

2019 年普陀化学一模

六.选择题

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

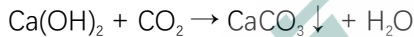
七.填空题

47. (1) 4 ; (2) 9:4 ; (3) H ;
 (4) 1.204×10^{24} ; (5) 7
48. (6) 试管 ; (7) $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$;
 (8) 排水法 ; (9) 剧烈燃烧, 放出大量热, 火星四射, 生成黑色固体 ; (10) $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$;
 (11) 催化 ; (12) 分液漏斗可以控制反应的速率使反应平稳进行
49. (13) g/100g 水 ;
 (14) 120g ; (15) 玻璃棒 ;
 (16) 不饱和 ; (17) D ; (18) 39.1 ; (19) 蒸发

八.简答题

50. (1) 氧气 ; (2) CH_4 含有 H 元素, 根据元素守恒, CH_4 发生反应一定会生成含有 H 元素的物质, 生成 CO_2 的化合反应只生成不含氢元素的 CO_2 这一种物质 ; (3)
 $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

- (4) 温室 ; (5) 长 ; (6) 燃着的小木条放在短管的管口处, 熄灭即集满 ; (7) 空气 ;
 (8) 不可燃不助燃性 ;
 (9) 解 : 设所需氢氧化钙的物质的量为 x



$$x \quad 0.1\text{mol}$$

$$1 \quad 1$$

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

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

$$m = n \times M$$

$$m(\text{氢氧化钙}) = 0.1\text{mol} \times 74\text{g/mol} = 7.4\text{g}$$

答 : 所需氢氧化钙的质量为 7.4g.

51. (10) 铜粉 ;
 (11) 铵根 ; (12) 生成的气体不纯净且容易发生爆炸 ;
 (13) 方法一中收集气体含稀有气体, 方法二不含稀有气体
 (14) 没有副产物, 操作比较安全
 (15) 不含有稀有气体



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