



**门头沟区 2019—2020 学年度第一学期期末调研试卷**  
**九年级化学答案及评分参考 2020.1**

第一部分选择题（每小题只有一个选项符合题意，共 30 个小题，每小题 1 分，共 30 分。）

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

第二部分非选择题（共 15 个小题，共 70 分。）

31. (2 分)

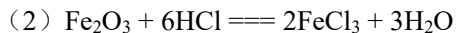
物质-用途		食物-营养素	
烧碱	炉具清洁剂	蛋清	维生素
食盐	制冷剂	馒头	蛋白质
干冰	生理盐水	菠菜	糖类

32. (2 分)

(1) 分子在不断运动

(2) 常温下，浓度在 40%-90% 范围内，70% 的酒精溶液杀灭金黄色葡萄球菌所需时间最短

33. (2 分) (1)  $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightleftharpoons \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$



34. (3 分) (1)  $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$                       1:1                      (2) 物理

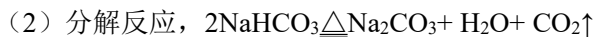
35. (2 分)

35-A	35-B
(1) 58	(1) $\frac{16 \times 3}{24 + 12 + 16 \times 3} \times 100\%$
(2) $\text{MgCO}_3 + 2\text{HCl} \rightleftharpoons \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$	(2) $\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} \rightleftharpoons \text{MgCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

36. (5 分) (1)  $\text{Fe} + 2\text{HCl} \rightleftharpoons \text{FeCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$  (2)  $\text{O}_2$

(3) 碳酸氢钠、碳酸钙 (4) BC                      (5) C

37. (5 分) (1)  $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{Ca}(\text{OH})_2$



(3)  $\text{NH}_4\text{Cl}$ 、 $\text{NaHCO}_3$

(4)  $\text{CO}_2\text{NH}_3$



38. (6分) (1) C 氧气不易溶于水且不与水反应；防止高锰酸钾粉末进入导管，堵塞导管。

(2)  $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$ ；澄清的石灰水；澄清的溶液变浑浊。

39. (5分) (1) 大于； $\text{H}_2$

(2)  $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$

(3) 把带火星的木条伸入试管中，木条复燃，则是氧气。

(4) 燃烧的产物只有水，清洁无污染。

40. (4分) (1)  $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$  完全消耗试管内的氧气

(2) 18

(3)  $\text{N}_2$

41. (5分) (1) ACB (2) 饱和

(3) 添加砝码或向右移动游码 (4) ABC (5) 渔网捕鱼 (合理即可)

42. (5分) (1) 2 和 5 (2) 碱性 (3) 2 和 5 (4) 3 (5)  $2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

43. (5分) (1) 紫色石蕊溶液变红 干燥的石蕊试纸

(2)  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$

(3) 从下而上，蜡烛依次熄灭 二氧化碳不可燃、不助燃，密度大于空气

44. (5分)

(1) 红色溶液逐渐变无色

(2) 有白色沉淀产生  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3\downarrow + 2\text{NaOH}$

(3) 铁片上有红色固体析出，银片无明显变化  $\text{Fe} > \text{Cu} > \text{Ag}$

45. (14分) (1)  $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2\uparrow$

(2) 难

(3) 探究温度对锌与硫酸反应速率的影响

(4) 2-1 与 2-3 (或 2-2 与 2-4)

(5) 其他条件相同时，锌与硫酸接触面积越大反应速率越快

(6) 使用锌粉反应速率过快，不利于控制反应

(7) 0.2