

2022安徽高一上学期人教版(2022)高中化学期中考试

1.

下列我国科技成果所涉及物质的应用中，发生的不是化学变化的是

			
A. 甲醇低温所制氢气用于新能源汽车	B. 氘、氚用作“人造太阳”核聚变燃料	C. 偏二甲肼用作发射“天宫二号”的火箭燃料	D. 开采可燃冰，将其作为能源使用

A. A

B. B

C. C

D. D

2.

下列判断合理的是

- ①硫酸、纯碱、醋酸钠和生石灰分别属于酸、碱、盐和氧化物
- ②根据电解质在熔融状态下能否完全电离将电解质分为强电解质和弱电解质
- ③蔗糖、硫酸钡和水分别属于非电解质、强电解质和弱电解质
- ④根据反应中是否有电子的转移将化学反应分为氧化还原反应和非氧化还原反应
- ⑤根据分散系是否具有丁达尔现象将分散系分为溶液、胶体和浊液
- ⑥根据元素原子最外层电子数的多少将元素分为金属和非金属。

A. 只有②⑥ B. 只有②⑤ C. 只有①②⑤⑥ D. 只有③④

3.

化学已经渗透到人类生活的方方面面下列说法正确的是

- A. “青蒿一握，以水二升渍，绞取汁”，该过程属于化学变化
- B. 去皮苹果放在空气中久置变黄与纸张久置变黄原理相似
- C. 高纯硅广泛用于制作光导纤维，光导纤维遇强碱会“断路”
- D. 酸雨以及光化学烟雾的形成通常都与氮的含氧化合物有关

4.

下列溶液中的氯离子浓度为 0.3mol/L 的是

- A. $150\text{mL } 0.2\text{mol/L NaCl}$ 溶液
- B. $100\text{mL } 3\text{mol/L NH}_4\text{Cl}$ 溶液
- C. $300\text{mL } 0.1\text{mol/L KCl}$ 溶液
- D. $150\text{mL } 0.1\text{mol/L FeCl}_3$ 溶液