

沈阳市第 120 中学 2022-2023 学年度下学期

高一年级第三次质量监测

化学试题答案

一、单项选择题（15 题，每题 3 分，共 45 分）

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

二、非选择题（共 55 分）

16.（14 分，除标注外每空 2 分）

(1) ① $\text{Fe}^{3+} + \text{e}^- = \text{Fe}^{2+}$ （1 分） ②BD

(2) ① $\text{PbO}_2 + 2\text{e}^- + 4\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} = \text{PbSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ ②9.6

(3) ①负极（1 分） $\text{N}_2\text{H}_4 - 4\text{e}^- = \text{N}_2\uparrow + 4\text{H}^+$ ②阳离子交换膜 ③6.2

17.（14 分，每空 2 分）

(1)(2a+b-3c)不写括号不扣分

(2)0.075 mol·L⁻¹·min⁻¹ 大于 50%

(3)BDE

(4)① $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + 6\text{CO}_3^{2-} - 12\text{e}^- = 8\text{CO}_2\uparrow + 3\text{H}_2\text{O}$ ②11.2L

18.（14 分，除标注外每空 2 分）

(1) 饱和食盐水（1 分）

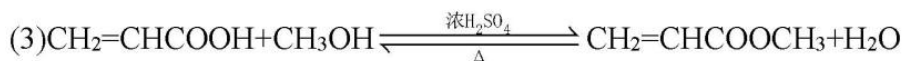
(2) ① $\text{e} \rightarrow \text{f} \rightarrow \text{c} \rightarrow \text{b} \rightarrow \text{d}$ (e, f 可互换) ②通过观察气泡的多少调节两种气体的流速 ③不同意（1 分），NO 与 Cl₂ 反应生成的 NOCl 可溶于浓硫酸 ④用 Cl₂ 排尽装置内的空气，以防 NO 与氧气反应 ⑤ $\text{NOCl} + 2\text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{NaNO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

(3) $\frac{65.5bc}{m}\%$

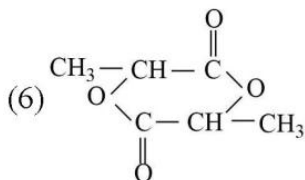
19.（13 分，除标注外每空 2 分）

(1) 加聚反应（1 分）

(2) 酯基、碳碳双键



(5)ad



(7)12

关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服务平台。总部坐落于北京，旗下拥有网站（[网址: www.zizzs.com](http://www.zizzs.com)）和微信公众平台等媒体矩阵，用户群体涵盖全国 90% 以上的重点中学师生及家长，在全国新高考、自主选拔领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注**自主选拔在线**官方微信号：**zizzsw**。



微信搜一搜



自主选拔在线