**2022年新高考河北省高考真题化学试题（部分试题）**

****

学校:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_姓名：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_班级：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_考号：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**一、单选题**

1．定窑是宋代五大名窑之一，其生产的白瓷闻名于世。下列说法正确的是

A．传统陶瓷是典型的绝缘材料 B．陶瓷主要成分为和

C．陶瓷烧制的过程为物理变化 D．白瓷的白色是因铁含量较高

2．茯苓新酸DM是从中药茯苓中提取的一种化学物质，具有一定生理活性，其结构简式如图。关于该化合物，下列说法不正确的是



A．可使酸性溶液褪色 B．可发生取代反应和加成反应

C．可与金属钠反应放出 D．分子中含有3种官能团

3．化学是材料科学的基础。下列说法错误的是

A．制造5G芯片的氮化铝晶圆属于无机非金属材料

B．制造阻燃或防火线缆的橡胶不能由加聚反应合成

C．制造特种防护服的芳纶纤维属于有机高分子材料

D．可降解聚乳酸塑料的推广应用可减少“白色污染”

4．溶液可作为替代氟利昂的绿色制冷剂。合成工艺流程如下：



下列说法错误的是

A．还原工序逸出的用溶液吸收，吸收液直接返回还原工序

B．除杂工序中产生的滤渣可用煤油进行组分分离

C．中和工序中的化学反应为

D．参与反应的为1∶1∶1

**二、多选题**

5．在EY沸石催化下，萘与丙烯反应主要生成二异丙基萘M和N。



下列说法正确的是

A．M和N互为同系物 B．M分子中最多有12个碳原子共平面

C．N的一溴代物有5种 D．萘的二溴代物有10种

6．恒温恒容条件下，向密闭容器中加入一定量X，发生反应的方程式为①；②。反应①的速率，反应②的速率，式中为速率常数。图甲为该体系中X、Y、Z浓度随时间变化的曲线，图乙为反应①和②的曲线。下列说法错误的是



A．随的减小，反应①、②的速率均降低

B．体系中

C．欲提高Y的产率，需提高反应温度且控制反应时间

D．温度低于时，总反应速率由反应②决定

**三、实验题**

7．某研究小组为了更准确检测香菇中添加剂亚硫酸盐的含量，设计实验如下：



①三颈烧瓶中加入香菇样品和水；锥形瓶中加入水、淀粉溶液，并预加的碘标准溶液，搅拌。

②以流速通氮气，再加入过量磷酸，加热并保持微沸，同时用碘标准溶液滴定，至终点时滴定消耗了碘标准溶液。

③做空白实验，消耗了碘标准溶液。

④用适量替代香菇样品，重复上述步骤，测得的平均回收率为95%。

已知：，

回答下列问题：

(1)装置图中仪器a、b的名称分别为\_\_\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_\_\_。

(2)三颈烧瓶适宜的规格为\_\_\_\_\_\_\_(填标号)。

A．        B．        C．

(3)解释加入，能够生成的原因：\_\_\_\_\_\_\_。

(4)滴定管在使用前需要\_\_\_\_\_\_\_、洗涤、润洗；滴定终点时溶液的颜色为\_\_\_\_\_\_\_；滴定反应的离子方程式为\_\_\_\_\_\_\_。

(5)若先加磷酸再通氮气，会使测定结果\_\_\_\_\_\_\_(填“偏高”“偏低”或“无影响”)。

(6)该样品中亚硫酸盐含量为\_\_\_\_\_\_\_(以计，结果保留三位有效数字)。

**四、工业流程题**

8．以焙烧黄铁矿(杂质为石英等)产生的红渣为原料制备铵铁蓝颜料。工艺流程如下：



回答下列问题：

(1)红渣的主要成分为\_\_\_\_\_\_\_(填化学式)，滤渣①的主要成分为\_\_\_\_\_\_\_(填化学式)。

(2)黄铁矿研细的目的是\_\_\_\_\_\_\_。

(3)还原工序中，不生成S单质的反应的化学方程式为\_\_\_\_\_\_\_。

(4)工序①的名称为\_\_\_\_\_\_\_，所得母液循环使用。

(5)沉铁工序产生的白色沉淀中的化合价为\_\_\_\_\_\_\_，氧化工序发生反应的离子方程式为\_\_\_\_\_\_\_。

(6)若用还原工序得到的滤液制备和，所加试剂为\_\_\_\_\_\_\_和\_\_\_\_\_\_\_(填化学式，不引入杂质)。

**五、原理综合题**

9．氢能是极具发展潜力的清洁能源，以氢燃料为代表的燃料电池有良好的应用前景。

(1)时，燃烧生成)放热，蒸发吸热，表示燃烧热的热化学方程式为\_\_\_\_\_\_\_。

(2)工业上常用甲烷水蒸气重整制备氢气，体系中发生如下反应。

Ⅰ.

