

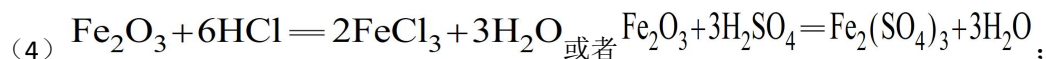
参考答案

一、选择题：

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

二、生活生产应用题

11. (1) C (2) 钙 维生素 (3) 乳化



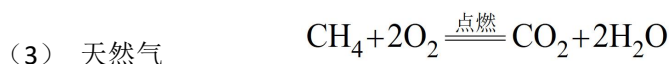
常温下, 铝和氧气能发生反应, 生成一层致密的氧化铝薄膜, 从而阻止铝进一步被氧化。

- (5) +4

12. (1) AC

(2) 随着配戴时间的增长, 口罩对颗粒物和细菌的过滤效率均降低

13. (1) 可再生 (2) 植树造林或多步行, 多骑自行车, (合理即可)



- (4) 生成物无污染 (合理即可)

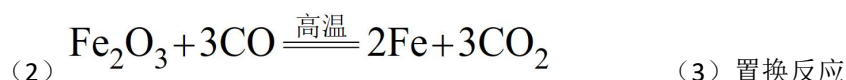
14. (1) B (2) 过滤 (3) 煮沸

15. (1) 小 (2) 和氧气反应生成二氧化碳很提供热量

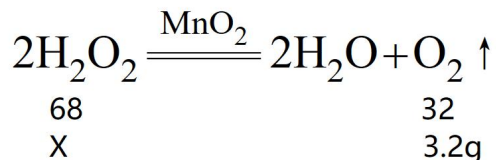
- (3) N_2 (4) $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 = \text{NH}_4\text{HCO}_3$

16. (1) 10 (2) 它的水溶液呈碱性 (3) BD (4) ABC

17. (1) 医疗急救, 潜水, 气焊等 (合理即可)



18. 解: 设参加反应的过氧化氢的质量为 x



$$\frac{68}{x} = \frac{32}{3.2\text{g}}$$

$$x = 6.8\text{g}$$

$$\frac{6.8\text{g}}{68\text{g}} \times 100\% = 10\%$$

答: 过氧化氢溶液中溶质的质量分数为 10%

19. (1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

(2) 将燃着的木条靠近集气瓶口，若木条熄灭，则二氧化碳已满

(3) d 比 b 先变红，a、c 不变红

20. (1) 溶液恰好由红色变为无色 (2) D

(3) 白色固体也有可能是氢氧化钠 ACD

(4) 甲、乙中变色硅胶不变色，丙中变色硅胶由蓝色变为红色

(5) 氢氧化钠固体溶于水放热或者氢氧化钠和无水醋酸发生中和反应，中和反应放热

(6) $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 或 $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_3$ 等（合理即可）

(7) 氢离子和氢氧根离子结合生成水分子