

二元酸有哪些

二元酸有：硫酸、硒酸、偏硅酸、氢硫酸等。硫酸（化学式： H_2SO_4 ），硫的最重要的含氧酸。无水硫酸为无色油状液体，10.36°C时结晶，通常使用的是它的各种不同浓度的水溶液，用塔式法和接触法制取。

什么东西要一元酸和一元酸比？什么东西要一元酸和一元酸比，二元酸和

一元酸,通常指在一个分子中可能放出一个质子（H）的酸.如无机酸中的盐酸（HCl）、硝酸（ HNO_3 ）等.在有机化合物中主要指每一个分子含一个羧基的羧酸,如甲酸（ $HCOOH$ ）、醋酸（ CH_3COOH ）、苯甲酸（ C_6H_5COOH ）等.尽管这些化合物内不只有一个氢原子,但它们也只是有一个离子.

无机二元酸:每个分子在水中能够电离出两个氢离子的酸(包括含氧酸和无氧酸,如硫酸、氢硫酸等)

有机二元酸：含有两个羧基的酸（如乙二酸）

区别在于：一个分子中可能放出一个质子还是两个质子（氢离子）