

浙江省 Z20 联盟（名校新高考研究联盟）2021 届高三第三次联考

化学参考答案

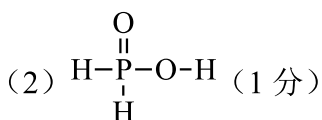
一、选择题（50 分）

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
C	A	B	C	D	D	B	A	B	D	B	C	B	A	C
16	17	18	19	20	21	22	23	24	25					
D	A	C	B	A	D	D	C	B	B					

二、非选择题（共 50 分）

26. [4 分]

(1) < (1 分)



(3) ①苯的相对分子质量更小，苯(液态)的分子间作用力更小 (1 分)

②苯的分子对称性好，苯晶体内分子堆积更紧密(或分子间的平均距离更小) (1 分)

27. [4 分]

$n(\text{C})=n(\text{CO}_2)/n(\text{X})=3$ $n(\text{H})=2n(\text{H}_2\text{O})/n(\text{X})=4$ $n(\text{羟基})=2n(\text{H}_2)/n(\text{X})=3$ (1 分)

不饱和度=2 X 为链状，说明分子中含有 2 个 -COOH 和 1 个醇 -OH (1 分)

分子式为 $\text{C}_3\text{H}_4\text{O}_5$ (1 分) 结构简式为 $\text{HOOC}-\overset{\text{OH}}{\underset{|}{\text{C}}}-\text{COOH}$ (1 分)

28. [10 分]

(1) Na、S、O (1 分) $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$ (1 分)

(2) $\text{SO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{Ba}^{2+} \rightleftharpoons \text{BaSO}_4\downarrow + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(3) ① $2\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 4\text{NaHSO}_3$ (2 分)

②取样，滴加足量盐酸，再加 BaCl_2 溶液，产生白色沉淀说明有 SO_4^{2-} (2 分)

(4) X ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$) 中 S 为 +3 价，与 B ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$) 中 +2 价 S 类似，处于中间价，在酸性条件下也能发生歧化反应生成 S 和 SO_2 。(2 分)

29. [10 分]

(1) AD (2 分，选对 1 个给 1 分)

(2) ① AC (2 分，选对 1 个给 1 分)

② 1/60 (或 0.0167) (2 分)

③升温，反应 I 的平衡逆向移动，而反应 II 的平衡正向移动且幅度更大 (2 分)

④ > (1 分)；

T_1 时以反应 II 为主，其反应前后气体分子数相等，改变压强对其平衡没有影响 (1 分)

30. [10分]

(1) D (1分)

(2) pH 过高, KClO_3 的氧化性不足, 反应慢, 不利于生成 $\text{KH}(\text{IO}_3)_2$;
pH 过低, ClO_3^- 与 Cl^- 反应产生大量 Cl_2 (2分)。

反应液褪色 (1分)

(3) AB (2分, 选对1个给1分)

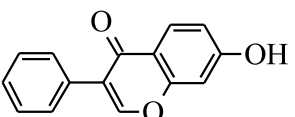
(4) e f i c (2分)

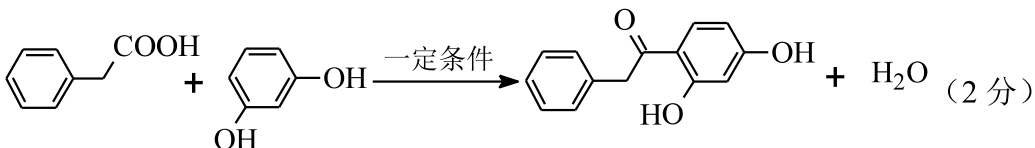
(5) 滴定摇动锥形瓶时, 过量 I^- 被空气氧化成 I_2 (或含有 KClO_3 杂质) (1分)

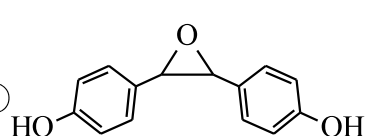
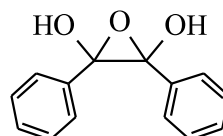
(6) (紫外)分光光度计 (1分)

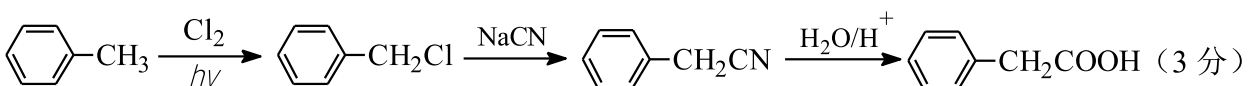
31. [12分]

(1) AC (2分, 选对1个给1分)

(2) $\text{CH}(\text{OC}_2\text{H}_5)_3$ (1分)  (1分)

(3)  (2分)

(4) ① ;  (2分) ②12 (1分)

(5)  (3分)