

## 2019年黄浦一模化学解析

### 六、单项选择题

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

### 七、填空题

47. (1) 金刚石

(2)  $\text{CO}_2$ ;

(3)  $720\text{g/mol}$ ;

(4) 不可燃，不助燃，密度比空气大

(5)  $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{CaO} + \text{CO}_2\uparrow$ ; (6) 生石灰;

(7) 放出

(8) III;

48.

(9) 2; (10) 复燃

(11) 图略; (12) 产生淡蓝色火焰，瓶壁有液滴出现;

(13) 氢，氧; (14) 2: 1;

49.

(15) 玻璃棒; (16) 不饱和; (17) 20%; (18) C;

(19) 不能，在  $60^\circ\text{C}$  下 100g 水最多溶解 110g 溶质，而蒸发后溶质溶剂之比是 1: 1，故不饱和;

### 八、简答题

50. (1) 锥形瓶;

(2) 稀盐酸

(3) 红; (4) 向上排空气法; (5) 燃着的木条放在瓶口，若木条熄灭，则已经集满;

(6) A;

(7) 400;

(8) 6.8g

51.

(9)  $\text{CO}_2 + \text{C} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{CO}$

(10) 红; (11)  $\text{CuO} + \text{CO} \xrightarrow{\text{加热}} \text{Cu} + \text{CO}_2$ ; (12) 还原性; (13) cd

(14) 不能，二氧化碳 一氧化碳都可能来源于装置 A;



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