化学口诀汇总

　　**线键式有机物对应分子式求算：**

**算碳找拐点，求氢四里减。**

**制氧气口诀：**

**二氧化锰氯酸钾；混和均匀把热加。**

**制氧装置有特点；底高口低略倾斜。**

**集气口诀：**

**与水作用用排气法；根据密度定上下。**

**不溶微溶排水法； 所得气体纯度大。**

**电解水口诀：**

**正氧体小能助燃；负氢体大能燃烧。**

**化合价口诀：**

**常见元素的主要化合价**

**氟氯溴碘负一价；正一氢银与钾钠。**

**氧的负二先记清；正二镁钙钡和锌。**

**正三是铝正四硅；下面再把变价归。**

**全部金属是正价；一二铜来二三铁。**

**锰正二四与六七；碳的二四要牢记。**

**非金属负主正不齐；氯的负一正一五七。**

**氮磷负三与正五；不同磷三氮二四。**

**硫有负二正四六；边记边用就会熟。**

**常见根价口诀：**

**一价铵根硝酸根；氢卤酸根氢氧根。**

**高锰酸根氯酸根；高氯酸根醋酸根。**

**二价硫酸碳酸根；氢硫酸根锰酸根。**

**暂记铵根为正价；负三有个磷酸根。**

**金属活动性顺序表：**

**(初中)钾钙钠镁铝、锌铁锡铅氢、铜汞银铂金。**

**(高中)钾钙钠镁铝锰锌、铬铁镍、锡铅氢；铜汞银铂金。**

**化合价口诀二**

**一价氢氯钾钠银；二价氧钙钡镁锌，**

**三铝四硅五氮磷；二三铁二四碳，**

**二四六硫都齐；全铜以二价最常见。**

**盐的溶解性：**

**钾钠铵硝皆可溶、盐酸盐不溶银亚汞；**

**硫酸盐不溶钡和铅、碳磷酸盐多不溶。**

**多数酸溶碱少溶、只有钾钠铵钡溶。**

**先拐先折，温度高，压强大!(化学平衡图象题目)**

**制取乙烯：**

**酒精硫酸一比三，催化脱水是硫酸。 温度速至一百七，不生乙醚生乙烯。**

**反应液体呈黑色， 酒精炭化硫酸致。**

**银镜反应**

**银镜反应很简单，生成羧酸铵，还有一水二银三个氨**

**过滤操作实验**

**斗架烧杯玻璃棒，滤纸漏斗角一样。**

**过滤之前要静置，三靠两低不要忘。**