



## 顺义区 2019 届初三第二次统一练习化学答案

【选择题】(每小题只有一个选项符合题意。共 12 道小题, 每小题 1 分, 共 12 分)

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

【生活现象解释】每空 1 分, 共 7 分, 其他合理答案得分

13. 略

14.  $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$

15. (1)  $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$  (2) 4  $\frac{28}{60} \times 100\%$

16. (1)  $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{催化剂}} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$

(2) 其它条件相同时, 在研究范围内, 有机碳脱除率先增大, 后减小, 其中  $80^\circ\text{C}$  时脱除率最高。

【科普阅读理解】每空 1 分, 其他合理答案得分

17. (1)  $\text{O}_3$  (2) 温度 (光照) (3) S、O (4)  $\text{SO}_2$  (5) 路面洒水等

【生产实际分析】每空 1 分, 其他合理答案得分

18. (1) 氧化物 (化合物、纯净物); (2) 分解反应;

(3) 温度控制  $900^\circ\text{C}$ , 时间不少于 4-5 小时 (4)  $\text{CaC}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{C}_2\text{H}_2 \uparrow$

(5) 回收做燃料

【基本实验及其原理分析】每空 1 分, 其它合理答案得分

19. (1)  $\text{HCl}$ 、 $\text{CaCO}_3$  /  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  等

(2) 反应生成  $\text{CO}_2$  排除烧杯内的空气, 使蜡烛与氧气隔绝

20. (1) 锌片表面有红色固体出现, 溶液由蓝色逐渐变为无色

(2)  $\text{Zn} > \text{Cu} > \text{Fe}$

21. (1) (取下试管) 将带火星的木条伸入试管中, 木条复燃, 证明是  $\text{O}_2$

(2) 火柴 (自左向右依次) 燃烧; 温度达到着火点是可燃物燃烧的条件之一

22. (1) BD (2)  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$  (3) C 中溶液由红色逐渐变为无色

【科学探究】每空 1 分, 其它合理答案得分

22. 查阅资料: 浓硫酸有强腐蚀性

解释与结论: (1) 相同质量的不同干燥剂最大增重量的多少, 增重量越大, 干燥能力越强

(2) 45.5% (3) 水雾的质量;

(4) 其它条件相同时, 三种干燥剂中, 氯化钙的干燥效率最高, 硅胶最低

反思与评价: 生石灰在吸收水分的时候还能与  $\text{CO}_2$  反应, 不能用它的最大增重量衡量它的干燥能力。