

2022河北高二下学期人教版高中化学期末考试

1.

我国在航天、军事、天文等领域的发展备受世界瞩目,它们与化学有着密切联系。下列说法正确的是 ()

- A. “中国天眼”的“眼眶”是钢铁结成的圈梁,属于新型无机非金属材料
- B. “歼-20”飞机上大量使用的碳纤维是一种新型有机高分子材料
- C. “神舟十一号”宇宙飞船返回舱外表面使用的高温结构陶瓷是新型无机非金属材料
- D. “天官二号”空间实验室的太阳能电池板的主要材料是二氧化硅

2.

中国传统文化对人类文明贡献巨大,《本草纲目》中有如下记载:“(火药)乃焰消(KNO_3)、硫黄、杉木炭所合,以为烽燧铳机诸药者”,其中利用 KNO_3 的性质是 ()

- A. 自燃性
- B. 稳定性
- C. 还原性
- D. 氧化性

3.

下列物质的性质与用途具有对应关系的是 ()

- A. SO_2 具有还原性,可用于纸浆的漂白
- B. ClO_2 具有氧化性,可用于水的杀菌消毒
- C. SiO_2 能与强碱反应,可用于制光导纤维
- D. MnO_2 具有氧化性,可与 H_2O_2 反应制 O_2

4.

Fe^{2+} 、 SO_4^{2-} 、 Al^{3+} 和X四种离子以物质的量之比2:4:1:1大量共存于同一溶液中,则X可能是 ()

- A. Na^+
- B. Ca^{2+}
- C. CO_3^{2-}
- D. Cl^-

5.

设 N_A 为阿伏加德罗常数的数值。下列叙述中正确的是 ()

- A. 1mol Cl_2 与足量的铁反应转移的电子数为 $2N_A$
- B. 1.2g 熔融的 NaHSO_4 中含有阳离子的数目为 $0.02N_A$
- C. 向沸水中滴加含 0.1mol FeCl_3 的饱和溶液,制得的胶体中含 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶粒的数目为 $0.1N_A$