

2022贵州人教版(2019)高中化学月考试卷

1. _____

化学与人类生活社会可持续发展密切相关，下列措施有利于节能减排、保护环境的是（ ）

- ①加快化石燃料的开采与使用 ②研发易降解的生物农药 ③应用高效洁净的能源转换技术
④田间焚烧秸秆 ⑤推广使用节能环保材料

A. ①③⑤ B. ②③⑤ C. ①②④ D. ②④⑤

2. _____

下列反应是吸热反应，但不属于氧化还原反应的是（ ）

- A. 铝片与稀H₂SO₄反应 B. Ba(OH)₂·8H₂O与NH₄Cl反应
C. 灼热的炭与CO₂反应 D. 甲烷在O₂中的燃烧反应

3. _____

科学家发现，不管化学反应是一步完成或分几步完成，该反应的热效应是相同的。已知在25°C、105 Pa时，C(石墨) + O₂(g) = CO₂(g) ΔH = -393.5 kJ·mol⁻¹

2CO(g) + O₂(g) = 2CO₂(g) ΔH = -283.0 kJ·mol⁻¹ 下列说法或方程式正确的是（ ）

- A. 在相同条件下：2C(石墨) + O₂(g) = 2CO(g) ΔH = -110.5 kJ·mol⁻¹
B. 1 mol石墨不完全燃烧，生成CO₂和CO混合气体时，放热504.0 kJ
C. 在相同条件下：C(石墨) + CO₂(g) = 2CO(g) ΔH = -172.5 kJ·mol⁻¹
D. 已知金刚石燃烧热大于石墨的燃烧热，则石墨转变为金刚石需要吸热

4. _____

“低碳经济”是以低能耗、低污染、低排放为基础的可持续发展经济模式。下列说法与“低碳经济”不符合的是（ ）

- A. 大力研发新型有机溶剂替代水作为萃取剂
B. 加强对煤、石油、天然气等综合利用的研究，提高燃料的利用率
C. 利用CO₂合成聚碳酸酯类可降解塑料，实现“碳”的循环利用
D. 甲烷和乙醇的燃烧热分别是891.0 kJ·mol⁻¹、1366.8 kJ·mol⁻¹，利用甲烷更“低碳”

5. _____

已知2g氢气完全燃烧生成水蒸气时放出能量242 kJ,且氧气中1 mol O=O键完全断裂时需要吸收能