, Fe, Zn などの金属と反応して水素を発生する。 → ()

() …水酸化ナトリウム NaOH, 水酸化カルシウム Ca(OH)₂,

アンモニア NH₃ など。赤色リトマス紙を赤く変化させる。

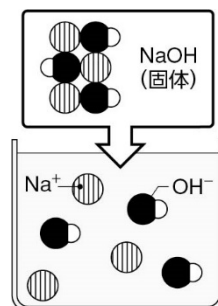
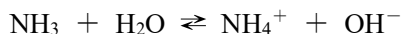
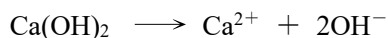
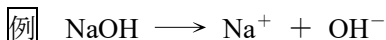
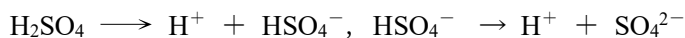
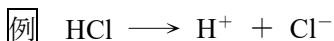
酸と反応して酸性を打ち消す。 → ()

B 酸・塩基の定義①

アレニウスの定義

酸：水溶液中で () を生じる物質。

塩基：水溶液中で () を生じる物質。

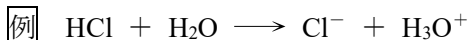


C 酸・塩基の定義②

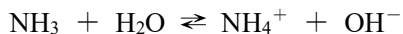
ブレンステッド・ローリーの定義

酸：水素イオン H⁺ を () 物質。

塩基：水素イオン H⁺ を () 物質。



(HCl が H₂O に H⁺ を与えているので, HCl が酸, H₂O が塩基)



(H₂O が NH₃ に H⁺ を与えているので, H₂O が酸, NH₃ が塩基)

