

说明:1. 考生答案如与本答案不同,若答得合理正确给分。

2. 化学方程式中的“ —— ”和“ —— ”含义相同。



第一部分 选择题(每小题1分,共12分)

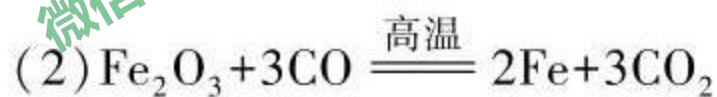
题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
答案	B	C	A	A	D	B	C	D	C	B	B	C

第二部分 非选择题(共33分)

【生活现象解释】

13. (2分)

(1) ABCD



14. (2分)

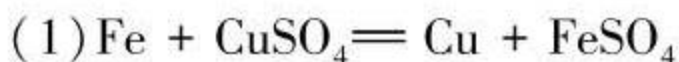


15. (1分)

BCD

【科普阅读理解】

16. (5分)



(2) 防止葡萄酒在陈酿和贮藏过程中被氧化,抑制葡萄汁中微生物的活动

(3) C

(4) AC

(5) D

【生产实际分析】

17. (2分)

(1) B (2) 将 FeSO_4 转化为 $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

18. (3分)

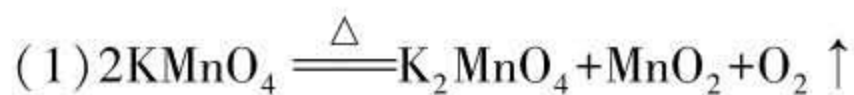
(1) 3 (2) 反应物中含有氮元素 (3) 过滤器、洗涤槽

【基本实验及其原理分析】

19. (2分)

序号	问 题
A	探究蜡烛燃烧的产物是否含有二氧化碳(或探究蜡烛中是否含有碳元素)
B	用集气瓶扣住燃着的蜡烛
C	蜡烛熔化(或火柴燃烧)

20. (3分)



(2) 浓度

(3) 水分子运动到空气中

21. (2分)

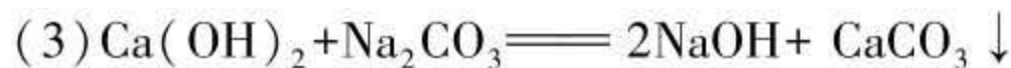
(1) 不支持燃烧的二氧化碳进入烧杯,隔绝了氧气

(2) 步骤 I b 中小花不变红,步骤 II b 中小花变红,d 中小花不变红

22. (3分)

(1) 3

(2) 在金属活动性顺序里,铜位于氢后,不与稀硫酸反应



23. (2分)

(1) 温度达到着火点

(2) 注射器的活塞向左移动,最终停在 20mL 处

【科学探究】

24. (6分)

(1) 原粉末中一定含有铁粉

(2) 加水溶解,过滤后,向滤液中滴加无色酚酞溶液

(3) 产生大量气泡,有黑色固体剩余

(4) NaOH

(5) 镁粉

