

北京市门头沟区 2018—2019 学年度第一学期期末试卷
九年级化学参考答案及评分标准 2019.1



微信扫一扫，快速关注

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
D	A	D	B	B	D	B	C	C	B	D	C	C	A	D
16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
D	C	A	B	A	C	A	A	B	D	B	D	B	C	C

说明：除特别注明外，以下每空 1 分。其他合理答案均可给分。

第二部分非选择题（共 17 个小题，共 70 分。）

31. (6分) (1) 混合物 氧气 (2) 化学性质不活泼 (3) 不对 光合作用需要二氧化碳
(4) 绿色植物的光合作用产生氧气

32. (4分)



33. (2分) (1) 面粉、白糖 (2) 分子在不断地运动



35. (2分) (1) CO_2 (2) 乘坐公共交通出行

36. (2分) (1) 物理 (2) 24: 71



38. (5分) (1) C (2) AB (3) 20℃时，100mL 该酒中含有乙醇 38mL

(4) 2 (或 3) 显浅黄色 (或黄色)



(3) 大于 (4) $\text{CO}_2 + \text{Ca(OH)}_2 = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$

40. (8分) (1) 试管 (2) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$ A 氧气不易溶于水
将带火星的木条放在集气瓶口，若复燃，则已满

(3) B 燃着的木条 木条熄灭

41. (5分) (1) 蜡烛自下而上依次熄灭 不能燃烧也不支持燃烧，密度比空气大



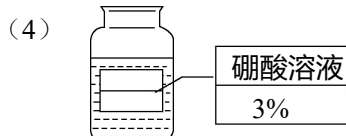
(2) 试管中液面上升 溶液由紫色变为红色 $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3$

42. (2分) 42-A (1) 火星四射 (2) $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$

42-B (1) 发出白光 (2) $\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2$

43. (3分) (1) 蒸发 (2) ③①② (3) 茶漏

44. (6分) (1) ①5 ②4 (2) 291 (3) 烧杯、玻璃棒



45. (4分) (1) B $\text{Mg} + 2\text{HCl} \rightleftharpoons \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\uparrow$ (2) 溶液由红色变为无 (3) 在金属活动性顺序表中排在 H 后

46. (7分)

(1) 碳酸氢钠 (NaHCO_3)

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

(3) 不成立

(4) 水 c 试管中有气泡产生

(5) 待实验 1 充分反应后, 取试管 a 中剩余固体和酒石酸氢钾, 放入装置 2 的试管 c 中, 滴加一定量水后, 若试管 c 中有气泡产生, 试管 d 中的澄清石灰水变浑浊, 则猜想 4 正确。

(6) ACD

