## 历年中考化学考试中的那些“例外”！

**1.温度升高，固体物质的溶解度增大，但熟石灰例外；**

**2.硫酸盐可溶于水，但硫酸钡例外（硫酸钙、硫酸银微溶）；**

**3.盐酸盐可溶于水，但氯化银例外；**

**4.原子核由质子和中子构成，但氢原子核例外；**

**5.盐都由金属离子和酸根离子构成，但铵盐例外（铵根不是金属离子）；**

**6.有机物是含碳的化合物，但一氧化碳、二氧化碳、碳酸和碳酸盐例外；**

**7.原子核外最外层达到8个电子时是稳定结构，但第一层是最外层时例外（第一层最多为2个）；**

**8.向含有Fe3+ 的溶液中加可溶性碱溶液能立刻产生红棕色沉淀，但溶液中含酸时例外；**

**9.向含有CO32- 的溶液中加酸溶液能立刻产生气泡，但溶液中含碱时例外；**

**10.原子最外层是1个电子的元素是金属元素，但氢例外；**

**11.原子最外层是2个电子的元素是金属元素，但氦例外；**

**12.原子最外层是3个电子的元素是金属元素，但硼例外；**

**13.复分解反应对反应物的要求是必须可溶，但有酸且能产生气体或水时例外；**

**14.两种液体互溶时量多者是溶剂，但有水时例外；**

**15.二氧化碳可以灭火，但镁着火时例外；16.元素符号的意义有两个，但金属、固体非金属、稀有气体的例外；**

**17.质子数相同的粒子是同种元素，但多核粒子例外；**

**18.干燥气体时可选用浓硫酸，但氨气例外；**

**19.干燥气体时可选用烧碱或生石灰，但酸性气体例外（CO2、SO2、HCl等）；**

**20. 写化合物的化学式时正价在前负价在后，但NH3、CH4例外；**

**21.用托盘天平称量时药品应放在纸上，但烧碱例外；**

**22.常温下金属是固体，但汞例外。**