

化学 单元测试（基础卷）

人教版高一上学期 | 姓名：_____ 得分：_____

一、单选题

- 下列关于钠的叙述正确的是
 - 钠在空气中燃烧生成白色固体氧化钠
 - 金属钠可保存在煤油中
 - 钠原子最外层有2个电子，易失电子
 - 钠与水反应时，钠浮在水面上熔成小球是因为钠的熔点高
- 下列物质中，属于电解质的是
 - 铜
 - 氯化钠晶体
 - 蔗糖
 - 稀硫酸
- 标准状况下， 1mol Cl_2 的体积约为
 - 22.4L
 - 11.2L
 - 44.8L
 - 无法确定
- 实验室制取氯气时，通常使用的药品是
 - MnO_2 与浓盐酸
 - KMnO_4 与浓盐酸
 - NaCl 固体与浓硫酸
 - KClO_3 与浓盐酸
- 下列说法错误的是
 - 物质的量是表示含有一定数目粒子的集合体的物理量
 - 摩尔是国际单位制中七个基本物理量之一
 - $1\text{mol H}_2\text{SO}_4$ 的质量是98g
 - 阿伏加德罗常数约为 $6.02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
- 将一小块钠投入盛有饱和澄清石灰水的烧杯中，不可能观察到的现象是
 - 钠浮在水面上
 - 溶液变浑浊
 - 有无色气体产生
 - 钠沉入水底
- 下列关于 Na_2CO_3 和 NaHCO_3 性质的比较，正确的是