

2019 年宝山一模化学解析

六、单项选择题

27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
C	A	C	B	B	C	A	A	D	D
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46
D	B	D	C	B	D	B	D	C	B

七、填空题

47. (1) 氧气/O₂ ;

(2) 二氧化碳/CO₂ ;

(3) 吸附作用 ;

(4) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$;

(5) 4 ; (6) 8 : 9 ; (7) 6.02×10^{22}

48. (8) bc ; (9) $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$;

— 10) 用带火星的小木条检验, a 中气体可以使木条复燃 ;

(11) 在 30°C 时, 甲和乙的溶解度相等, 都为 40g/100g 水 ;

(12) 降温结晶/冷却热饱和溶液

(13) 75 ;

(14) c ;

49. (15) $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{CaO} + \text{CO}_2 \uparrow$;

(16) 过滤 ;

(17) 固体逐渐溶解, 有气泡生成 ;

(18) 滴入无色酚酞试液, 酚酞变为红色 ;

(19) 碳酸钙, 未完全溶解的氢氧化钙以及不溶于水的杂质 ;

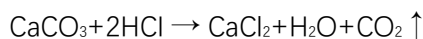
八、简答题

50. (1) 长颈漏斗 ;

(2) A ; (3) E ; (4) $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$; (5) 分解反应 ; (6) 催化剂 ;

(7) B ; (8) 可以控制反应的发生和停止/随开随用, 随关随停 ;

(9) 解 : 设这份大理石中含碳酸钙的物质的量为 X。



1

1

X

0.1mol

$$1 : X = 1 : 0.1\text{mol}$$

$$X = 0.1\text{mol}$$

$$m = M \times n$$

$$m(\text{CaCO}_3) = 100\text{g/mol} \times 0.1\text{mol} = 10\text{g}$$

答：这份大理石中含碳酸钙的质量为 10g。

(10) 先有气体生成，之后大理石表面逐渐被白色物质包裹住，气体生成逐渐减少至不再生成；

51. (11) SO_2 ；

(12) 白色粉末变为蓝色晶体；(13) $\text{CuO} + \text{CO} \xrightarrow{\text{加热}} \text{Cu} + \text{CO}_2$ ；

(14) 无法确定混合气体中是否含有 SO_2 和 CO_2 ；

(15) 缺少尾气处理装置会造成污染；



获取2019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