

# 厦门市 2020~2021 学年度高三年级第三次质量检测

## 化学参考答案及评分标准

说明：化学方程式或离子方程式中，化学式写错的不给分；化学式对而未配平或重要条件错误扣 1 分，气体或沉淀符号未标扣 1 分，以上扣分不累计。

### 一、选择题（每小题 4 分，共 40 分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	B	A	B	D	C	B	C	B	C	C

### 二、填空题（本题包括 5 个小题，共 60 分）

11. (13 分)

(1) 1:1 (2 分)

(2)  $2 \times 10^5$  (2 分)

(3)  $3\text{Pb} + 8\text{HNO}_3 = 3\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO} \uparrow + 4\text{H}_2\text{O}$

$\text{PbCO}_3 + 2\text{HNO}_3 = \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$  (各 2 分，共 4 分)

(4) ① 小于 (1 分)

② 温度升高，尿素水解速率加快， $\text{CO}_3^{2-}$ 水解程度加大，溶液碱性增强， $2\text{PbCO}_3 \cdot \text{Pb}(\text{OH})_2$ 产率增加 (2 分)

(5) 85.3% (2 分)

12. (14 分)

(1) 减小碘单质的损失 (2 分)

(2) 碱式 (1 分)

(3) 溶液蓝色褪去 (2 分)

(4) 小于 (1 分)

(5)  $5(5V_1 - V_2) \times 10^{-5}$  (2 分)

$$\frac{5V_1 - V_2}{V_2[0.01 - 5(5V_1 - V_2) \times 10^{-5}]}$$
 (2 分)

(6) AD (2 分)

(7) 不可行，根据数据只能获得水层中  $\text{I}_3^-$  和  $\text{I}_2$  的总浓度，无法算出各自浓度，故无法算出  $K$ 。

或可行，根据有机层  $\text{I}_2$  的浓度及分配比算出水层  $\text{I}_2$  的浓度，再依次算出水层  $\text{I}_3^-$  和  $\text{I}^-$  的浓度，即可算出  $K$ 。(2 分)

13. (13分)

(1) ①+137.0 kJ•mol<sup>-1</sup> (2分)

②AD (2分)

③0.7 (1分)

140 (2分)

(2) ①C-C 键 (1分)

②iii v (2分)

(3) ①温度越高反应速率越快；乙烷脱氢反应为吸热，温度升高，平衡正向移动。 (2分)

②550°C (1分)

14. (10分)

(1) 

↑	↑	↑	↑	↑
---	---	---	---	---

 (1分)

3d

(2) O>Cl>H>Cs (2分)

(3) 有 (1分)

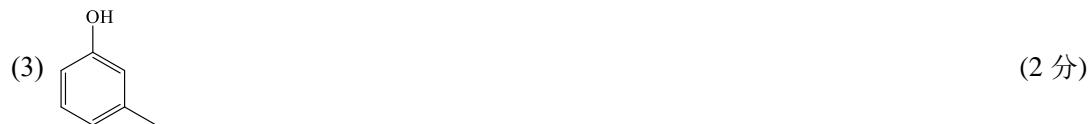
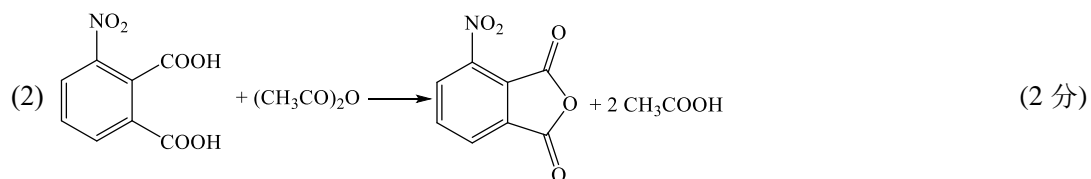
(4) DMAC 的 N、O 与 H<sub>2</sub>O 的 H 形成分子间氢键，可将含锰配离子的 H<sub>2</sub>O 夺走，使配离子结构发生改变 (2分)

(5) ①4 (2分)

②C (2分)

15. (10分)

(1) 邻二甲苯 (1分)



(4) 还原反应 (1分)

(5) AC (2分)

