

上海市高三化学期中考试（2022年上半年）在线答题

1. 选择题

下列有关科学家及其创建理论的描述中，错误的是

- A.拉瓦锡阐明了质量守恒定律 B.道尔顿创立分子学说
C.门捷列夫发现了元素周期律 D.勒沙特列发现化学平衡移动原理

2. 选择题

对下列化学用语的理解正确的是

- A. 原子结构示意图 ：可以表示 ^{12}C ，也可以表示 ^{14}C
B. 比例模型 ：可以表示二氧化碳分子，也可以表示水分子
C. 电子式： $\cdot\ddot{\text{O}}:\text{H}$ 可以表示羟基，也可以表示氢氧根离子
D. 分子式 $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$ ：可以表示乙酸，也可以表示乙二醇

3. 选择题

下列有关化学基本概念的判断正确的是（ ）

- A.含有极性键的分子一定是极性分子 B.含有共价键的化合物一定是共价化合物
C.含有离子键的化合物一定是离子化合物 D.组成上相差 n 个 CH_2 的分子一定是同系物

4. 选择题

天然橡胶与溴接触，橡胶被破坏，主要是因为发生了

- A.加成反应 B.取代反应 C.氧化反应 D.聚合反应

5. 选择题

某物质有以下性质：①是电解质 ②溶解时有化学键的破坏 ③熔化时没有化学键的破坏，则该物质固态时属于

- A. 原子晶体 B. 离子晶体 C. 分子晶体 D. 金属晶体

6. 选择题

SiF_4 与 SiCl_4 分子都是正四面体结构。下列判断正确的是（ ）

- A.键长： $\text{Si-F} > \text{Si-Cl}$ B.键能： $\text{Si-F} > \text{Si-Cl}$
C.沸点： $\text{SiF}_4 > \text{SiCl}_4$ D.共用电子对偏移程度： $\text{Si-Cl} > \text{Si-F}$

7. 选择题

下列试剂不能用来鉴别 SO_2 和 H_2S 的是

- A.新制氯水 B.品红溶液 C.氢氧化钠溶液 D.氢硫酸

8. 选择题

下列物质酸性最弱的是

- A. CH_3COOH B. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ C. H_2CO_3 D. H_2O

9. 选择题

可逆反应 $\text{X}(\text{g}) + \text{Y} \rightleftharpoons \text{Z}(\text{g})$ 中，其中Z是有色气体，当达到平衡时，下列叙述正确的是

- A.增大压强，平衡体系颜色加深，说明Y必是气体