

# 贵州省 2024 年高考综合改革适应性测试

## 化学

注意事项:

1. 答卷前, 考生务必将自己的姓名、准考证号填写在答题卡上。
2. 回答选择题时, 选出每小题答案后, 用 2B 铅笔把答题卡上对应题目的答案标号涂黑。如需改动, 用橡皮擦干净后, 再选涂其他答案标号。回答非选择题时, 将答案写在答题卡上。写在本试卷上无效。
3. 考试结束后, 将本试卷和答题卡一并交回。

可能用到的相对原子质量: H 1 C 12 O 16 S 32 Ca 40 Zn 65

一、选择题: 本题共 14 小题, 每小题 3 分, 共 42 分。在每小题给出的四个选项中, 只有一项符合题目要求。

【1 题答案】

【答案】B

【2 题答案】

【答案】C

【3 题答案】

【答案】A

【4 题答案】

【答案】B

【5 题答案】

【答案】C

【6 题答案】

【答案】D

【7 题答案】

【答案】A

【8 题答案】

【答案】B

【9 题答案】

【答案】D

【10 题答案】

【答案】A

【11 题答案】

【答案】B

【12 题答案】

【答案】C

【13 题答案】

【答案】D

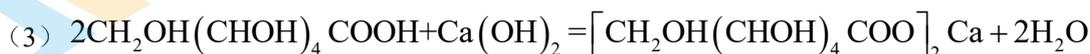
【14 题答案】

【答案】D

二、非选择题：本题共 4 小题，共 58 分。

【15 题答案】

【答案】(1) 研钵 (2) 将一小片 pH 试纸置于洁净干燥的表面皿或玻璃片上，用玻璃棒蘸取少许待测液滴在 pH 试纸上，待显色后与标准比色卡比较，读出 pH



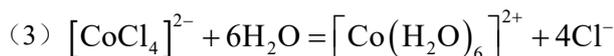
(4) ①. 更好的控制反应的进行 ②. 重结晶

(5) ①. 甲 ②. 过滤速度更快、液体和固体分离比较安全、滤出的固体容易干燥

(6) ①. 葡萄糖酸锌 ②. 60.00%

【16 题答案】

【答案】(1) +1 (2) 60mL/g



(4)  $1.6 \times 10^{-7}$

(5) 取最后一次洗涤液加入氯化钙/氯化钡溶液，无白色沉淀产生，则已洗净

(6) 利用空气中的氧气将+2 价 Co 氧化为+3 价



【17 题答案】

【答案】(1) ①. -241.8 ②.  $\frac{K_{p2}}{K_{p1}}$  ③. 氧化脱氢反应和直接脱氢反应的  $\Delta S$  均大于 0，但氧化脱

氢反应  $\Delta H < 0$ ，反应自发进行，直接脱氢反应  $\Delta H > 0$ ，反应高温下才能自发进行 ④. 及时分离出产物

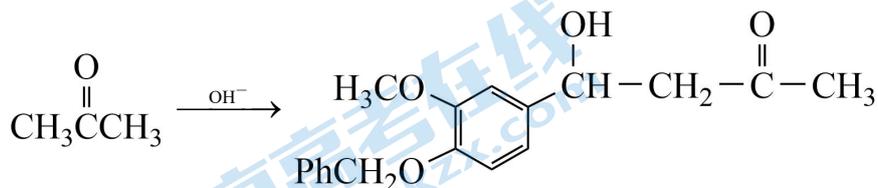
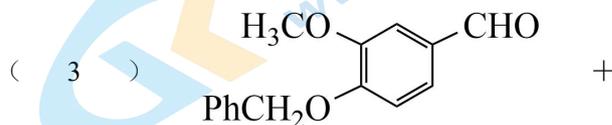
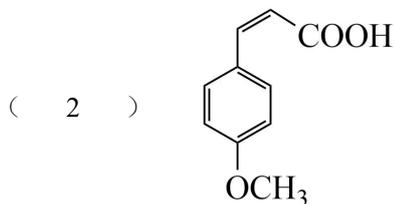
⑤. 适当降低温度

(2) ①. 不能 ②. b ③. 反应为吸热反应, 温度上升, 平衡正向移动,  $K_{p1}$  上升 ④. 33.3

(3) 选择合适的催化剂

【18 题答案】

【答案】(1) 醚键、醛基



(4)  $\pi$

(5) 保护酚羟基 (6) 水解反应

