

2022北京人教版(2019)高中化学高考真题

1.

近年来,我国航空航天事业成果显著。下列成果所涉及的材料为金属材料的是

- A. “天宫二号”航天器使用的质量轻强度高的材料——钛合金
- B. “北斗三号”导航卫星使用的太阳能电池材料——砷化镓
- C. “长征五号”运载火箭使用的高效燃料——液氢
- D. “C919”飞机身使用的复合材料——碳纤维和环氧树脂

2.

下列物质的应用中,利用了氧化还原反应的是

- A. 用石灰乳脱除烟气中的 SO_2
- B. 用明矾 $[\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}]$ 处理污水
- C. 用盐酸去除铁锈(主要成分 $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$)
- D. 用84消毒液(有效成分 NaClO)杀灭细菌

3.

水与下列物质反应时,水表现出氧化性的是

- A. Na
- B. Cl_2
- C. NO_2
- D. Na_2O

4.

已知: $_{33}\text{As}$ (砷)与P为同族元素。下列说法不正确的是

- A. As原子核外最外层有5个电子
- B. AsH_3 的电子式是 $\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{H}:\text{As}:\text{H} \end{array}$
- C. 热稳定性: $\text{AsH}_3 < \text{PH}_3$
- D. 非金属性: $\text{As} < \text{Cl}$

5.

下列说法正确的是