

2022河北高二下学期人教版高中化学单元测试

1.

1. 三硫化磷(P_4S_3)是黄绿色针状晶体, 易燃、有毒, 分子结构之一如图所示, 已知其燃烧时P被氧化为 P_4O_{10} , 下列有关 P_4S_3 的说法中不正确的是()



- A. P_4S_3 中磷元素为+3价
- B. P_4S_3 属于共价化合物
- C. P_4S_3 充分燃烧的化学方程式为 $P_4S_3 + 8O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} P_4O_{10} + 3SO_2$
- D. 1mol P_4S_3 分子中含有9 mol共价键

2.

下列各组物质中, 都含有共价键, 却又都不属于共价化合物的一组()

- A. Na_2O_2 , Na_2O
- B. $KClO$, $NaOH$
- C. Br_2 , HBr
- D. HF , H_2O

3.

下列说法中正确的是()

- ① sp^3 杂化轨道是由同一个原子中能量最近的s轨道和p轨道混合起来形成的一组能量相同的新轨道
- ②同一周期从左到右, 元素的第一电离能、电负性都是越来越大
- ③分子中键能越大, 表示分子拥有的能量越高
- ④所有的配合物都存在配位键
- ⑤所有含极性键的分子都是极性分子
- ⑥熔融状态下能导电的化合物一定是离子化合物
- ⑦所有的原子晶体都不导电.

- A. ①②③
- B. ①⑦
- C. ④⑥⑦
- D. ①④⑥

4.

下列各组物质的晶体中, 所含化学键类型全部相同, 熔化时所克服的作用力也完全相同是()

- A. CO_2 和 SiO_2
- B. $NaCl$ 和 HCl
- C. $(NH_4)_2CO_3$ 和 $CC(NH_2)_2$ (尿素)