

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(O₂); (2) 水; (3) 导电; (4) 天然气; 氢气(H₂); 二氧化碳(CO₂)
(5) =; 压强减少, 溶解度减少, 二氧化碳扩散到空气中。

26. (1) b; O₂; (2) C; (3) $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$; (4) 1.204×10^{24} ;

27. (1) 氧气含量不足; (2) 氮气, 氩气, 氧气等; (3) $\text{CO}_2 + 3\text{H}_2 \xrightarrow{\text{催化剂}} \text{CH}_3\text{OH} + \text{H}_2\text{O}$;
氧元素, 碳元素; 32g/mol; 3.2; 质量守恒

28. (1) ①在 50℃时, 甲乙的溶解度相同, 均为 40g/100g 水; ②2:5; ③不变;
④丙>乙>甲; (2) $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$; 溶液红色逐渐褪去; NaCl 和 HCl;
BD.

29. (1) 过滤; (2) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2$; 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) CaCO₃

30. (1) $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{CaO} + \text{CO}_2 \uparrow$; (2) $\text{CaO} + 3\text{C} \xrightarrow{2000^\circ\text{C}} \text{CO} \uparrow + \text{CaC}_2$; 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) $\text{CO}_2 + \text{C} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{CO}$; 有气泡生成; 收集一氧化碳, 防止环境污染; (2) 黑色
固体变红; $\text{CO} + \text{CuO} \xrightarrow{\Delta} \text{Cu} + \text{CO}_2$; (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