2019 年虹口一模化学解析

六、单项选择题

27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
D	В	D	С	Α	В	С	А	Α	А
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46
С	С	С	D	В	D	Α	В	В	D

七、填空题

- 47. (1) CO₂;
 - (2)酸雨;2;6.02×10²³
 - (3)燃料充分粉碎/鼓入足够的空气
- 48.(1)液体红色逐渐变浅;缓慢推入一团棉花;吸附
 - (2)温度升高;氢氧化钙;变大
 - (3) 黑色固体变红; C+2CuO→2Cu+CO₂↑
- 49. (1) 38.0;
- (2)5.4;不饱和;过滤;b

八、简答题

- 50.(1)长颈漏斗;
- (2) CaCO₃+2HCl→CaCl₂+H₂O+CO₂↑;碳酸;证明二氧化碳可以与澄清石灰水反应;澄清石灰水变浑浊;
- 高温 (3)排尽空气,防止爆炸;C+CO₂→2CO;验证生成了还原性的 CO 气体;
- (4)步骤:取少量气体通入澄清石灰水。

现象及结论:澄清石灰水变浑浊,证明含有二氧化碳;

或步骤: 取少量气体先通入足量氢氧化钠溶液, 再通入灼热的氧化铜, 最后通入澄清石灰水

现象及结论:氧化铜变成红色固体,澄清石灰水变浑浊,证明含有一氧化碳;

- 51. (1) 每 100g 的溶液中,含有 5g 的过氧化氢溶质;
 - (2)3.2g(计算过程略)
 - (2)A;
 - (3)探究催化剂质量对过氧化氢分解速率的影响;5%;20或者(10%;30)
 - (4) $2KCIO_3 \xrightarrow{MnO2} 2KCI+3O_2\uparrow$; ac



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