

南充市高2026届高考适应性考试（二诊）

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	D	A	C	C	C	A	A
题号	9	10	11	12	13	14	15	
答案	D	C	B	C	B	D	D	

二、非选择题：本题共4小题，共55分。

16. (共13分)

(1) -90.7 (2分)

(2) 反应ii为吸热反应，反应iii为放热反应，升高温度更有利于两个反应的平衡态向生成CO的方向移动 (2分)

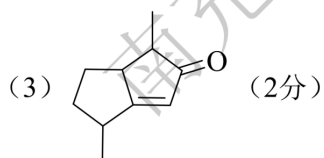
(3) $\text{HCOO}^* + \text{H}^* + 2\text{H}_2(\text{g}) = \text{H}_2\text{COO}^* + 2\text{H}_2(\text{g})$ (或 $\text{HCOO}^* + \text{H}^* = \text{H}_2\text{COO}^*$) (2分) 路径一决速步活化能更高，低温下更难进行，因此低温几乎不产生CO中间体 (2分)

(4) ① A (1分) ② 减小 (2分) ③ $\frac{1}{9p^2}$ (2分)

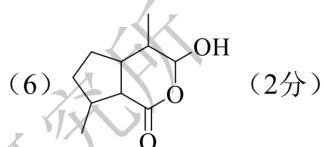
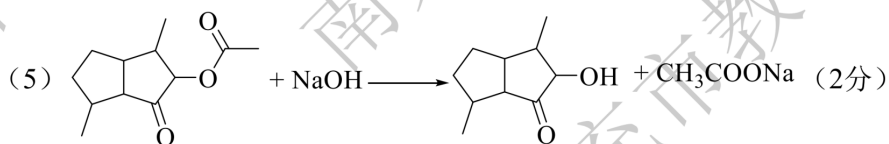
17. (共14分)

(1) 酯基、碳碳双键 (2分) 3-溴-1-丁炔 (或3-溴丁-1-炔) (2分)

(2) b处C-H受两个吸电子基团影响，而a处只受一个吸电子基团影响，b处C-H键极性更强，更活泼 (1分)



(4) NaBH_4 (1分)



(7) 6 (2分)

18. (共14分)

(1) H_6TeO_6 (1分)

(2) Cu^{2+} 、 H^+ (2分)

(3) 氧化剂, 氧化Se、Te (1分) Au、Ag (2分)

(4) $\text{H}_2\text{SeO}_3 + 2\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{Se} \downarrow + 2\text{H}_2\text{SO}_4$ (2分)

SO_2 逸出污染环境或碲提前沉淀析出 (2分)

(5) H_2SeO_3 的氧化性强于 H_2TeO_3 (1分)

(6) 促进反应向正向进行, 提高碲的产率 (或使生成的碲蒸气更容易分离或降低碲转化为蒸气的温度, 降低能耗) (2分)

(7) a端 (1分)

19. (共14分)

(1) acd (2分)

(2) 保证钙磷比与产物中钙磷比一致, 提高产物纯度, 防止副产物产生 (1分)

(3) $3\text{Ca}^{2+} + 2\text{HPO}_4^{2-} + 2\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 \downarrow + 2\text{NH}_4^+ + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分) $\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3\text{OH}$ (1分)

(4) 得到的沉淀颗粒细小, 易堵塞滤纸导致过滤极其缓慢, 且洗涤效率低下 (2分)

(5) 厚壁 (1分)

(6) NO_3^- 或 NH_4^+ (1分)

(7) 滤饼XRD图中衍射峰宽而弱, 说明滤饼是非晶体或结晶度很低, 因此滤饼须煅烧, 煅烧温度过高 (1200°C) 又会有 α -TCP产生, 因此选择 800°C 下煅烧 (2分) 坍塌 (1分)

(8) 根据公式计算出平均晶粒尺寸 $D \approx 44.4 \text{ nm}$, 正好处于纳米尺度 (1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。