

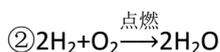
2019 年长宁一模化学解析

一、单项选择题

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
B	A	C	C	D	C	A	A	C	A
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
B	B	B	C	A	D	C	C	D	A
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
A	D	C	C	B	D	D	D	C	B

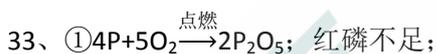
二、填空题

31、①氮气 (N₂)；78%；二氧化碳 (CO₂)；二氧化硫 (SO₂)。



③比热容；凝聚小颗粒杂质；不溶性杂质；吸附；氢气 (H₂)；打开活塞，将带火星的木条放于活塞口，复燃，证明是氧气；2: 1;氢氧元素；水分子；氯化钠和葡萄糖；3；氧；24；1: 2: 1；0.5；6。

32、①>t₂°C；在 t₁°C时，a 和 b 的溶解度相同，均为 20g/100g 水；②加入足量溶质；③b>a>c；降温结晶；④90；33.3%；升降温或者加入足量溶剂。



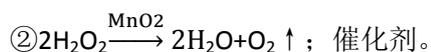
④温度达到可燃物的着火点；

⑤符合质量守恒定律，质量减少是由于生成了气体；

⑥先下后上；二氧化碳密度比空气大；不可燃也不助燃。

三、简答题

34、①锥形瓶；铁架台；控制加液速度，使得反应平稳进行；



③C；从水中取出导气管；I.II.

④4.8；0.15；0.1mol（计算过程略）

⑤B; $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$; 关闭活塞, 气压增大, 液体倒流入长颈漏斗, 固液分离使得反应停止; m。

35、① $\text{C} + 2\text{CuO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Cu} + \text{CO}_2 \uparrow$;

② 白色粉末变蓝; $\text{CuSO}_4 + 5\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$; 澄清石灰水变浑浊; 黑色固体变红; $\text{CO} + \text{CuO} \xrightarrow{\Delta} \text{Cu} + \text{CO}_2$; $\text{CO} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2$.

③ $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{CaO} + \text{CO}_2 \uparrow$; $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2$; 有气泡生成; CaO 和 CaCO_3



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