

浙江高二化学2022年上半年开学考试试卷带解析及答案

1. 选择题

下列属于酸性氧化物的是 ()

- A. HClO B. SO_3 C. CO D. CaO

2. 选择题

下列属于电解质的是 ()

- A. 淀粉 B. 氨基乙酸 C. 盐酸 D. 蔗糖

3. 选择题

下列物质的用途利用了其还原性的是 ()

- A. 用葡萄糖制镜子或保温瓶胆
B. 用硫粉覆盖洒落在桌上的Hg
C. 用 Na_2SiO_3 溶液制备木材防火剂
D. 用 K_2FeO_4 作为高效水处理剂

4. 选择题

下列属于氧化还原反应但不属于四种基本反应类型的是 ()

- A. $\text{Cl}_2 + 2\text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$
B. $2\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 = 2\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$
C. $5\text{NH}_4\text{NO}_3 = 2\text{HNO}_3 + 4\text{N}_2 + 9\text{H}_2\text{O}$
D. $\text{FeS} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2\text{S} \uparrow$

5. 选择题

下列有关说法不正确的是 ()

- A. 人们最早先根据味道来获得朴素的酸、碱概念：一切有酸味的物质都是酸，一切有涩味的物质都是碱。
B. 波义耳基于指示剂变色来分辨酸碱：酸一定能使石蕊变红，碱一定能使石蕊变蓝。
C. 地球上最大规模的化学反应是植物的光合作用，人类利用氮肥的最有效的反应是合成氨反应。
D. 酸碱质子理论：凡是能给出 H^+ 的物质就是酸，凡是能结合 H^+ 的物质就是碱，适用于水溶液，也适用于非水溶液或无水条件。

6. 选择题

下列说法不正确的是 ()

- A. SiO_2 主要用于制太阳能电池板
B. 氧化镁可用作耐高温材料
C. 硫酸铜可用于游泳池水的消毒
D. 二氧化硫可用于漂白纸浆

7. 选择题

下列表示正确的是