

# 2023-2024 学年第一学期天域全国名校协作体联考

## 高三年级化学学科参考答案

一、选择题（每题 3 分，共 48 分）

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

二、填空题(共 52 分)

17. (10 分)



(2) ① BD (2 分);

② 丙酮中羰基对相邻的碳原子有吸电子作用, 使 C-H 键极性增强 (2 分)

(3) 4 (1 分);  $\sqrt{6}/4a$  或  $3/8c$  (2 分); 椅式和船式 (1 分)

18. (10 分)

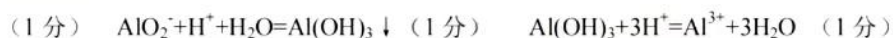
(1) 增大反应物的接触面积, 加快反应速率, 使反应更充分。 (1 分)

(2)  $B(OCH_3)_3 + 4NaH = 3CH_3ONa + NaBH_4$  (2 分)

(3)  $Na^+$  半径小于  $K^+$ ,  $Na^+$  与 H 的离子键作用强, H 更难失电子, 还原性更弱。 (2 分)

(4) ABD (2 分)

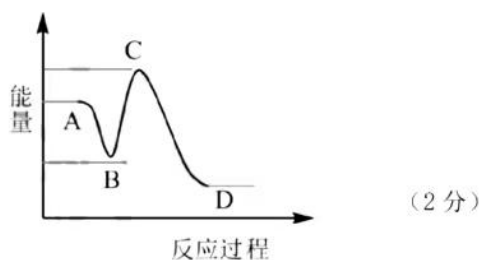
(5) 取少量溶液于试管中, 逐滴加入稀盐酸, 若先出现白色胶状沉淀, 后又逐渐溶解, 则证明有铝元素。



19. (10 分)

(1) -144.5 (2 分)

(2)



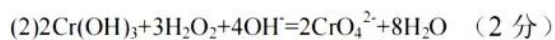
(3) ①  $500P_0$  (2 分)

② 恒压下除去  $CO_2$ , 相当于增大反应体系分压, 平衡向气体减少的逆方向移动 (2 分)

(4) B (2 分)

20. (10 分)

(1) 过滤 (1 分) 将  $K_2CrO_4$  转化为  $K_2Cr_2O_7$  (1 分)



(3) ACE (2分)

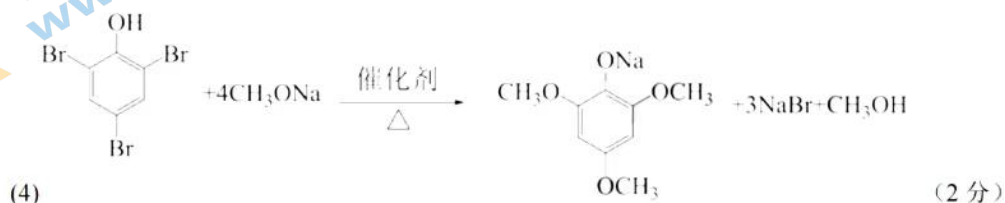
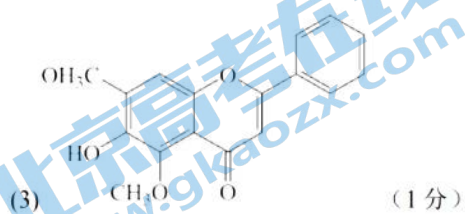
(4) bdafe (2分)

(5) 2-d (2分)

21. (12分)

(1) 羟基 (1分)

(2) **D** (2分)



(5)

