

一、选择题

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

二、选择题

11	12	13	14	15
C	D	C	AB	C

三、填空题

16. (1) B (2) E (3) A (4) C (5) D

17. (1) 涤纶 (2) 维生素 (3) 钙 (4) -4 (5) 乳化 (6) 热固 (7) 铁粉与氧气反应, 起到抗氧化作用

18. (1) 漏斗; 引流 (2) 硬水 (3) 1.2% (4) 木条燃烧更旺 (5) 碱
(6) 68g

四、简答题

19. (1) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{CuSO}_4 = \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{BaSO}_4 \downarrow$

(2) $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$

(3) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$

20. (1) 恒温蒸发溶剂

(2) 丙 < 甲 = 乙

(3) 65

(4) 甲; 丙

(5) 23%

(6) 析出固体甲

21. (1) CaCO_3 ; $\text{Ca}(\text{OH})_2$

(2) 过滤

(3) $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

(4) $\text{CuSO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$

五、实验题

22. (1) 锥形瓶; 长颈漏斗

(2) $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$; 作催化剂; 过滤、洗涤、干燥

(3) BD; $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$

(4) 浓硫酸具有吸水性; 长

23. (1) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

(2) 二氧化碳

(3) ① Fe; Cu ② 过滤 ③ 置换

24. 7:80

六、计算题

25. (1) 30

(2) 15:1

(3) 83.9%

26. (1) 6.9g

(2) 53.4%

(3) 小；蒸干后所得固体中含有碳酸钾，使白色固体质量偏小