

南充市高2026届高考适应性考试（一诊）

化学参考答案及评分标准

一、单项选择题：本题共15小题，每小题3分，共45分，在每小题给出的四个选项中，只有一项是最符合题目要求的。

题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	B	C	D	A	A	C	D	D
题号	9	10	11	12	13	14	15	
答案	B	B	A	C	B	B	C	

二、非选择题：本题共 4 小题，共 55 分。

16. （共13分）

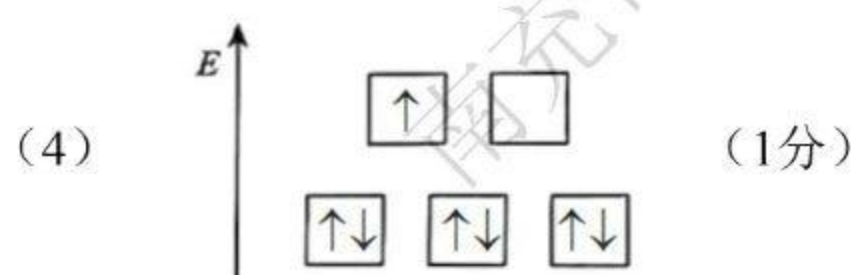
(1) +85.5（1分） 能（1分）

(2) ①a（2分） 温度升高，反应速率加快，相同时间内，甲醇转化率增大（2分）

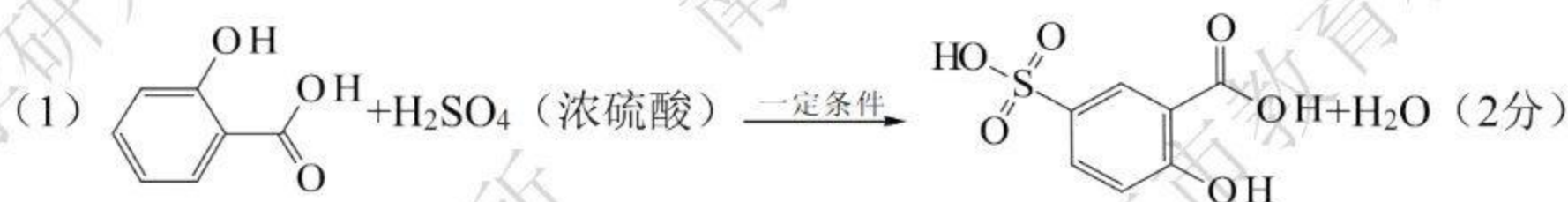
②减小反应体系分压，提高甲醇转化率（2分）

③0.08（2分）

(3) O₂在催化剂表面可氧化移除反应过程形成的积炭，保持催化剂表面清洁和活性位点畅通（2分）



17. （共14分）



(2) 容量瓶（2分）

(3) 抑制Fe³⁺水解（2分）

(4) 溶液的紫红色先加深后逐渐变浅，6号烧杯溶液颜色最深（2分） 1（2分）

(5) 1/7（2分） $\frac{1-\alpha}{2.5 \times 10^{-4} \alpha^2}$ （2分）

18. (共14分)

(1) 1 (1分)

(2) 稀释导致废液pH由1.5升高至2.0以上 (2分)

(3) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{Fe}^{3+}} 2\text{H}_2\text{O} \uparrow + \text{O}_2$ (2分)

(4) 3.86 (2分) 形成缓冲溶液, 避免pH快速上升 (或乳酸根与 Fe^{3+} 配位, 减缓其转化为沉淀的速率) (2分)

(5) 将V(IV)氧化为V(V) (2分) 过滤 (1分)

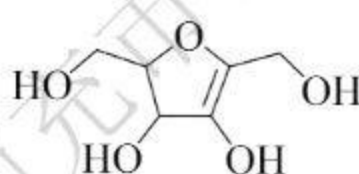
(6) $2\text{NH}_4\text{VO}_3 \xrightarrow{\text{煅烧}} \text{V}_2\text{O}_5 + 2\text{NH}_3 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ (2分)

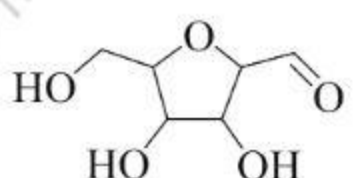
19. (共14分)

(1) 酮羰基、羧基 (各1分, 共2分)

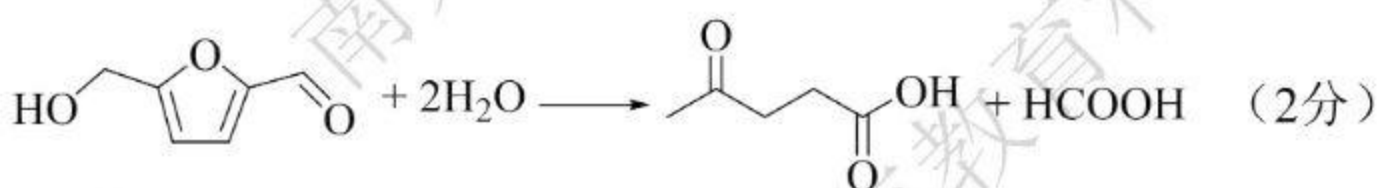
(2) 加成反应 (2分)

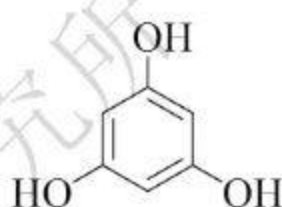
(3) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ (1分)

(4)  (2分)

(5)  (2分)

(6) 5-羟甲基-2-呋喃甲醛 (1分)

(7)  (2分)

(8)  (2分)

说明: 1. 本答案供阅卷评分使用, 试题的参考解答是用来说明评分标准的, 考生如按其他方法或步骤解答, 正确的同样给分; 有错的, 根据错误的性质, 参照评分标准中相应的规定评分。

2. 化学专用名词中出现错别字、元素符号有错误, 都要参照评分标准扣分。

3. 化学方程式、离子方程式未配平的, 都不给分。