

河北定兴县固城二中2021-2022年高一上册12月测试化学免费试卷完整版

1. 选择题

下列离子中，所带电荷数与该离子的核外电子层数相等的是（ ）

A. Mg<sup>2+</sup> B. Na<sup>+</sup> C. Al<sup>3+</sup> D. K<sup>+</sup>

2. 选择题

下列电离方程式正确的是（ ）

A.  $H_2SO_4 = H_2^+ + SO_4^{2-}$  B.  $KNO_3 = K^+ + NO_3^-$   
C.  $Na_2CO_3 = Na^+ + CO_3^{2-}$  D.  $Ba(OH)_2 = Ba^{2+} + OH^{2-}$

3. 选择题

下列反应中水只作氧化剂的是（ ）

A.  $2Na + 2H_2O = 2NaOH + H_2 \uparrow$  B.  $3NO_2 + H_2O = 2HNO_3 + NO$   
C.  $2F_2 + 2H_2O = 4HF + O_2$  D.  $SO_3 + H_2O = H_2SO_4$

4. 选择题

下列关于物质的量浓度表述正确的是（ ）

A. 0.1 mol·L<sup>-1</sup>的Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>溶液中Na<sup>+</sup>的物质的量浓度为0.05 mol·L<sup>-1</sup>  
B. 22.4 L氨气溶于水制得的1 L氨水中，溶质的物质的量浓度为1 mol·L<sup>-1</sup>  
C. 将9.5 g MgCl<sub>2</sub>固体溶于少量水，再加水稀释至100 mL，所得溶液中c(Cl<sup>-</sup>) = 2 mol·L<sup>-1</sup>  
D. 向10 mL 5 mol/L NaOH溶液中加入90 mL水，所得溶液中溶质的物质的量浓度为0.5 mol/L

5. 选择题

下列有关说法正确的是（ ）

A. 溶液、胶体和浊液的本质区别是能否发生丁达尔效应  
B. 氧化物是指含有氧元素的化合物  
C. 氧化还原反应与非氧化还原反应的区别是元素化合价是否变化  
D. 电解质与非电解质的区别是物质溶于水形成的溶液是否导电

6. 选择题

运输化学药品浓硫酸的车辆，应该张贴的标志为（ ）

A                  B                  C                  D



易燃液体      氧化剂      剧毒品      腐蚀品