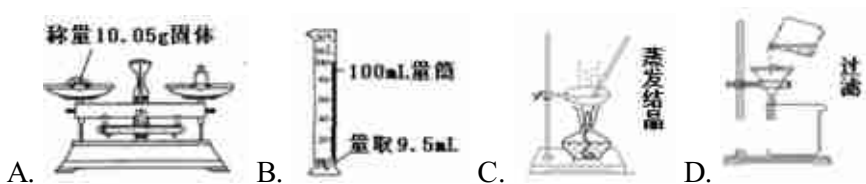


张掖市2022年高一前半期化学期中考试带参考答案与解析

1. 选择题

如下图所示的实验操作中正确的是()



2. 选择题

金属钠着火时,可以灭火的物质是()

A. 湿布 B. 干粉灭火器(主要成分: CO_2) C. 煤油 D. 沙子

3. 选择题

设 N_A 表示阿伏加德罗常数,则下列说法中正确的是()

- A. 22.4L水含有的水分子个数为 N_A
B. 11.5g钠与水发生反应转移的电子数为 N_A
C. 一个氧原子的质量为 $32/N_A \text{g}$
D. 在标准状况下, 4.48L CH_4 中所含的原子总数为 N_A

4. 选择题

自来水可以用氯气消毒。有些药品若用自来水配制,则明显会导致药品变质。下列哪些药品不能用自来水配制()。

A. AgNO_3 B. Na_2SO_4 C. NaCl D. AlCl_3

5. 选择题

下列溶液中 Cl^- 的物质的量浓度与500 mL $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ MgCl_2 溶液中 Cl^- 的物质的量浓度相同的是()

- A. 250 mL $2 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ CaCl_2 溶液 B. 500 mL $4 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NaCl 溶液
C. 500 mL $2 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NaCl 溶液 D. 250 mL $4 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ CaCl_2 溶液

6. 选择题

从元素化合价变化分析,下列变化中必须加入氧化剂才能发生的是(不考虑分解反应)()

A. $\text{SO}_2 \rightarrow \text{S}$ B. $\text{Na}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{SO}_2$ C. $\text{I}^- \rightarrow \text{I}_2$ D. $\text{HCO}_3^- \rightarrow \text{CO}_3^{2-}$

7. 选择题

某溶液中可能含有 SO_4^{2-} 、 CO_3^{2-} 、 Cl^- 。为了检验其中是否含有 SO_4^{2-} ,除 BaCl_2 溶液外,还需要的溶液是()

- A. H_2SO_4 溶液 B. HCl 溶液
C. NaOH 溶液 D. NaNO_3 溶液

8. 选择题

在强酸性溶液中,下列各组离子能大量共存的是()

A. Fe^{2+} 、 K^+ 、 Cl^- 、 MnO_4^- B. Ag^+ 、 Na^+ 、 NO_3^- 、 Cl^-