

2022届联考题带答案和解析-化学题带答案和解析（上海市高三--十二校）

1. 选择题

化学反应前后肯定没有变化的是

- ①原子数目 ②分子数目 ③元素种类 ④物质的总质量 ⑤物质的种类

A.①④ B.①③⑤ C.①③④ D.①②③④

2. 选择题

下列物质名称和括号内化学式对应的是（ ）

A.纯碱（NaOH） B.重晶石（BaSO₄）

C.熟石膏（CaSO₄•2H₂O） D.生石灰[Ca(OH)₂]

3. 选择题

下列说法违反科学原理的是（ ）

A.碘化银可用于人工降雨

B.在一定温度、压强下，石墨可变为金刚石

C.闪电时空气中的N₂可变为氮的化合物

D.烧菜时如果盐加得早，氯会挥发掉，只剩下钠

4. 选择题

最新科技报道，美国夏威夷联合天文中心的科学家发现了新型氢粒子，这种新粒子是由3个氢原子核（只有质子）和2个电子构成，对于这种粒子，下列说法中正确的是（ ）

A.是氢的一种新的同分异构体 B.是氢的一种新的同位素

C.它的组成可用H₃表示 D.它比一个普通H₂分子多一个氢原子核

5. 选择题

下列说法正确的是（ ）

A.金刚石与晶体硅都是原子晶体

B.分子晶体中一定含有共价键

C.离子晶体中一定不存在非极性键

D.离子晶体中可能含有共价键，但一定含有金属元素

6. 选择题

设N_A为阿伏伽德罗常数，下列说法正确的是（ ）

A.6.2g白磷分子（P₄）中含P-P键数为0.05N_A

B.1mol CH₃⁺含电子数为8N_A

C.标准状况下，22.4LSO₃中含原子数为4N_A

D.常温常压下，11.2LCO₂气体通过足量Na₂O₂充分反应，转移电子数为2N_A

7. 选择题

在NH₃、HNO₃、H₂SO₄的工业生产中，具有的共同点是（ ）

A.使用吸收塔设备 B.使用尾气吸收装置

C.使用H₂作原料 D.使用催化剂

8. 选择题