

2022至2019年高一下册期中考试化学免费试卷完整版（四川省泸州市泸县第一中学）

1. 选择题

化学与材料、信息、能源关系密切。下列说法不正确的是

- A. 水泥、玻璃、陶瓷都是传统的硅酸盐工业产品
- B. 当前太阳能电池的主要材料是二氧化硅
- C. 当前计算机使用的硅芯片主要材料是硅
- D. 制作光导纤维的主要材料是二氧化硅

2. 选择题

下列比较中，正确的是

- A. 酸性： $\text{HClO}_4 > \text{H}_2\text{CO}_3 > \text{HClO}$
- B. 金属性： $\text{Mg} > \text{Ca} > \text{Ba}$
- C. 热稳定性： $\text{HBr} > \text{HCl} > \text{HF}$
- D. 沸点： $\text{HF} > \text{H}_2\text{O} > \text{NH}_3$

3. 选择题

某反应 $\text{X} + 3\text{Y} \rightleftharpoons 2\text{E} + 2\text{F}$ ，在甲、乙、丙、丁四种不同条件下，分别测得反应速率为甲： $v(\text{X}) = 0.3 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$ ，乙： $v(\text{Y}) = 0.3 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$ ，丙： $v(\text{E}) = 0.4 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$ ，丁： $v(\text{F}) = 0.02 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$ ，则反应速率最快的是

- A. 甲
- B. 乙
- C. 丙
- D. 丁

4. 选择题

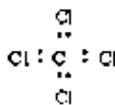
下列有关化学用语表示正确的是

- A. 次氯酸的结构式： $\text{H}-\text{Cl}-\text{O}$
- B. 1H 、 2H 、 3H 是同一种核素

C. S^{2-} 的结构示意图：



D. 四氯化碳的电子式：



5. 选择题

短周期元素W、X、Y、Z在元素周期表中的位置如图所示。下列说法正确的是

		X
	Y	
Z	W	

- A. W元素原子得电子能力比Z的弱
- B. 元素W的最高价氧化物对应的水化物是强酸
- C. 元素Y的原子半径在同周期主族元素中最大
- D. 元素Z的气态氢化物的稳定性在同主族元素中最强

6. 选择题

有甲、乙、丙、丁四种金属，甲、乙能与酸反应放出氢气，丙、丁不能；乙能与水反应放出氢气，甲不能；丙、丁用导线相连浸入 AgNO_3 溶液中，丙金属逐渐溶解。则四种金属的活泼性由强到弱的顺序为

- A. 甲、乙、丙、丁
- B. 乙、甲、丁、丙
- C. 甲、乙、丁、丙
- D. 乙、甲、丙、丁