

## 2022江苏高三上学期苏教版高中化学开学考试

1.

中国在探索太空，开发深海，建设世界第一流的高铁、桥梁、码头，5G技术联通世界等方面取得了举世瞩目的成就，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. 为打造生态文明建设，我国近年来大力发展核电、光电、风电、水电，电能属于一次能源
- C. 我国提出网络强国战略，光缆线路总长超过三千万公里，光缆的主要成分是二氧化硅
- D. “神舟十一号”宇宙飞船返回舱外表面使用的高温结构陶瓷的主要成分是硅酸盐

2.

化学与生活密切相关，下列说法错误的是（ ）

- A. 推广使用新能源汽车可以减少尾气的排放
- B. 消毒液长时间敞开放置会增强其消毒效果
- C. 红葡萄酒中充入的少量 $\text{SO}_2$ 具有抗氧化的作用
- D. 作为医用呼吸机原材料之一的ABS树脂属于有机高分子材料

3.

常温，下列各组离子一定能在指定溶液中大量共存的是（ ）

- A.  $\frac{c(\text{OH}^-)}{c(\text{H}^+)}=10^{-12}$ 的溶液中： $\text{NH}_4^+$ 、 $\text{Cu}^{2+}$ 、 $\text{NO}_3^-$ 、 $\text{SO}_4^{2-}$
- B. 滴加KSCN溶液显红色的溶液中： $\text{NH}_4^+$ 、 $\text{K}^+$ 、 $\text{Cl}^-$ 、 $\text{I}^-$
- C.  $0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的 $\text{NaHCO}_3$ 溶液中： $\text{Fe}^{3+}$ 、 $\text{K}^+$ 、 $\text{Cl}^-$ 、 $\text{SO}_4^{2-}$
- D. 水电离产生的 $c(\text{OH}^-)=10^{-12}\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的溶液中： $\text{Na}^+$ 、 $\text{Al}^{3+}$ 、 $\text{Cl}^-$ 、 $\text{NO}_3^-$

4.

氯气是一种重要的工业原料，液氯储存区贴有的说明卡如下：

包装	钢瓶
----	----