

辽宁高一化学期中考试(2022年下期)网上考试练习

1. 选择题

下列有关化学用语使用正确的是

A. 次氯酸的结构式H-Cl-O B. CO₂的比例模型



C. NH₄Cl的电子式为: $\left[\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{H} : \text{N} : \text{H} \\ | \\ \text{H} \end{array} \right]^+ \text{Cl}^-$

D. Cl的原子结构示意图:

2. 选择题

氟利昂-12是甲烷的氯、氟卤代物, 结构式为 , 下列有关叙述正确的是

- A. 它只有一种结构 B. 它是平面分子
C. 它常温下是无色气体 D. 它溶于水可以电离出氟离子和氯离子

3. 选择题

下列说法正确的有几句 ()

- ①离子键与共价键的本质都是静电作用; ②任何物质中都存在化学键; ③氢键是极弱的化学键; ④离子键就是阴、阳离子之间的静电吸引力; ⑤活泼金属与活泼非金属化合时能形成离子键; ⑥任何共价键中, 成键后原子均满足8电子稳定结构; ⑦验证化合物是否为离子化合物的实验方法是可以看其熔化状态下能否导电; ⑧两种非金属元素形成的化合物不可能含有离子键; ⑨化学键断裂, 一定发生化学变化

A. 1 B. 2 C. 3 D. 4

4. 选择题

已知a、b、c、d四种短周期主族元素, 在周期表中相对位置如下图所示, 下列说法正确的是 ()

a	b
c	d

- A. a、c两元素的最高正价一定相等
B. d的原子序数不可能是b的原子序数的3倍
C. 若c元素最高价氧化物对应的水化物是强酸, 则d元素的单质具有强氧化性
D. c的最高价氧化物对应的水化物可溶于d的最高价氧化物对应的水化物

5. 选择题

短周期主族元素R、X、Y、Z的原子序数依次增大, R的最简单气态氢化物分子的空间结构为正四面体, X的+1价阳离子的电子层结构与氖原子相同。元素X和Z形成化合物G, G中X和Z元素的质量之比为 23: 16. 含Y元素的可溶性化合物E和含X的可溶性化合物F, 在10mL 1.0mol·L⁻¹ E 溶液中滴加1.0mol·L⁻¹ F溶液, 产生沉淀的物质的量 (n) 与F溶液体积 (V) 的关系如图所示。下列说法一定正确的是 ()

