

济南市高一化学期中考试（2022年上半年）无纸试卷

1. 选择题

中华民族有着光辉灿烂的发展史，下列过程不涉及元素化合价变化的是

- A. 用胆矾炼铜 B. 点制豆腐
C. 黑火药的使用 D. 用铁矿石炼铁

2. 选择题

下列说法中正确的是

- A. 钠在空气中燃烧生成白色的氧化钠
B. 当钠与硫酸铜溶液反应时，有大量红色固体铜出现
C. 实验后剩余的钠粒，需要放回原试剂瓶中
D. 少量金属钠保存在水中

3. 选择题

下列说法正确的是

- A. 硫酸、纯碱(Na_2CO_3)、氯化钠和生石灰分别属于酸、碱、盐和碱性氧化物
B. 用丁达尔效应可区别 FeCl_3 溶液和 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体
C. 生石灰与水混合的过程只发生物理变化
D. H_2O 、 $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 、 SO_3 均含有氧元素，都是氧化物

4. 选择题

下列关于 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体和 MgCl_2 溶液的说法正确的是

- A. 两者都有“丁达尔效应”
B. 两者都能透过半透膜
C. 氢氧化铁胶体粒子在电场作用下向阴极移动，说明氢氧化铁胶体带正电
D. 加入氢氧化钠溶液二者都能沉淀， $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体发生聚沉， MgCl_2 发生化学反应生成沉淀

5. 选择题

N_A 表示阿伏加德罗常数，下列说法正确的是

- A. CO的摩尔质量为28g
B. $1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ NaOH溶液中所含有 Na^+ 数目为 N_A
C. 8g NH_4NO_3 中含有0.2mol N原子
D. 0.5mol H_2 所占的体积约为11.2L

6. 选择题

若 N_A 表示阿伏加德罗常数，下列说法正确的是

- A. 2.3gNa在足量的氧气中充分燃烧，转移的电子数为0.2 N_A
B. 标准状况下，22.4 L水中含有的氧原子数为 N_A
C. $1\text{L } 0.5\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的 AlCl_3 溶液中所含 Cl^- 数目为3 N_A
D. 0.1 mol 氯气所含有的原子数为0.2 N_A

7. 选择题

下列物质中，不能由两种单质直接化合得到的是

- A. FeCl_2 B. CuCl_2 C. HCl D. Na_2O_2