★秘密·启用前

重庆市初2023届初中学业水平

2月月度质量检测

**化学答案及评分标准**

**2023.02**

【命题单位：重庆缙云教育联盟】

1．A 2．A 3．B 4．C 5．D

6．C 7．C 8．B 9．B 10．C

11．D【详解】A、高纯度液态二氧化碳最终转化为碳纳米管，有新物质生成，属于化学变化，不符合题意；B、碳纳米管是由碳元素组成的纯净物，属于单质，不符合题意；C、碳纳米管属于碳单质，碳单质完全燃烧生成二氧化碳，不符合题意；D、碳纳米管由碳原子构成，符合题意。故选D。

12．D【详解】一次性口罩的鼻梁条通常由铝或铁块压制而成，说明铝或铁具有延展性。故选：D。

13．D【详解】A. 因两种金属过量，所以最终生成氢气的质量由酸决定，使用的酸是相同质量和相同质量分数的稀硫酸，所以最终生成氢气的质量相同，错误。B. 向一定量的稀盐酸中滴入水，溶液酸性逐渐减弱，但始终为酸性，pH始终小于7，错误。C. 向一定量的稀盐酸中加入石灰石，开始二氧化碳的质量为0，随着稀盐酸加入，盐酸和碳酸钙反应生成氯化钙、水和二氧化碳，二氧化碳质量逐渐增多，直至稀盐酸反应完后不再改变。错误。D. 红磷燃烧放出热量，气体膨胀，集气瓶中气体的压强增加。燃烧消耗氧气，气体量减少，集气瓶中压强降低。开始压强增加的量大于减少的量表现为压强增加，随着反应的进行，压强增加的量小于减少的量压强降低，消耗完氧气后反应结束，温度下降，压强降低，至室温后压强不变。因有氧气消耗，气体总量减少，所以最终压强小于开始时压强。正确。故选:D。

14．B【详解】A、二氧化碳能溶于水，密度比空气的密度大，因此只能用向上排空气法，不可用向下排空气法，故不符合题意；B、控制变量法是其它条件不变，只改变一个量，题中只控制催化剂的种类不同，操作正确，故符合题意；C、干燥气体时，气体应从长导管进去，短导管出来，让气体和干燥剂浓硫酸充分接触才能起到干燥作用，故不符合题意；D、要注意生成物的状态、碳和氧气生成二氧化碳，根据反应物气体和生成物气体体积比较，可知燃烧后冷却至室温会使得集气瓶内压强不发生改变，故不符合题意；故选B。

15．B【详解】由物质R中碳元素40%，含氢元素6.7%，其余为氧元素，则氧元素的质量分数=1-40%-6.7%=53.3%；

则1个R分子中碳原子的个数为150×40%÷12=5；1个R分子中氢原子的个数为150×6.7%÷1≈10个；1个R分子中氧原子的个数为150×53.3%÷16≈5；则R的化学式为C5H10O5。故选：B。

16．B【详解】甲醛溶液中溶质是甲醛(CH2O)，溶剂是水（H2O），由两者的化学式可知：氢原子和氧原子的个数比=2:1，则氢元素与氧元素的质量比=，甲醛的水溶液中氢元素的质量分数为9.5%，甲醛的水溶液中氧元素的质量分数=，可算出甲醛的水溶液中碳元素的质量分数=1-9.5%-76%=14.5%，该溶液中甲醛的溶质质量分数=；答案：B。

17．     向着手心     倒放     灯帽盖灭     C     三分之一 预热

18．(1)CN﹣

(2)复分解反应

(3)2NaCN+CO2+H2O＝Na2CO3+2HCN

19．(1)3

(2)     Mg2+     8

(3)B

(4)MgCl2

20．(1)氢离子与氢氧根离子结合生成水分子

(2)

(3)铁粉（合理即可）

21．     二     一     1     三     2     三次都符合

22．(1)     试管     酒精灯

(2)A

(3)操作简单，能随时添加药品，节能环保等任一项

(4)防止水槽里的水倒流回试管，使试管炸裂

(5)连续均匀不断冒出时

(6)将带火星的木条伸进瓶中，木条复燃说明是氧气

(7)     氯酸钾氯化钾+氧气     高锰酸钾锰酸钾+二氧化锰+氧气     过氧化氢水+氧气

23．(1)     试管     集气瓶

(2)          D

(3)A

24．(1)     1.0     催化

(2)1.6

(3)设该过氧化氢的水溶液中含过氧化氢的质量为*x*





*x*=3. 4g

所以该过氧化氢的水溶液中过氧化氢的质量分数为

答：该过氧化氢的水溶液中过氧化氢的质量分数是5%。