

§ 2 2 典型元素（非金属）とその化合物Ⅲ

Point. 5 1 17族ハロゲン元素・・・ F・Cl・Br・I

①価電子 7個 1 価の 陰 イオン

②電子を奪いやすい・・・電気陰性度 最大 F
酸化 力が強い F > Cl > Br > I

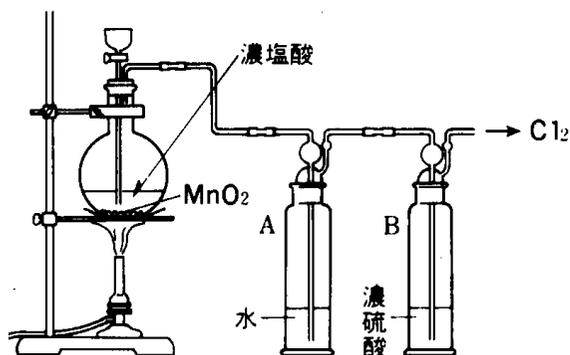
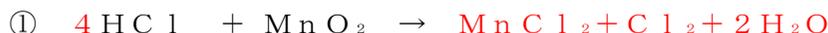
③二原子分子 F₂ Cl₂ Br₂ I₂
 気体 気体 液体 固体
 淡黄色 黄緑色 赤褐色 黒紫色

④分子量が大きくなるにつれ分子間力が 大きく なり、沸点が 高い

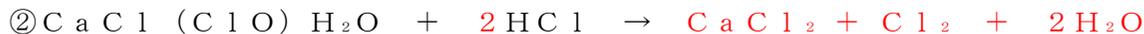
⑤水素化合物は強酸 HCl・HBr・HI
 例外 HF

⑥銀塩は水に溶けない AgCl・AgBr・AgI
 例外 AgF

塩素の製法



洗気ビンA
 水によってHClを除く
 洗気ビンB
 濃硫酸によってH₂Oを除く
 洗気ビンAと洗気ビンBを
 入れ替えると
 湿った塩素ができる



塩素の性質

- ① 黄緑色
- ② 刺激臭
- ③ 水に溶ける
- ④ 空気より重い
- ⑤ 下方置換



