

2019 年闵行一模化学解析

一、选择题

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
B	C	C	A	B	A	D	B	B	D
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
A	C	D	D	A	D	D	B	C	B

二、填空题

21、(1) C ; (2) He ;

(3) 分解 ; (4) D ; (5) 质量守恒定律 ;

(6) 增大煤与空气的接触面积 , 使其燃烧更充分 ;

(7) 4 ; (8) 174g/mol ; (9) 0.5 ; (10)  $1.204 \times 10^{24}$  ;

(11)  $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$  ; (12) B ;

22、(13) 溶剂的种类和性质 ; (14) 溶质的种类和性质 ;

(15) 小水珠 ; (16) 氢 H、氧 O ;

(17) 烧杯中的蜡烛从下至上依次熄灭 ; (18) 不可燃、不助燃、密度比空气大 ;

(19)  $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$  ; 使白磷达到着火点 ;

23、(21) 70 ; (22) 略 ;

(23) 55 ;

(24) 降温结晶 ; (25) 过滤 ;

(26) C ;

(27) CBAED ; (28) 24.0% ; (29) 硝酸钾 ( $\text{KNO}_3$ ) 溶液、24.0% ;

( 30 ) CF ; ( 31 ) < ; ( 32 ) F > A = E > C ;

### 三、简答题

24、( 1 ) 铁架台 ; ( 2 ) 燃烧匙 ;

( 3 )  $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$  ; ( 4 ) 形成液封，防止生成的气体从长颈漏斗底部逸出 ; ( 5 ) 将燃着的小木条放在瓶口，熄灭即集满 ; ( 6 ) 试管中液面逐渐下降，漏斗中液面逐渐上升至试管中固液分离，反应停止 ; ( 7 ) 随开随用，随关随停 ;

( 8 ) CD/CF ; ( 9 ) 0.2mol ( 过程略 ) ;

( 10 ) 蓝紫色火焰，燃烧放热，生成一种无色有刺激性气味的气体 ; ( 11 ) 生成气体逸出造成污染 ;

25、( 12 )  $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{CaO} + \text{CO}_2 \uparrow$  ;

( 13 ) 不正确，因为酒精燃烧也会生成二氧化碳，影响实验结果 ;

( 14 ) 取适量滤液 A 滴入无色酚酞试液 ; ( 15 ) 酚酞试液变红 ;

( 16 ) 取滤渣 B 加入适量稀盐酸 ; ( 17 ) 有气泡产生 ;

26、( 18 ) 黑色固体变为红色 ; ( 19 )  $\text{H}_2 + \text{CuO} \xrightarrow{\text{加热}} \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$  ;

( 20 )  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$  ; ( 21 ) 处理尾气，防止造成污染 ;

( 22 ) 检验二氧化碳是否发生反应 ; ( 23 ) 检验是否生成一氧化碳并处理尾气 ;

( 24 ) 硫酸铜 ;

( 25 ) ad



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