



门头沟区初三化学统一练习参考答案及评分标准

第一部分 选择题

(每小题只有 1 个选项符合题意。共 30 个小题，每小题 1 分，共 30 分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	A	A	B	C	B	B	C	D	B	A
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	C	D	C	A	A	B	D	C	C	B
题号	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
答案	A	A	A	B	D	C	A	D	C	D

第二部分 非选择题

(每空 1 分，共 70 分)

【生活现象解释】

31. (1) 混合物 (2) C
32. (1) 干冰 升华吸热 (2) 出行时乘公交车代替开私家车 (合理即可)
33. (1) 石油 (2) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (3) 核能 (太阳能等合理即可)
34. (1) 小 (2) C; (3) +3
35. (1) 吸附 (2) $2\text{LiOH} + \text{CO}_2 = \text{Li}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

【科普阅读理解】

36. (1) 物理 (2) 6 (3) 超标 (4) ABC (5) 称量用盐 (合理即可)

【生产实际分析】

37. (1) 4 (2) $\text{CO}_2 \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{CO}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH} + \text{H}_2\text{O}$
38. (1) Fe (2) $\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{MgSO}_4 + \text{H}_2\uparrow$ (3) 过滤

【基本实验】

39. (1) 酒精灯
- (2) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$ 分解反应
- (3) 氧气不易溶于水 (且不与水反应) (4) 复燃
40. (1) 火星四射 (2) $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$ (3) 防止高温熔融物溅落炸裂瓶底
41. (1) 充分消耗氧气 (2) 集气瓶内的液面上升至刻度“1”左右
42. (1) 滴有酚酞溶液的棉花变红; 分子在不断地运动



(2) 研究温度对分子运动速率的影响

43. (1) 分子本身是否发生变化 (实验 1 分子没变, 实验 2 分子变了)

(2) $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$ 氧气 氢元素和氧元素

(3) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$ 纸花干燥部分不变红, 湿润部分变红

(4) 澄清石灰水变浑浊 $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$

44. (1) 5 95 (2) 加速溶解 (3) CAB (4) 5%

45. (1) 小于 (2) 高于

46. (1) 导热性 (2) Cu

(3) B $\text{Cu} + 2\text{AgNO}_3 = \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$ 置换反应

【科学探究】

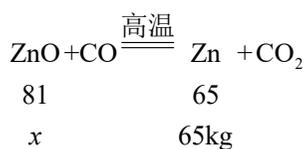
47. (1) $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$ (2) 未与氧气接触 (3) 燃烧

(4) 先变大后缩小, 调节压强 (5) 可燃物的着火点

(6) 木炭燃烧的生成物是气体、剩余氧气浓度较大 (或着火点高)

48. (1) 1:2 (2) 65: 44

(3) 解: 设参加反应氧化锌质量为 x 。



$$\frac{81}{65} = \frac{x}{65\text{kg}}$$

$$x = 81\text{kg}$$

答: 参加反应的 ZnO 的质量 81kg。