

浙江2022年高二化学下半期期末考试试卷带答案和解析

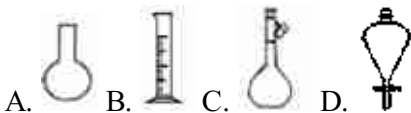
1. 选择题

下列属于碱的是

- A. HClO B. CO_2 C. Na_2CO_3 D. $\text{Ca}(\text{OH})_2$

2. 选择题

下列仪器名称为“分液漏斗”的是()



3. 选择题

下列物质溶于水时会破坏水的电离平衡，且属于电解质的是

- A. 氯气 B. 二氧化碳 C. 氯化钾 D. 醋酸钠

4. 选择题

下列不能产生丁达尔现象的是

- A. 氢氧化铁胶体 B. 鸡蛋清溶液 C. 淀粉溶液 D. 纯碱溶液

5. 选择题

下列属于化学变化的是

- A. 淀粉遇 I_2 变蓝 B. 海水晒盐
C. 石油分馏得到柴油 D. 从煤焦油获得苯、甲苯

6. 选择题

下列说法正确的是

- A. 在常温下浓硫酸与铁不反应，所以可以用铁制容器来装运浓硫酸
B. 侯氏制碱工业是以氯化钠为主要原料，制得大量 NaOH
C. 我国华为AI芯片已跻身于全球AI芯片榜单前列，该芯片的主要材料是二氧化硅
D. 垃圾分类是化废为宝的重要举措，厨余垃圾可用来制沼气或堆肥

7. 选择题

下列反应中既属于化合反应，又属于氧化还原反应的是

- A. $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 \rightleftharpoons \text{H}_2\text{SO}_4$ B. $\text{SO}_2 + \text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{HCl}$
C. $\text{CaO} + \text{SiO}_2 \rightleftharpoons \text{CaSiO}_3$ D. $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} \rightleftharpoons \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

8. 选择题

下列表示正确的是

- A. 酒精的分子式: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ B. KCl 的电子式: $\text{K}^+ [\text{Cl}]^-$
C. HClO 的结构式 $\text{H} - \text{Cl} - \text{O}$ D. CCl_4 的比例模型: 

9. 选择题

下列说法不正确的是

- A. 常温下浓硫酸可贮存在铁罐中 B. 钠单质可应用于电光源领域