

2022届高三上册期中考试化学免费试卷（甘肃省白银市会宁县第一中学）

1. 选择题

进入秋冬季节后，雾霾这种环境污染问题逐渐凸显。从物质分类来看雾霾属于胶体，它区别于溶液等其它分散系的本质特征是：（ ）

- A. 胶粒可以导电 B. 胶体粒子大小在 $1\sim 100\text{nm}$ 之间
C. 胶体是混合物 D. 胶体的分散剂为气体

2. 选择题

下列做法不正确的是

- A. 易燃试剂与强氧化性试剂分开放置并远离火源
B. 用湿润的红色石蕊试纸检验氨气
C. 在 50mL 量筒中配制 $0.1000\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 碳酸钠溶液
D. 金属钠着火时，用细沙覆盖灭火

3. 选择题

下列物质中，既是强电解质又属于离子化合物的是

- A. 醋酸 B. 碘化氢 C. 硫酸 D. 苛性钠

4. 选择题

下列说法正确的是

- A. Fe^{3+} 的水溶液呈红褐色， Fe^{2+} 的水溶液呈浅绿色
B. Fe^{3+} 具有氧化性， Fe^{2+} 具有还原性
C. Fe^{3+} 的溶液中滴入含 KSCN 的溶液，立即出现红色沉淀
D. 铁粉可以和水蒸气在高温下反应生成 Fe_2O_3

5. 选择题

取两份等量的铝粉，分别与足量的盐酸、浓氢氧化钠溶液反应，在相同状态下产生的气体体积之比是

- A. 1: 1 B. 1: 2 C. 1: 3 D. 3: 2

6. 选择题

设 N_A 为阿伏加德罗常数，下列叙述正确的是()

- A. 1mol FeCl_3 完全转化为 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体后生成 N_A 个胶体粒子
B. 在 MnO_2 的作用下， $1\text{mol H}_2\text{O}_2$ 充分反应转移 $2N_A$ 个电子
C. 在标准状况下， 22.4L H_2 和 4g He 均含有 N_A 个分子
D. 46g NO_2 与 $92\text{g N}_2\text{O}_4$ 均含有 $3N_A$ 个原子

7. 选择题

下列说法正确的是（ ）

- A. 将 AgCl 放入水中不能导电，故 AgCl 不是电解质
B. CO_2 溶于水得到的溶液能导电，所以 CO_2 是电解质
C. 金属能导电，所以金属是电解质
D. 固态的 NaCl 不导电，熔融态的 NaCl 能导电， NaCl 是电解质