

# 碱的通性

## 1与酸反应

写氢氧化钠和次氯酸反应

仿写氢氧化钡和氢氟酸的反应

## 2与酸性氧化物反应

写“澄清石灰水”遇到二氧化碳变浑浊的反应

仿写“氢氧化钡”和“二氧化硫”的反应

## 3与某些盐反应

写“氢氧化钡”和“硫酸镁”溶液的反应

仿写氢氧化镁和氯化铁的反应

仿写“氨水”和氯化铁的反应

## 4低价态碱的还原性

写氢氧化亚铁和氧气、水反应的方程式

## 5难溶碱的不稳定性：受热分解/高价态的碱，无论强弱，都容易受热分解

写“氢氧化铁”受热分解的方程式

仿写“氢氧化铜”受热分解的方程式

仿写“氢氧化钙”受热分解的方程式

强碱和最强的弱碱一水合氨溶解度大一些

碱的个性： $\text{Al}(\text{OH})_3$ 可以和强酸、强碱反应

写氢氧化铝和盐酸、氢氧化钠反应的方程式

仿写两性氢氧化物“氢氧化锌 $\text{Zn}(\text{OH})_2$ 与盐酸、氢氧化钠反应的方程式