2022至2019年高一下册期中考试化学题带答案和解析(云南省昆明市官渡区第一中学)

1. 选择题

下列化学用语表示正确的是

A. N2的电子式: Nith B. 次氯酸的结构式: H-Cl-O

C. 原子核内有8个中子的氧原子: 18O D. S2-的结构示意图:



2. 选择题

下列表述不正确的是()

- A. 人造刚玉熔点很高,可用作高级耐火材料,主要成分是Al2O3~
- B. 硅是制造太阳能电池的常用材料
- C. 四氧化三铁俗称铁红,可用于作油漆、红色涂料
- D. 分散系中分散质粒子的直径: Fe(OH)3 悬浊液>Fe(OH)3 胶体>FeCl3 溶液

3. 选择题

下列叙述中, 正确的是

A. O2、O3互为同位素 B. 1H、2H、3H是三种核素

C. 32He和42He互为同素异形体 D. H2O与D2O的组成元素不同

4. 选择题

下列物质中含有共价键的离子化合物是()

(1)MgF2 (2)Na2O2 (3)KOH (4)CO2 (5)NaCIO (6)H2SO4 (7)NH3·H2O

A. 235 B. 2345 C. 1235 D. 1356

5. 选择题

下列对元素周期表说法不正确的是

- A. 共有7个周期和16个族
- B. 在过渡元素中可以寻找各种优良的催化剂
- C. 如果已知元素的最外层电子数为2,由此不能确定该元素在周期表中的位置
- D. 目前已知发现的第IVA族元素为5种,所以该族元素共有5种单质

6. 选择题

下列溶液中的离子--定能大量共存的是

- A. 含大量 MnO4-的溶液中: Na+、K+、Cu2+、Fe3+
- B. 在加入铝粉能产生氢气的溶液中: NH4+、Fe2+、SO42-、NO3-
- C. 酸性溶液中: Ba2+、NO3-、K+、AlO2-
- D. 含大量 Fe3+的溶液中: NH4+、Na+、I-、SCN-

7. 选择题

下表给出了X、Y、Z、W四种短周期元素的部分信息,请根据这些信息判断下列说法中正确的 是