

化学答案

一、选择题

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

二、填空题

25. (1) 氧气(O_2); (2) 水; (3) 导电; (4) 天然气; 氢气(H_2); 二氧化碳(CO_2)
(5) =; 压强减少, 溶解度减少, 二氧化碳扩散到空气中。

26. (1) b; O_2 ; (2) C; (3) $2H_2O \xrightarrow{\text{通电}} 2H_2 \uparrow + O_2 \uparrow$; (4) 1.204×10^{24} ;

27. (1) 氧气含量不足; (2) 氮气, 氩气, 氧气等; (3) $CO_2 + 3H_2 \xrightarrow{\text{催化剂}} CH_3OH + H_2O$;
氧元素, 碳元素; 32g/mol; 3.2; 质量守恒

28. (1) ①在 $50^\circ C$ 时, 甲乙的溶解度相同, 均为 40g/100g 水; ②2:5; ③不变;
④丙>乙>甲; (2) $NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$; 溶液红色逐渐褪去; NaCl 和 HCl;
BD.

29. (1) 过滤; (2) $CaO + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$; 白色固体溶解, 放出大量的热; (3) 溶液
变红; 碱; (4) 溶液红色褪去, 有白色沉淀生成; 红色逐渐褪去; 吸附;
(5) $CaCO_3$

30. (1) $CaCO_3 \xrightarrow{\text{高温}} CaO + CO_2 \uparrow$; (2) $CaO + 3C \xrightarrow{2000^\circ C} CO \uparrow + CaC_2$; 造成环境污染; (3)
实验: 取少量固体 A, 加入适量稀盐酸。现象: 没有气泡生成。

31. (1) $CO_2 + C \xrightarrow{\text{高温}} 2CO$; 有气泡生成; 收集一氧化碳, 防止环境污染; (2) 黑色
固体变红; $CO + CuO \xrightarrow{\Delta} Cu + CO_2$; (3) 防止液体倒吸进入 B, 使得 B 炸裂;

32. (1) 启普发生器; 随开随用, 随关随停; 停止; (2) 将带火星的木条放于 b

- 端，木条复燃，证明已满；(3) ①大理石；不可燃不助燃，能与澄清石灰水反应生成不溶物； $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ ；② $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ ；③碳；(4) 火星四射，放热，生成黑色固体；温度达到可燃物着火点。
33. (1) 加速溶解；(2) 大于等于 40°C ；(3) BCD；(4) 32.4g 硝酸钾；(5) 氯化钠和硝酸钾；(6) $>$ ；(7) CD；
34. (1) 0.3；(2) 14.9g 氯化钾，1.5g 二氧化锰，4g 氯酸钾。(计算过程略)



获取2019全市中考一模解析，请添加小U老师并备注“行政区+年级+昵称”，小U老师拉你进群哦~

特别感谢：新东方初中理化组老师
张鸣、张露薇、方凯