

初三化学经典口诀六条初中升学考试 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

[https://www.100test.com/kao\\_ti2020/544/2021\\_2022\\_\\_E5\\_88\\_9D\\_E4\\_B8\\_89\\_E5\\_8C\\_96\\_E5\\_c64\\_544599.htm](https://www.100test.com/kao_ti2020/544/2021_2022__E5_88_9D_E4_B8_89_E5_8C_96_E5_c64_544599.htm) 1、常见元素的化合价(正价)：一价钾钠氢与银，二价钙镁钡与锌，三价金属元素铝；一五七变价氯，二四五氮，硫四六，三五有磷，二四碳；一二铜，二三铁，二四六七锰特别。 2、实验室制取氧气的步骤：“茶(查)、庄(装)、定、点、收、利(离)、息(熄)” “查”检查装置的气密性“装”盛装药品，连好装置“定”试管固定在铁架台“点”点燃酒精灯进行加热“收”收集气体“离”导管移离水面“熄”熄灭酒精灯，停止加热。 3、用CO还原氧化铜的实验步骤：“一通、二点、三灭、四停、五处理” “一通”先通氢气，“二点”后点燃酒精灯进行加热：“三灭”实验完毕后，先熄灭酒精灯，“四停”等到室温时再停止通氢气：“五处理”处理尾气，防止CO污染环境。 4、原子最外层与离子及化合价形成的关系：“失阳正，得阴负，值不变”：原子最外层失电子后形成阳离子，元素的化合价为正价；原子最外层得电子后形成阴离子，元素的化合价为负价；得或失电子数 = 电荷数 = 化合价数值。 5、化学实验基本操作口诀：固体需匙或纸槽，一送二竖三弹弹；块固还是镊子好，一横二放三慢竖。液体应盛细口瓶，手贴标签再倾倒。读数要与切面平，仰视偏低俯视高。滴管滴加捏胶头，垂直悬空不玷污，不平不倒不乱放，用完清洗莫忘记。托盘天平须放平，游码旋螺针对中；左放物来右放码，镊子夹大后夹小；试纸测液先剪小，玻棒沾液测最好。试纸测气先湿润，粘在棒上向气靠。酒精灯加热用外焰，三

分之二为界限。硫酸入水搅不停，慢慢注入防沸溅。实验先查气密性，隔网加热杯和瓶。排水集气完毕后，先撤导管后移灯。6、金属活动性顺序：金属活动性顺序由强至弱：K Ca Na Mg Al Zn Fe Sn Pb (H) Cu Hg Ag Pt Au (按顺序背诵) 钾钙钠镁铝 锌铁锡铅(氢) 铜汞银铂金 更多中考信息请访问：考.试.大中考网 考.试.大中考论坛 考.试.大中考网校 100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问

[www.100test.com](http://www.100test.com)