

2022届高三上册第三次单元测试化学考题同步训练（福建省仙游县第一中学）

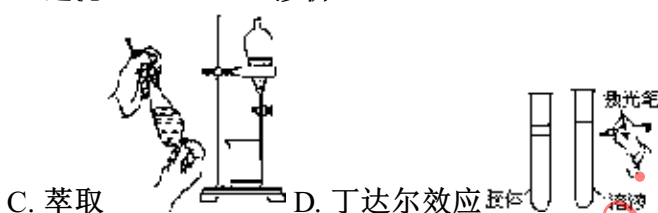
1. 选择题

三国时期曹植在《七步诗》中这样写到“煮豆持作羹，漉豉以为汁。其在釜下燃，豆在釜中泣。……”，文中“漉”涉及的化学实验基本操作是

A. 过滤 B. 分液 C. 升华 D. 蒸馏

2. 选择题

下列实验与物质微粒大小无直接关系的是（ ）



3. 选择题

分类是学习和研究化学的一种常用的科学方法，下列分类正确的是（ ）

- ① 根据一个酸分子电离产生氢离子的个数将酸分为一元酸、二元酸等
- ② 根据反应中是否有电子转移将化学反应分为氧化还原反应和非氧化还原反应
- ③ 根据电解质在熔融状态下能否完全电离将电解质分为强电解质和弱电解质
- ④ 根据元素原子最外层电子数的多少将元素分为金属元素和非金属元素
- ⑤ 根据反应的热效应将化学反应分为放热反应和吸热反应

A. ①②③ B. ①②⑤ C. ①②④ D. ③④⑤

4. 选择题

下列说法不正确的是

- A. 冰醋酸、消石灰、明矾、生石灰分别属于酸、碱、盐、氧化物
- B. 电解质在水溶液和熔融状态下均一定能导电
- C. 电解、电泳、电镀需要通电才可进行，而电离、原电池导致的腐蚀不需要通电
- D. 物质溶于水的过程中，一般有放热或吸热现象，因此溶解的操作不能在量筒中进行

5. 选择题

火法炼铜首先要焙烧黄铜矿，其反应为： $2\text{CuFeS}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\quad} \text{Cu}_2\text{S} + 2\text{FeS} + \text{SO}_2$ 。下列说法正确的是（ ）

- A. 每生成1 mol Cu_2S ，有4 mol 硫被氧化
- B. CuFeS_2 仅作还原剂，硫元素被氧化
- C. 每转移1.2 mol 电子，有0.2 mol 硫被氧化
- D. SO_2 是还原产物

6. 选择题

设 N_A 为阿伏加罗常数的值，下列说法正确的是

- A. 常温常压下，22.4L CO_2 所含的原子数为 $3N_A$
- B. 1mol Cl_2 与足量的Fe完全反应，转移的电子数为 $2N_A$