

**1 酸・塩基 教 p.136~139**

**A 酸と塩基**

( ) …塩化水素 HCl, 酢酸 CH<sub>3</sub>COOH, 硫酸 H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 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)<sub>2</sub>,

アンモニア NH<sub>3</sub> など。赤色リトマス紙を赤く変化させる。

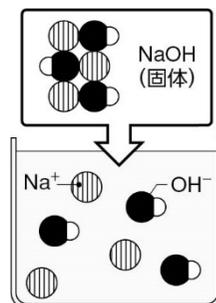
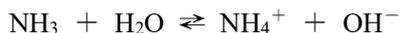
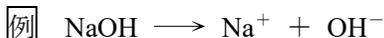
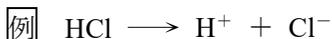
酸と反応して酸性を打ち消す。 → ( )

**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**

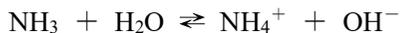
ブレンステッド・ローリーの定義

酸：水素イオン H<sup>+</sup> を ( ) 物質。

塩基：水素イオン H<sup>+</sup> を ( ) 物質。



(HCl が H<sub>2</sub>O に H<sup>+</sup> を与えているので, HCl が酸, H<sub>2</sub>O が塩基)



(H<sub>2</sub>O が NH<sub>3</sub> に H<sup>+</sup> を与えているので, H<sub>2</sub>O が酸, NH<sub>3</sub> が塩基)

