

2021-2022年高一前半期第四次月考化学考题（安徽省六安市舒城中学）

1. 选择题

下列化学实验操作或事故处理方法错误的是

- A. 不慎将酸溅到眼中，应立即用水冲洗，边洗边眨眼睛
- B. 不慎将浓碱溶液沾到皮肤上，要立即用大量水冲洗，然后涂上硼酸
- C. 酒精灯着火时可用湿抹布盖灭
- D. 配制硫酸溶液时，可先在量筒中加入一定体积的水，再在搅拌条件下慢慢加入浓硫酸

2. 选择题

下列说法正确的是：

- A. 同温同压下，相同数目的分子具有相同的体积
- B. 等质量的O₂和H₂的物质的量之比为16:1
- C. 不同的气体若体积不等，则它们所含的分子数一定不等
- D. 同温同体积下，两种气体的物质的量之比等于压强之比

3. 选择题

设N_A代表阿伏加德罗常数，下列说法正确的是（ ）

- A. 标准状况下，22.4L H₂O含N_A个分子
- B. 18g H₂O中含有的质子数为10N_A
- C. 2g H₂所含原子数目为N_A
- D. 在1L 2mol/L的硝酸镁溶液中含有的硝酸根离子数为2N_A

4. 选择题

下列说法错误的是（ ）

- A. 丁达尔效应可以区分溶液和胶体
- B. 以水为分散剂的分散系，按稳定性由弱至强的顺序是：浊液、胶体、溶液
- C. 一种分散系里只能有一种分散质
- D. 分散系中分散质粒子直径由大到小的顺序是：浊液、胶体、溶液

5. 选择题

下列反应的离子方程式中，书写正确的是（ ）

- A. 钠跟水反应： $\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Na}^+ + 2\text{OH}^- + \text{H}_2\uparrow$
- B. 向硫酸溶液中加入Ba(OH)₂溶液： $\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+} + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O} + \text{BaSO}_4\downarrow$
- C. 向Al₂(SO₄)₃溶液中加入过量的氨水： $\text{Al}^{3+} + 3\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = \text{Al}(\text{OH})_3\downarrow + 3\text{NH}_4^+$
- D. FeCl₂溶液跟Cl₂反应： $\text{Fe}^{2+} + \text{Cl}_2 = \text{Fe}^{3+} + 2\text{Cl}^-$

6. 选择题

某同学想探索研究钠与其它物质的水溶液反应情况，他将一小块钠投入到盛有100mL饱和澄清石灰水的烧杯中，试推测不可能观察到的现象是（ ）

- A. 钠熔成小球并在液面上四处游动
- B. 有气体产生
- C. 溶液底部有银白色物质生成
- D. 溶液变浑浊

7. 选择题

把4.48 L CO₂通过一定量的固体过氧化钠后收集到3.36 L气体（标况下），则这3.36 L气体的质量