



长按二维码 识别关注

初三化学期末试卷答案

一. 选择题 (共 25 分, 每个 1 分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	A	C	D	C	B	D	A	C	B	B
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	A	D	B	A	B	B	B	B	A	D
题号	21	22	23	24	25					
答案	D	B	C	D	C					

二. 非选择题 (共 65 分, 每空 1 分)

26. (1) A B

(2) 物理

(3) AB

27. (1) C



一个化学变化是分子种类改变, 一个是物理变化分子间隔改变 C

28. BD B

29. (1) 石油



(3) 氢能 (其他合理答案均可得分)

(4) 隔绝氧气

30. (1) $\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$

(2) Cl_2 +1

31. (1) 甲醛有刺激性气味

(2) 随着时间的推移, 甲醛释放量变少

(3) ABC



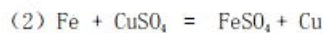
(5) 通风、活性炭吸附、光触媒多种方法结合 (合理给分)

32. (1) 碳或 C
(2) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$
(3) 112t
33. (1) 8:1
(2) 硫酸 I_2
(3) $2\text{HI} \xrightarrow{500^\circ\text{C}} \text{H}_2 \uparrow + \text{I}_2$
34. (1) 试管
(2) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\text{加热}} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ B
(3) 不易溶于水，不与水反应
35. (1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$
(2) B C
(3) 装置漏气或药品量不足均可
36. (1) 二氧化碳密度比空气大，不助燃、不可燃
(2) 湿的一半小花变红、干的不变
37. (1) BDC
(2) AEB (EAB)
(3) 加快溶解
(4) 4g
38. (1) $\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 = \text{H}_2\text{CO}_3$
(2) 略
39. (1) 关闭
(2) 镁和氮气、氧气都反应，消耗了装置中的气体
40. (1) 铁钉表面变红
(2) 向右

(3) 密闭

(4) AC

41. (1) 有气泡，溶液变蓝



(3) $\text{Cr} > \text{Fe} > \text{Cu}$

42. 实验 1: $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ 燃烧需要氧气

实验 2: 产生气泡，石灰水变浑浊: $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

43. (1) 只有水时不生锈 (生锈一定与氧气有关)

(2) AB

(3) 水和氧气

(4) 铁生锈消耗氧气，锥形瓶内气压减小；加快铁的锈蚀

(5) 氮气的化学性质稳定

(6) 使用后，保持干燥，涂油



长按二维码 识别关注