

黑龙江省牡丹江市2020-2021学年高一上学期期末考试化学试题

单选题

1. 单选题

下列关于合金的叙述中正确的是()

- A. 合金一定是由两种或多种金属熔合而成的
B. 日常生活中用到的五角硬币属于铜合金
C. 铝合金的硬度比铝的大, 熔点比铝的高
D. 商代的司母戊鼎是由纯铜打造而成的

2. 单选题

用 N_A 表示阿伏加德罗常数的值。下列叙述中正确的是()

- A. 足量 Na_2O_2 和11.2L CO_2 反应, 转移电子数目为 $0.5N_A$
B. 1mol SO_2 和 O_2 的混合气体中含有的氧原子数为 $2N_A$
C. 常温常压下, 17g OH^- 所含电子数为 $9N_A$
D. 5.6g铁与7.1g氯气充分反应, 转移电子数为 $0.3N_A$

3. 单选题

设 N_A 为阿伏加德罗常数的值。下列说法正确的是()

- A. 1.6 g由氧气和臭氧组成的混合物中含有氧原子的数目为 $0.1N_A$
B. 标准状况下, 11.2 L CCl_4 中含有分子的数目为 $0.5N_A$
C. 2 L $0.5\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 硫酸钾溶液中阴离子所带电荷数为 N_A
D. 标准状况下, 22.4 L氨水含有 N_A 个 NH_3 分子

4. 单选题

36.5gHCl溶解在1L水中(水的密度近似为 $1\text{ g}\cdot\text{mL}^{-1}$), 所得溶液的密度为 $\rho\text{ g}\cdot\text{mL}^{-1}$, 质量分数为 w , 物质的量浓度为 $c\text{ g}\cdot\text{mL}^{-1}$, N_A 表示阿伏加德罗常数, 下列说法正确的是()

- A. 所得溶液的物质的量浓度: $c=1\text{ g}\cdot\text{mL}^{-1}$
B. 所得溶液中含有 N_A 个HCl分子
C. 36.5 gHCl气体占有的体积为22.4L
D. 所得溶液的质量分数: $w=\frac{36.5c}{1000\rho}$

5. 单选题

将 $5\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 盐酸10mL稀释到100mL, 再取出5mL, 这5mL溶液的物质的量浓度是()

- A. $0.05\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$
B. $0.5\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$
C. $0.1\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$
D. $0.25\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$

6. 单选题

相同温度下, 下列选项中前者一定大于后者的是()

- A. 所含分子数: 6.72L CH_4 与4.48L NH_3
B. 所含原子总数: 18.0g H_2O 与36.5gHCl
C. 所含离子总数: $0.5\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ $Fe_2(SO_4)_3$ 溶液与 $0.5\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ $FeCl_3$ 溶液
D. 密闭容器中的压强: 2L容器中盛有2mol O_2 与1L容器中盛有1.5mol H_2

7. 单选题

下列推理正确的是()

- A. 铝粉在氧气中燃烧生成 Al_2O_3 , 故钠在氧气中燃烧生成 Na_2O
B. 铁能从硫酸铜溶液中置换出铜, 故钠也能从硫酸铜溶液中置换出铜
C. 活泼金属钠保存在煤油中, 故活泼金属