

北京市西城区 2019—2020 学年度第一学期期末试卷

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

第二部分非选择题（共 17 个小题，共 70 分）

说明：除特别注明外，以下每空 1 分。其他合理答案均可给分。

31. (2 分)

物质用途与性质		标识与含义		
				
石墨电极	金箔	节约用水	禁止吸烟	禁止燃放鞭炮
可燃性	导电性			
	延展性			
	固体酒精燃料			

32. (4 分)

- (1) 石油 (2) 减小 煤燃烧的产物会污染空气等
(3) 太阳能等

33. (6 分)

- (1) 1:4 (2) ① $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$ ② 高氯酸锂 (LiClO_4) 和氧气
(3) 吸附 (4) ① $7 \times 2 + 12 + 16 \times 3$ ② $2\text{LiOH} + \text{CO}_2 = \text{Li}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

34. (4 分)

- (1) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$ (2) 接触潮湿的空气 (3) ①C ②AC

35. (5 分)

- (1) 金和铂在地壳中的含量均稀少
(2) ① $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 3\text{CO}_2 + 2\text{Fe}$ 160
② $2\text{Al}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{熔融}} 4\text{Al} + 3\text{O}_2\uparrow$
③ 铝表面在空气中易形成致密的氧化膜，防止里层的铝继续与氧气反应

36. (6 分)

- (1) 葡萄的果皮薄等 (2) VC (3) 成熟度和时间
(4) 龙眼 (5) C (6) AB

37. (4 分)

- (1) O_2 (2) 化合 (3) $3\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{HNO}_3 + \text{NO}$ (4) NO

38. (4分)

- (1) +4 (2) 增加反应物的接触面积, 增大反应速率, 使反应更充分
(3) 因为反应物中含有碳元素和氧元素 (4) $\text{TiCl}_4 + 2\text{Mg} \xrightarrow{800-1000^\circ\text{C}} 2\text{MgCl}_2 + \text{Ti}$

39. (4分)

- (1) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$ 氧气不易溶于水且不与水反应
(2) 火星四射 防止高温物质溅落集气瓶底, 引起集气瓶炸裂

40. (4分)

- (1) H_2 将燃着的木条放在管①的尖嘴处, 打开活塞
(2) 瓶子变瘪, 紫色石蕊溶液变红 $\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3$

41. (3分)

- (1) 滴有酚酞溶液的棉花变红 分子在不断运动
(2) 研究温度对分子运动速率的影响

42. (3分)

- (1) 导热性 (2) 温度达到可燃物的着火点
(3) 向热水中加一块白磷

43. (2分)

- (1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightleftharpoons \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$ (2) BCD

44. (4分)

- (1) $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$ (2) 尽量耗尽氧气
(3) 红磷燃烧, 放出大量热使压强增大的趋势大于 O_2 消耗使压强减小的趋势, 管内压强大于大气压
(4) 左管液面最终上升到刻度 1 处

45. (3分)

- (1) 长导管内液面上升, 一段时间不下降
(2) ①吸入空气中的水蒸气含量低于呼出气体中水蒸气含量
 ② $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightleftharpoons \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$

46. (4分)

- (1) 有红色固体产生, 溶液由蓝色变为浅绿色 $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightleftharpoons \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$
(2) 参加反应硫酸铜与铁的质量总和等于生成的铜与硫酸亚铁的质量总和 (3) <

47. (8分)

- (1) 物理 (2) C、H (3) B (4) 18.5%
(5) 蜡烛燃烧放热, 生成的二氧化碳密度因温度升高而减小, 向上聚集
(6) 由本实验可看出位置低温度低、二氧化碳含量低、氧气含量高 (2分) (7) ACD