

1.

下列实验操作中，可用于分离四氯化碳和氯化钠溶液的操作是（ ）



2.

对于下列化学用语表述正确的是（ ）

- A. NaOH 的摩尔质量是 40g
- B. 摩尔是宏观物质的质量的单位
- C. 同温同压下，1mol CO₂ 和 O₂ 的混合气体与 1mol N₂ 所占的体积相同
- D. 配制 240mL 0.1mol/L NaOH 溶液只能用 240mL 的容量瓶进行配制

3.

下列实验操作能达到实验目的的是

选项	实验目的	实验操作
A	除去 Na ₂ CO ₃ 粉末中 NaHCO ₃	溶于水，加入过量 NaOH 溶液
B	制备少量 Cl ₂	MnO ₂ 和稀盐酸混合共热
C	证明还原性：Fe ²⁺ > Br ⁻	向 10 mL 0.1 mol/L FeBr ₂ 溶液中滴加 1 mL 0.1 mol/L 新制氯水，再滴几滴 KSCN 溶液
D	配 250 mL 0.4 mol/L NaOH 溶液	向 250 mL 容量瓶中加入 4 g NaOH 并加水至刻度线

- A. AB. BC. CD. D

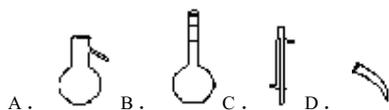
4.

下列实验操作中，主要不是从安全因素考虑的是（ ）

- A. 点燃氢气前一定要检验氢气的纯度
- B. 未使用完的金属钠要放回原试剂瓶中
- C. 配制 0.5 mol·L⁻¹ 的氯化钠溶液时，不能在容量瓶中直接溶解
- D. 用氢气还原氧化铜时，要先通一会儿氢气，再加热氧化铜

5.

实验室进行自来水的蒸馏实验，不需要用到的仪器是（ ）



6.

下列关于实验基本操作的叙述错误的是（ ）



- A. 用容量瓶配制溶液，容量瓶洗净后无需烘干即可使用
- B. 用分液漏斗分离汽油和水，分别用两个烧杯在下口接水和汽油