

2022辽宁高二上学期人教版(2019)高中化学开学考试

1.

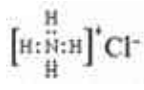
陶瓷是火与土的结晶,是中华文明的象征之一,其形成、性质与化学有着密切的关系。下列说法错误的是()

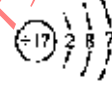
- A.“雨过天晴云破处”所描述的瓷器青色,来自氧化铁
- B.闻名世界的秦兵马俑是陶制品,由黏土经高温烧结而成
- C.陶瓷是应用较早的人造材料,主要化学成分是硅酸盐
- D.陶瓷化学性质稳定,具有耐酸碱侵蚀、抗氧化等优点

2.

下列有关化学用语使用正确的是()

- A. 次氯酸的结构式 $\text{H}-\text{Cl}-\text{O}$ B. CO_2 的比例模型 

- C. NH_4Cl 的电子式为: 

- D. Cl 的原子结构示意图: 

3.

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. 它的空间构型是正四面体
- 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

4.

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作用;
- 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, 成键后原子均满足稳8电子定结构; 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

5.