



怀柔区 2018—2019 学年度第一学期期末初三质量检测  
化学试卷评分标准

第一部分 选择题 (共 36 分 每小题 1 分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	B	C	B	A	B	D	C	D	A	B
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	C	B	B	C	A	D	D	A	A	B
题号	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
答案	A	B	C	B	A	A	A	C	C	D
题号	31	32	33	34	35	36				
答案	C	C	A	B	D	C				

第二部分 非选择题 (共 64 分)

【生活现象解释】

37. (3 分)

37-A	37-B
<p>二氧化碳 氧气</p> <p>氢气</p> <p>炼钢 灭火 燃料</p>	<p>2H 2H<sub>2</sub> 2H<sup>+</sup></p> <p>2 个氢分子 2 个氢原子 2 个氢离子</p>

38. (5 分)

(1) D (2) D (3) C (4) B (5) 氮气化学性质稳定

39. (7 分)

(1) A (2) C

(3) ①B  $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{直流电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$  ②A 分子未发生改变, B 分子发生改变 ③AC④A

40. (2 分)

(1) 16-21% (2) 氧气浓度太小

【科普阅读理解】

41. (5 分)

(1) 它们都含有碳元素 (2) 氮气和氢气 (3) D

(4) 常温加压, 或常压降温. (5) ACD

【生产实际分析】

42. (5 分)

(1) N<sub>2</sub> (2) 天然气 3:1 (3) C、O、N、H (4)  $2\text{NH}_3 + \text{CO}_2 \xrightleftharpoons[\text{加压}]{\text{低温}} \text{CO}(\text{NH}_2)_2 + \text{H}_2\text{O}$

43. (3 分)

(1)  $2\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 + \text{I}_2 = \text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{HI}$  (2) 分解反应 (3) I<sub>2</sub>

【基本实验及原理分析】

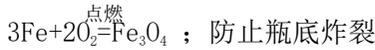
44. (5 分)

(1)  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ ; 氧气不易溶于水

(2) 铁丝剧烈燃烧, 火星四射, 放热, 生成黑色固体;



微信扫一扫，快速关注



45. (5分)

- (1)  $\text{CaCO}_3+2\text{HCl}=\text{CaCl}_2+\text{H}_2\text{O}+\text{CO}_2 \uparrow$
- (2) 澄清石灰水变浑浊 ;  $\text{CO}_2+\text{Ca}(\text{OH})_2=\text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$
- (3) C处紫色石蕊试纸变为红色 (4) 收集气体, 平衡气压

46. (5分)

- (1) CBA; 加速溶解 (2) ①2.5; D ②BD

47. (3分)

- (1) 氨分子不断运动 ; 温度越高, 氨分子运动越快
- (2) 排除空气中其他气体分子的干扰

48. (6分)

- (1)  $4\text{P}+5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$
- (2) ①中白磷未燃烧, ②中白磷燃烧
- (3) 不能燃烧, 不支持燃烧
- (4) 先变大后变小(或先鼓后瘪)
- (5)  $(50-4) / 230$ ; 白磷燃烧消耗了锥形瓶中的氧气, 使瓶中气体的压强变小

【科学探究】

49. (5分)

- (1)  $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O}+\text{O}_2 \uparrow$  ; 30
- (2) 在相同的条件下, 过氧化氢溶液浓度越高, 分解速度越大
- (3) ① C ② 反应前后天平的读数之差

50. (5分)

- (1) 气态
- (2) 沸点 ; 有 ; 依据石蜡和铁的实验结果推理, 钠的燃烧温度大于沸点, 则它有火焰
- (3) 生活中木炭燃烧时, 生成了其他可燃性气体