

乐山市普通高中 2026 届高二下学期教学质量检测

化学参考答案

一、选择题（每小题 3 分，共 45 分）

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

二、非选择题

16. (13 分)

(1) $5s^25p^3$ (1 分) ad (2 分)

(2) $Sb_2O_3 + 2OH^- \rightleftharpoons 2SbO_2^- + H_2O$ (2 分)

(3) ①1:5 (2 分)

②V 形 (1 分) $HSbF_6$ 电离的 H^+ 提供空轨道与体系中 HF 的 F 原子以配位键形成 $[H_2F]^+$ (2 分, 答到 H^+ 与 HF 形成氢键得 1 分)

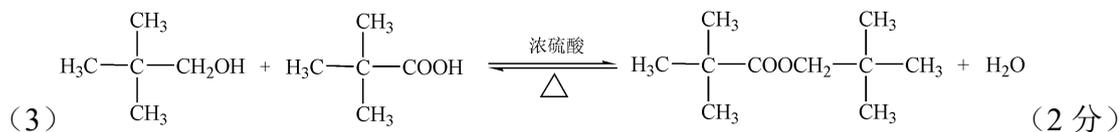
d (1 分)

(4) $[Sb_4S_7]_n^{2n-}$ (2 分)

17. (11 分)

(1) 2,2-二甲基丙醇 (2 分) 羧基 (1 分)

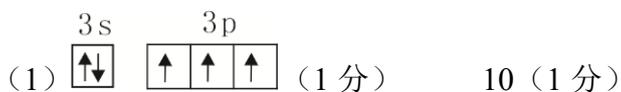
(2) a、b (2 分)



(4) 2 (2 分)

(5) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CHO}$ (2 分)

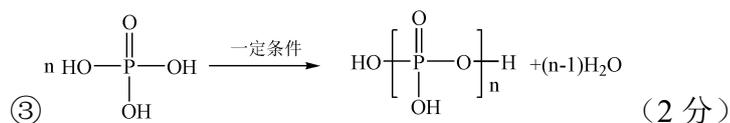
18. (15分)



(2) 三角锥形 (1分) 极性 (1分)

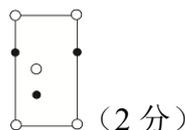
(3) ① KH_2PO_4 (1分) 大于 (1分)

② 温度过高, 破坏了 H_3PO_4 分子间氢键, 使黏度降低 (1分)



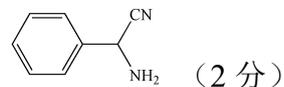
(4) 第4周期第II B族 (1分) 四面体 (1分)

$$\frac{2 \times 81}{\frac{\sqrt{3}}{2} a^2 b N_A \times 10^{-21}} / \frac{3.24 \times 10^{23}}{\sqrt{3} a^2 b N_A}$$
 (2分)



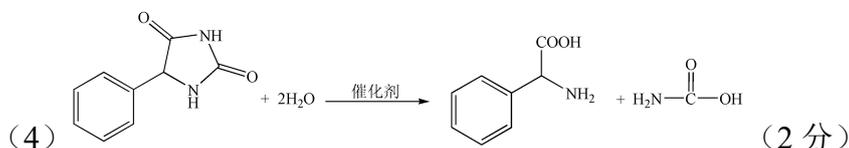
19. (16分)

(1) 苯甲醛 (1分) 加成反应 (1分)



(2) 苯甲醇水溶性较小; 羟基有亲水性, 但苯环疏水性的影响使苯甲醇溶解性不高 (2分, 其中结论1分, 原因1分)

(3) 7 (2分) a、c (2分)



(5) 19 (2分)

