

石景山区 2019 年初三统一练习

化学试卷答案及评分参考



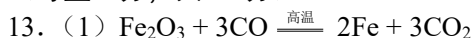
第一部分 选择题

(每空 1 分, 共 12 分)

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

第二部分 非选择题

(每空 1 分, 共 33 分)



(2) 使温度降低至着火点以下 (或隔绝氧气)



15. (1) Fe_2O_3 (2) 都是由 Cu、O、C、H 四种元素组成

16. (1) 纱布 (或滤网等) (2) 土壤退化, 生态环境污染等

(3) $12 \times 12 + 1 \times 22 + 16 \times 11$ (4) 1:300 的酵素液

(5) AB

17. (1) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$ (2) Fe (或 Fe 和 H) (3) 硫酸

18. (1) H_2 (2) $\text{CO}_2 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{CO} + \text{H}_2\text{O}$

19. (1) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ (2) 氧气的密度比空气略大

20. (1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ (2) 紫色石蕊溶液变红

21. (1) 7.5 g 和 42.5 g (2) DAB

22. (1) 瓶中的液面上升了约 1/5

(2) 红磷燃烧放热, 使瓶内压强增大, 水流到烧杯中

23. (1) B (2) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

(3) 均生成了难溶于水的碳酸钙

24. (1) pH 和溶解氧增大

(2) 2

(3) 实验 2 加入碳酸钠、实验 3 加入氢氧化钠溶液后, pH 增大, 溶解氧增加

(4) 当 pH 在 8.00~11.47 之间时, 溶解氧先增大后减少

(5) ACD

(6) 过氧化氢常温下分解放出氧气