

大兴区九年级第二学期二模练习

初三化学参考答案及评分标准

第一部分

本部分共 25 题，每题 1 分，共 25 分。

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

第二部分

本部分共 14 题，共 45 分。

26. (1) 纯碱 (2) 分子在不断运动

27.

B ①②

C ②⑥

D ②④或③⑤

28. (1) ① CO_2 、 H_2O ② 3:8 (2) 便于空气进入，使燃料充分燃烧

29. 产物中有钾、硫、氮、碳、氧五种元素，反应物 C 中只有碳元素，S 中只有硫元素

30. (1) 石油

(2) 由化石能源制氢为主导转向由可再生能源制氢为主导

(3) 氢气燃烧产物为水，对环境无污染

(4) 补能时间短、续航里程长

(5) ① 错 ② 对

31. (1) $\boxed{2} \text{MnO}_2 + \boxed{1} \text{C} \xrightarrow{\text{高温}} \boxed{2} \text{MnO} + \boxed{1} \text{CO}_2 \uparrow$ Mn、C

(2) 将 MnO 转化为 MnSO_4

32. (1) $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ (2) Ca(OH)_2 溶液

(3) 分解反应

33. (1) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ D

(2) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ A

34. (1) 8 (2) 量筒、胶头滴管
(3) 搅拌, 加速溶解
35. (1) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$ (2) 导管口有气泡冒出, 水中白磷燃烧
(3) 温度达到其着火点
36. (1) 密度比空气大
(2) CO_2 与 Ca(OH)_2 反应, 生成的 CaCO_3 难溶于水
(3) 干燥紫色石蕊纸花不变色, 湿润紫色石蕊纸花变红
37. (1) ②中有气泡产生, ③中无明显现象
(2) $\text{Cu} + 2\text{AgNO}_3 = 2\text{Ag} + \text{Cu(NO}_3)_2$
(3) 没有比较 Zn 和 Fe 的金属活动性顺序
38. (1) $\text{c} \rightarrow \text{b}$ (2) $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\text{Fe}_2\text{O}_3]{\Delta} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2\uparrow$
(3) 1
(4) 在 KClO_3 质量、催化剂质量等条件相同时, 比较不同催化剂的催化效果 (或者探究 KClO_3 质量、催化剂质量等条件相同时, 催化剂种类对催化效果的影响)
(5) Fe_2O_3 和 MnO_2
(6) 33.0、40.0、38.0
39. 【解】设: 参加反应的 Fe 的质量为 x
- $$\begin{array}{rcl} \text{Fe} + \text{CrCl}_2 & = & \text{Cr} + \text{FeCl}_2 \\ 56 & & 52 \\ 56 \text{ kg} & & x \\ \frac{56}{52} & = & \frac{56 \text{ kg}}{x} \\ x & = & 52 \text{ kg} \end{array}$$
- 答: 参加反应的 Cr 的质量为 52 kg。

关注课外 100 网公众号，获取最有价值的试题资料



扫一扫 欢迎关注

课外100官方公众号