

上海市闵行区七宝中学2022届高三化学等级考练习

1. 选择题

下列化学应用中不涉及氧化还原反应的是

- A. 硝酸盐制炸药
- B. 溶有二氧化氮的浓硝酸作火箭的助燃剂
- C. 纯碱溶液用于洗涤物品表面油污
- D. 84消毒液用作疫区的环境消毒

2. 选择题

下列说法不正确的是 ()

- A. 葡萄糖作为人类重要的能量来源，是由于它能发生水解
- B. 甲醛的水溶液具有防腐性能，是由于它可使蛋白质变性
- C. 纤维素能通过酯化反应得到醋酸纤维素，是由于纤维素分子中含有羟基
- D. 植物油氢化得到的硬化油不易变质，是由于氢化过程使不饱和键数目减少

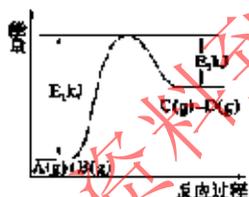
3. 选择题

陶瓷堪称是中国的国粹，对BN陶瓷叙述正确的是

- A. BN化合物中各原子均满足八电子结构
- B. B^{3+} 和 N^{3-} 具有相同的核外电子排布
- C. 若BN是空间网状结构，则其硬度与金刚石相似
- D. B^{3+} 的离子半径大于H-的半径

4. 选择题

反应 $A(g)+B(g) \rightleftharpoons C(g)+D(g)$ 过程中的能量变化如图所示，下列说法错误的是



- A. 该正反应是吸热反应
- B. 反应物的总键能大于生成物的总键能
- C. 加入催化剂后，化学反应加快， ΔE 减小
- D. 反应达到平衡时，升高温度，A的转化率增大

5. 选择题

以下关于纸上层析的叙述，正确的是 ()

- A. 纸上层析法使用的展开剂一般是蒸馏水
- B. 有颜色的分子或离子的分离才可以用纸上层析法
- C. 纸上层析法适用于分离和检验化学性质十分相近的分子或离子
- D. 纸上层析法适用于分离和检验化学性质差异明显的分子或离子

6. 选择题

下列解释事实的方程式不正确的是

- A. 用硫化钠除去废水中的汞离子： $Hg^{2+} + S^{2-} = HgS \downarrow$