

2022年高考天津卷化学真题含答案解析

1.

近年我国在科学技术领域取得了举世瞩目的成就。对下列成就所涉及的化学知识的判断 错误的是

- A. 北斗三号卫星搭载了精密计时的铷原子钟, 铷 (Rb) 是金属元素
- B. 奋斗者号潜水器载人舱外壳使用了钛合金, 钛合金属于无机非金属材料
- C. 长征五号 B 遥二火箭把天和核心舱送入太空, 火箭动力源于氧化还原反应
- D. 天问一号探测器着陆火星过程中使用了芳纶制作的降落伞, 芳纶是高分子材料

2.

下列各组物质的晶体类型相同的是

- A. SiO_2 和 SO_3 B. I_2 和 NaCl C. Cu 和 Ag D. SiC 和 MgO

3.

核聚变发电有望成为解决人类能源问题的重要手段之一、氘 (^2H) 是核聚变反应的主要原料, 下列有关叙述正确的是

- A. ^2H 的中子数为 2 B. ^2H 的核电荷数为 1
- C. ^2H 是自然界中最轻的原子 D. ^2H 是氢元素的一种同素异形体

4.

关于反应 $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_3 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{SO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ 所涉及物质, 下列说法 错误 的是

- A. H_2SO_4 在该反应中为氧化剂 B. Na_2SO_3 容易被空气中的 O_2 氧化变质
- C. Na_2SO_4 是含有共价键的离子化合物 D. SO_2 是导致酸雨的主要有害污染物

5.

下列化学用语表达正确的是

- A. F^- 的离子结构示意图:



- B. 基态碳原子的轨道表示式:

