

Na

NaOH 無色 水によくとける 強塩基性

潮解



NaOH

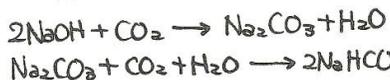
潮解

潮解したNaOHがCO₂を吸収しNa₂CO₃・10H₂Oが析出してしまう

Na₂CO₃・10H₂Oが固体に析出

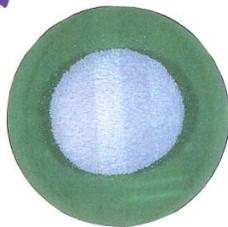
Na₂CO₃・10H₂Oは潮解したNa₂CO₃・H₂Oの白色粉末になる。

NaOHは空気中に放置するとCO₂を吸収してNa₂CO₃→NaHCO₃を生じる。



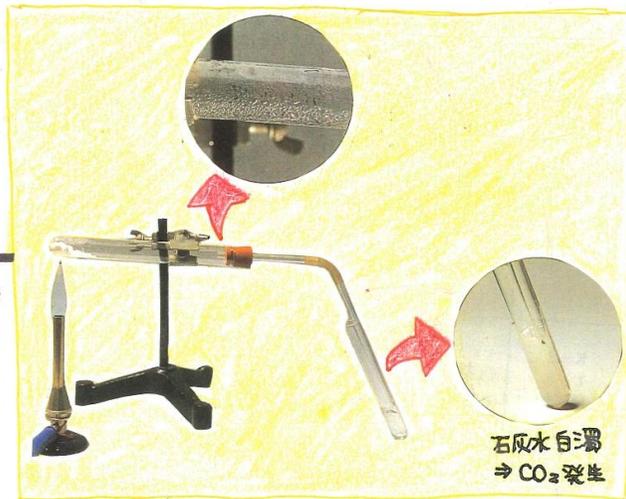
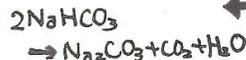
100°C

Na₂CO₃



白色 水によくとける 塩基性
ソーダガラスの原料

加熱



石灰水白濁
⇒ CO₂発生

NaHCO₃ (重曹)

白色 水に少しとける
ベーキングパウダー 弱塩基性



