

泉州七中 2020--2021 学年度上学期高二年级期中考试化学试卷答案

考试时间：90 分钟 满分：100 分 命卷人：黄明苍

总说明：

1. 本答案及评分说明供阅卷评分时使用，考生若写出其他正确答案，可参照本说明给分。

2. 化学方程式（包括离子方程式、电极反应式等）中的化学式、离子符号写错，不得分；化学式、离子符号书写正确，但未配平、“↑”“↓”未标、必须书写的反应条件未写（或写错）等化学用语书写规范错误的，每个化学方程式累计扣 1 分。

3. 化学专用名词书写错误均不得分。

一、选择题答题表（本题共 18 小题，1—10 题每题 2 分，11—18 每题 3 分，共 44 分）

1~5 ACCAC 6~10 DDBCB 11~15 ABDCD 16~18 DBB

二、填空题（本题共 4 小题，共 56 分）

19. (10 分)

(1) ①K₁ (1 分)

K₂ (1 分)

外加电源阴极保护法 (2 分)

②变大 (2 分)

(2) ①正 (1 分)

$\text{Ni}(\text{OH})_2 - 2e^- + 2\text{OH}^- = \text{NiO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

②还原 (1 分)

20. (9 分)

I. (1) $\text{Zn}(\text{OH})_4^{2-} + 2e^- = \text{Zn} + 4\text{OH}^-$ (2 分)

(2) 22.4 (2 分)

II. (3) ①环形玻璃搅拌棒 (2 分)

水银球不能与烧杯底部（或内壁）接触 (2 分)

②0.55 (1 分)

21. (10 分)

(1) 5.0 (1 分)

14.0 (1分)

(2) 其他条件相同的情况下, H^+ 的浓度越大, 反应速率越快 (2分)

(3) 2 (2分)

8×10^4 (2分)

(4) 5.12×10^{-3} (2分)

22. (13分)

(1) ①26.7% (2分)

②AC (2分)

③不变 (2分)

(2) ①16.7 (2分)

② L_1 (1分)

该反应为吸热反应, 温度升高 $S(g)$ 的体积分数增大 (2分)

③ $>$ (2分)

23. (14分)

(1) ①-90.64 (2分)

②大于 (2分)

0.44 (2分)

(2) ①反应I的 $\Delta H > 0$, 反应II的 $\Delta H < 0$, 温度升高使 CO_2 转化为 CO 的平衡转化率上升, 使 CO_2 转化为 CH_3OCH_3 的平衡转化率下降, 且上升幅度超过下降幅度 (2分)

②增大压强或使用对反应II催化活性更高的催化剂 (2分)

(3) 吸收 (2分)

$\cdot CO_2 + \cdot H + 7/2 H_2(g) \rightleftharpoons \cdot HOCO + 7/2 H_2(g)$ [或 $\cdot CO_2 + \cdot H \rightleftharpoons \cdot HOCO$] (2分)