

双峰县第一中学2022年高一化学上册月考测验在线免费考试

1. 选择题

以下四种标签，适合贴在水乙醇试剂瓶上的是()



2. 选择题

化学是一门以实验为基础的学科，下列操作或发生事故时的处理方法正确的是

- A. 可用燃着的酒精灯引燃另一只酒精灯。
- B. 给试管里的液体加热时，试管应与桌面垂直。
- C. 配置一定浓度的NaCl溶液时，定容振荡摇匀后，发现液面低于刻度线，再加水到刻度线。
- D. 浓硫酸不慎沾在皮肤上，应立即用大量水冲洗，最后涂上3%-5%的小苏打溶液。

3. 选择题

下列关于加热的操作正确的是()

- A. 给试管中的液体加热时，试管口不准对着别人，但可以对着自己
- B. 玻璃仪器都可以用于加热
- C. 用H₂还原氧化铜的实验中，应把H₂通过预先加热的氧化铜
- D. 无论给试管中的液体还是固体加热，都必须先预热

4. 选择题

下列括号中的分离方法运用得当的是()

- A. 植物油和自来水(蒸馏)
- B. 水溶液中的食盐和碘(分液)
- C. CaCO₃和CaCl₂(溶解、过滤、蒸发)
- D. 自来水中的杂质(萃取)

5. 选择题

下列从混合物中分离出其中的某一成分，所采取的分离方法正确的是()

- A. 利用氯化钾与碳酸钙的溶解性差异，可用溶解、过滤的方法除去碳酸钙
- B. 由于碘在酒精中的溶解度大，所以可用酒精把碘水中的碘萃取出来
- C. 水的沸点是100℃，酒精的沸点是78.5℃，所以可用加热蒸馏法使含水酒精变为无水酒精
- D. 氯化钠的溶解度随温度的下降而减小，所以可用冷却法从热的含有少量氯化钾的氯化钠浓溶液中得到纯净的氯化钠晶体

6. 选择题

下列叙述中不正确的()

- A. 1mol任何物质都含6.02×10²³个原子
- B. 0.012kg¹²C约含有6.02×10²³个碳原子
- C. 阿伏伽德罗常数个粒子的“集体”就是1mol
- D. 使用摩尔这一单位时必须指明微粒的种类