

2022—2023 学年第二学期第四次阶段测试卷

高一化学答案

1. B

2. C

3. B

解析：A项，由①描述推知，“脂水”指石油，错误；B项，①中的“烟”指脂水即石油中含碳个数较多的烃不完全燃烧产生的炭黑，正确；C项，②中制得胆矾晶体的方法应该是蒸发浓缩、冷却结晶，蒸发结晶会使胆矾失去结晶水，错误；D项，铁与硫酸铜溶液发生的是置换反应，错误。

4. D

解析：D项，煤是多种有机物和无机物的混合物，不是化合物，错误。

5. D

6. A

解析：B项，宣纸是用毛竹嫩竹的竹纤维制成的，是天然纤维，不是合成高分子材料，错误；C项，淀粉是多糖，本身没有甜味。多次咀嚼馒头，是淀粉在唾液淀粉酶的作用下可水解生成麦芽糖，具有甜味，错误；D项，纤维素在人体内不能水解，不能作人类的营养物质，错误。

7. C

8. A

解析：A项，“低碳经济”是以低能耗、低污染、低排放为基础的经济模式，“低碳”就是指控制二氧化碳的排放量，错误。

9. D

解析：A项，大多数化合反应是放热反应，但有些化合反应是吸热反应，如高温下C还原 CO_2 ，大多数分解反应是吸热反应，但有些分解反应是放热反应，如 $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\quad} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ 是放热反应，错误；B项，燃烧热是指1mol纯物质完全燃烧生成稳定氧化物所放出的热量，错误；C项，石墨转化为金刚石的反应为吸热反应，则金刚石的能量高于石墨，稳定性弱于石墨，错误；D项，可逆反应中，正反应为吸热反应，相同条件下逆反应为放热反应，过程相反，反应热的符号相反，正确。

10. D

11. B

解析：A项，该反应为可逆反应， N_2 和 H_2 反应不能全部转化为 NH_3 ，所以在一定条件下向密闭容器中充入0.5mol $\text{N}_2(\text{g})$ 和1.5mol $\text{H}_2(\text{g})$ 充分反应消耗的氮气物质的量小于0.5mol，因此放出的热量小于46.1kJ，错误；C项，该反应为放热反应， ΔH 表示为 $\Delta H = -177.6 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ ；D项，热化学方程式中的化学计量数只表示物质的量，不表示分子数，错误。

12. A

13. B

解析：A项．根据题图可知， $\text{H}_2\text{S}(\text{g}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) = \text{S}(\text{s}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = -265.8 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ ，而本选项中热

化学方程式中为 $\text{H}_2\text{S}(\text{s})$ ，因此 $\text{H}_2\text{S}(\text{s}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) = \text{S}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H \neq -265.8 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ ，错误；C

项．1mol $\text{H}_2\text{S}(\text{g})$ 在足量 O_2 中燃烧，全部转化为 $\text{SO}_2(\text{g})$ 和 $\text{H}_2\text{O}(\text{l})$ ，放出的热量为562.7kJ，错误；

高D项．由盖斯定律可知 $2\text{H}_2\text{S}(\text{s}) + \text{SO}_2(\text{g}) = 3\text{S}(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = 2\Delta H_1 - \Delta H_2$ ，错误。

14. C

解析：A项．聚乙烯属于人工合成高分子材料，正确；B项．鸡蛋清能和浓硝酸发生颜色反应显黄色，且加热能使蛋白质变性，正确；C项．乙醇含有羟基，可与钠发生置换反应生成氢气，但乙醇为非电解质，不显酸性，错误；D项．体积分数75%的酒精是医用酒精，常用于消毒，正确。

15. (共14分，除特殊标注外每空2分)

(1) ① $-91 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ ② CH_3OH ③是

(2) 20

(3) 产生砖红色沉淀

(4) $\text{N}_2\text{H}_4(\text{l}) + 2\text{H}_2\text{O}_2(\text{l}) = \text{N}_2(\text{g}) + 4\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = -640 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

(5) ① $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$ 、 $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$ ②a

16. (共15分，除特殊标注外每空2分)

(1) $\text{HCl}(\text{aq}) + \text{NaOH}(\text{aq}) = \text{NaCl}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = -57.3 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 或

$\text{H}^+(\text{aq}) + \text{OH}^-(\text{aq}) = \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = -57.3 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

(2) 偏小 铜丝是金属，导热性好，一部分热量损失

(3) 3.4 56.8

(4) 偏大 固体NaOH溶于水放热

(5) 不相等 相等 因为中和热是指酸跟碱发生中和反应生成1mol H_2O 所放出的热量，与酸碱的用量无关

17. (共15分，除特殊标注外每空2分)

I.

(1) $\text{Cl}_2 + 2\text{Br} = 2\text{Cl}^- + \text{Br}_2$ 160

(2) ④

(3) SO_2

(4) 高

(5) 温度过高, 大量水蒸气随溴排出, 溴蒸气中水蒸气含量增加, 温度过低, 溴不能完全蒸出, 产率较低

II.

(1) 分解反应、化合反应、复分解反应

(2) C

18. (共 14 分, 每空 2 分)

(1) $2\text{Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{Fe}$ 焊接铁轨 (答案合理即可给分)

(2) Al、 Al_2O_3 (各 1 分)

(3) $2\text{Al}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 4\text{Al} + 3\text{O}_2 \uparrow$

(4) 取少量 E 溶液于试管中, 滴加 KSCN 溶液, 溶液变红, 则证明有 Fe^{3+} 存在

(5) $2\text{Fe}^{2+} + \text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}^+ = 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$ 作为氧化剂其对应产物是水, 对环境无污染

关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服务平台。总部坐落于北京, 旗下拥有网站 (网址: www.zizzs.com) 和微信公众平台等媒体矩阵, 用户群体涵盖全国 90% 以上的重点中学师生及家长, 在全国新高考、自主选拔领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南, 请关注**自主选拔在线**官方微信号: **zizzsw**。



微信搜一搜

自主选拔在线

