

宁波“十校”2026届高三3月联考

化学参考答案

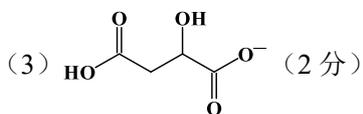
一、选择题（每题3分，共48分）

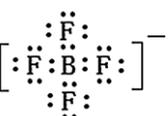
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
D	D	C	C	A	B	D	B	C	D
11	12	13	14	15	16				
A	D	C	B	D	D				

二、非选择题（共52分）

17. (1) Cl^- (1分) 负电 (2分)

(2) 12 (1分)



(4) ① sp^3 (1分) ;  (2分)

②不能 (1分) $[(\text{C}_2\text{H}_5)_4\text{N}][\text{BF}_4]$ 拥有半径较大的阴阳离子，常温下为液体；而 NH_4F 常温下为固体 (2分，写出离子半径较大1分，物质状态比较1分，只写 $[(\text{C}_2\text{H}_5)_4\text{N}][\text{BF}_4]$ 状态，未写 NH_4F 状态不得分)

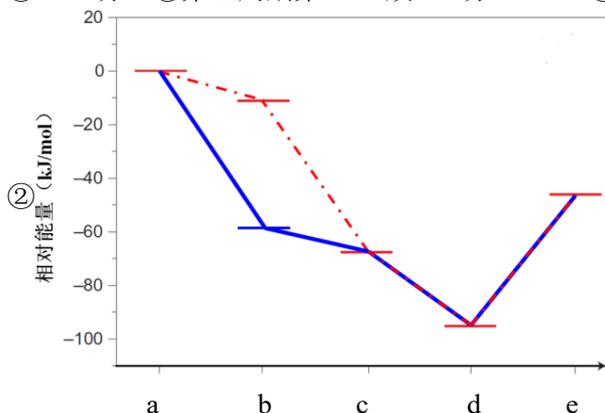
③ $4\text{HF} + \text{H}_3\text{BO}_3 = \text{HBF}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$ (2分)

④ $[(\text{C}_2\text{H}_5)_4\text{N}]^+ + [\text{BF}_4]^- + 5\text{OH}^- \rightarrow (\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{N} + \text{C}_2\text{H}_4 \uparrow + [\text{B}(\text{OH})_4]^- + 4\text{F}^- + \text{H}_2\text{O}$ (2分)
(写成 $\text{BO}_2^- + 3\text{H}_2\text{O}$ 也给分)

18. (1) -45 (2分)

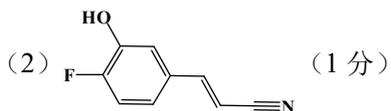
(2) 正确 (1分) 升温、加压、添加催化剂（能加快反应速率的操作皆可），用湿润的红色石蕊试纸检验，若变红则有氨气（其他检验方法合理即可），可证明原因是速率较小。
(2分，操作1分，检验1分)

(3) ①a (2分) ②第五周期第VIII族 (2分) (4) ① < (1分)

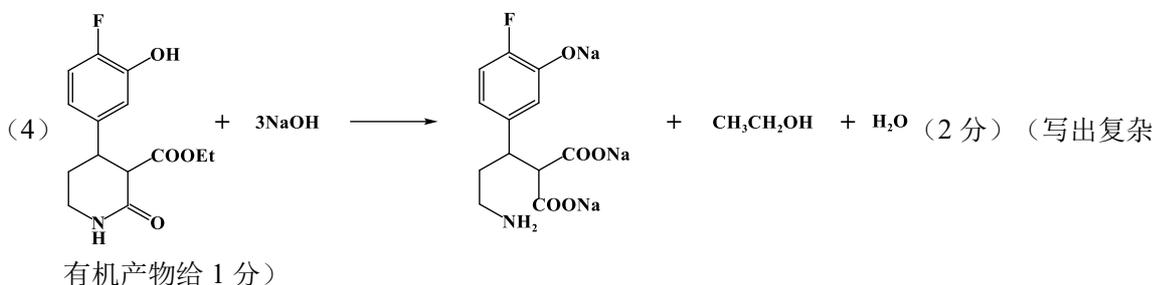


(2分, b的能量更低1分, cde的能量不变1分)

19. (1) 分液漏斗 (2分) 降低产物 (乙酰乙酸乙酯) 溶解度 (2分)
 (2) 增大接触面积, 加快反应速率 (2分, 写出增大速率就给分)
 (3) 酮羰基和酯基中氧的电负性大于碳, 导致其中碳原子的正电性增强, 继而使亚甲基中的碳氢键极性增强, 易于断裂。 (2分, 氧的电负性或吸电子效应 1分, 极性变化 1分)
 (4) AB (1个1分, 共2分)
 (5) B (2分)
20. (1) 醛基、羟基 (1分)



- (3) ACD (1个1分, 共3分)



- (5) 加入 FeCl_3 溶液, 若显紫色, 则为 G; 若无紫色则为 H (2分, 试剂 1分, 现象区分 1分)
 (6) 合成乙醇 1分, 合成对氨基苯甲酸 1分, 目标产物 1分 (答案合理就给分)

