

# 2024 届高三级 11 月四校联考

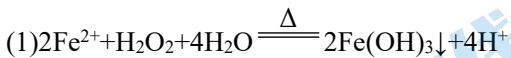
## 化学答案及说明

### 第一部分 单项选择题

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

### 第二部分 非选择题

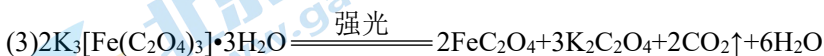
17. (13 分, 没有标注的每空 2 分)



(2) ①分液漏斗(1 分)      受热均匀便于控制温度 (1 分)

②蒸发浓缩(1 分)      降低三草酸合铁(III)酸钾晶体的溶解度, 使其充分析出, 提高产率

③减少晶体的损失, 提高产率; 乙醇易挥发, 有利于获得干燥产品

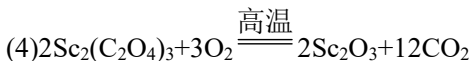
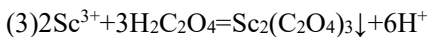


$$(4) \frac{245.5cV}{a}$$

18. (15 分, 没有标注的每空 2 分)

(1) 将浓硫酸沿烧杯内壁缓慢注入水中, 并用玻璃棒不断搅拌。(1 分)

(2)  $3.0 \leq \text{pH} < 4.1$        $\text{Sc}(\text{OH})_3$       Mn 或锰元素(1 分)



(5)  $3d^24s^2$  (1 分)      正四面体(1 分)

$$(6) 8 (1 \text{ 分}) \quad \frac{76}{a^3 \times N_A} \times 10^{21}$$

19. (14 分, 没有标注的每空 2 分)

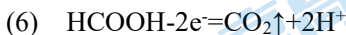
(1) <      低温(1 分)

(2) BC

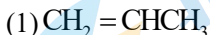
(3) 40      0.074 或  $7.4 \times 10^{-2}$

(4) 增加  $n(\text{H}_2\text{O})$ 、减小进气比 [ $n(\text{CO}):n(\text{H}_2\text{O})$ ]、分离出  $\text{CO}_2$  或  $\text{H}_2$  (1 分)

(5) B E

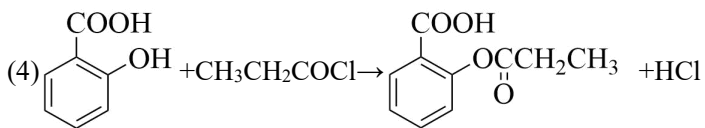


20. (14 分, 没有标注的每空 2 分)



(2) 加成反应(1 分)

(3) 羧基(1 分)



(5)b

