

# 义务教育阶段学生学业质量测试

## 九年级化学参考答案

2019.11

单项选择题 (包括 25 题, 每题 2 分, 共 50 分。每题只有一个选项符合题意)

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

非选择题 (共 50 分)

26. (6 分)(1)2O; (2)Ca; (3)3SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>; (4)HNO<sub>3</sub>; (5)HgO; (6)Cl<sub>2</sub>;

27. (8 分)(1)Mg + O<sub>2</sub>  $\xrightarrow{\text{点燃}}$  MgO; 放热。 (2)Fe + O<sub>2</sub>  $\xrightarrow{\text{点燃}}$  Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>; 引燃铁丝。

(3)CO<sub>2</sub> + Ca(OH)<sub>2</sub>  $\longrightarrow$  CaCO<sub>3</sub> + H<sub>2</sub>O, 检验二氧化碳(合理答案均可)。

(4)Cu<sub>2</sub>(OH)<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>  $\xrightarrow{\Delta}$  CuO + H<sub>2</sub>O + CO<sub>2</sub>, 分解反应。

28. (8 分)I. (1)I; (2)CD; (3)H<sub>2</sub>O  $\xrightarrow{\text{光、催化剂}}$  H<sub>2</sub> + O<sub>2</sub>

II. (1)过滤; 漏斗、烧杯、玻璃棒; (2)化学; (3)用玻璃棒蘸取水样, 在火焰上灼烧, 若有固体残留, 则水样中含有可溶性固体杂质。(或: 取少量水样加入蒸发皿中, 加热蒸发, 若有固体析出, 则水样中含有可溶性固体杂质。)(2 分)

29. (6 分)(1)CO<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O  $\xrightarrow{\text{光、叶绿素}}$  C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub> + O<sub>2</sub>; ②光, 化学。

(2)①燃烧匙; 葡萄糖被烧焦, 白色粉末变为黑色; ②3675.0

30. (11 分)(1)长颈漏斗, 锥形瓶;

(2)①KMnO<sub>4</sub>  $\xrightarrow{\Delta}$  K<sub>2</sub>MnO<sub>4</sub> + MnO<sub>2</sub> + O<sub>2</sub>, A, 试管口没有塞棉花; ②F(或 FG)。

(3)①石灰石(或大理石), 稀盐酸, CaCO<sub>3</sub> + HCl  $\rightarrow$  CaCl<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O + CO<sub>2</sub>;

②装置 C 的橡皮塞未旋紧(或分液漏斗的活塞没有关闭); ③d。

31. (4 分)(1)CH<sub>4</sub>; (2)水;

(3)①(图中微粒数量不限) ②BD



答案一

答案二

32. (7 分)(1)双氧水浓度越高, 其分解速率越快; (2)③和④; (3)①; 反应速率适中, 且无需加热。

(4) 实验序号 双氧水浓度 双氧水体积(mL) 温度(℃) MnO<sub>2</sub>用量(g) 收集时间(s):

⑤ 5% 20 20 0 - -

在双氧水浓度相同的情况下, ④温度比②高, 但分解速率却比②慢, 说明②中添加的二氧化锰能加快反应速率。(2 分)