Ⅱ.

①下列操作中，能提高平衡转化率的是\_\_\_\_\_\_\_ (填标号)。

A．增加用量        B．恒温恒压下通入惰性气体

C．移除                 D．加入催化剂

②恒温恒压条件下，和反应达平衡时，的转化率为，的物质的量为，则反应Ⅰ的平衡常数\_\_\_\_\_\_\_ (写出含有a、b的计算式；对于反应，，x为物质的量分数)。其他条件不变，起始量增加到，达平衡时，，平衡体系中的物质的量分数为\_\_\_\_\_\_\_(结果保留两位有效数字)。

(3)氢氧燃料电池中氢气在\_\_\_\_\_\_\_(填“正”或“负”)极发生反应。

(4)在允许自由迁移的固体电解质燃料电池中，放电的电极反应式为\_\_\_\_\_\_\_。

(5)甲醇燃料电池中，吸附在催化剂表面的甲醇分子逐步脱氢得到CO，四步可能脱氢产物及其相对能量如图，则最可行途径为a→\_\_\_\_\_\_\_(用等代号表示)。

注：本小问暂缺相对能量图。

**六、结构与性质**

10．含及S的四元半导体化合物(简写为)，是一种低价、无污染的绿色环保型光伏材料，可应用于薄膜太阳能电池领域。回答下列问题：

(1)基态S原子的价电子中，两种自旋状态的电子数之比为\_\_\_\_\_\_\_。

(2)Cu与Zn相比，第二电离能与第一电离能差值更大的是\_\_\_\_\_\_\_，原因是\_\_\_\_\_\_\_。

(3)的几何构型为\_\_\_\_\_\_\_，其中心离子杂化方式为\_\_\_\_\_\_\_。

(4)将含有未成对电子的物质置于外磁场中，会使磁场强度增大，称其为顺磁性物质，下列物质中，属于顺磁性物质的是\_\_\_\_\_\_\_(填标号)。

A． B． C． D．

(5)如图是硫的四种含氧酸根的结构：



根据组成和结构推断，能在酸性溶液中将转化为的是\_\_\_\_\_\_\_(填标号)。理由是\_\_\_\_\_\_\_。

本题暂无(6)问

**七、有机推断题**

11．舍曲林(Sertraline)是一种选择性羟色胺再摄取抑制剂，用于治疗抑郁症，其合成路线之一如下：



已知：

(ⅰ)手性碳原子是指连有四个不同原子或原子团的碳原子

(ⅱ)

(ⅲ)

回答下列问题：

(1)①的反应类型为\_\_\_\_\_\_\_。

(2)B的化学名称为\_\_\_\_\_\_\_。

(3)写出一种能同时满足下列条件的D的芳香族同分异构体的结构简式\_\_\_\_\_\_\_。

(a)红外光谱显示有键；(b)核磁共振氢谱有两组峰，峰面积比为1∶1。

(4)合成路线中，涉及手性碳原子生成的反应路线为\_\_\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_\_\_(填反应路线序号)。

(5)H→I的化学方程式为\_\_\_\_\_\_\_，反应还可生成与I互为同分异构体的两种副产物，其中任意一种的结构简式为\_\_\_\_\_\_\_(不考虑立体异构)。

(6)W是一种姜黄素类似物，以香兰素()和环己烯()为原料，设计合成W的路线\_\_\_\_\_\_\_(无机及两个碳以下的有机试剂任选)。



**参考答案：**

1．A

【解析】

【详解】

A．陶瓷是良好的绝缘体，传统陶瓷是典型的绝缘材料，常用于高压变压器的开关外包装和器件，A正确；

B．陶瓷的主要成分为硅酸盐，而不是SiO2和MgO，C错误；

C．陶瓷烧制过程发生复杂的化学反应，由新物质生成，属于化学变化，C错误；

D．由于Fe2+、Fe3+和铁的氧化物均有颜色，故陶瓷中含铁量越多，陶瓷的颜色越深，白瓷的白色是因为铁含量较低甚至几乎不含，D错误；

故答案为：A。

2．D

【解析】

【详解】

A．由题干有机物的结构简式可知，分子中含有碳碳双键，故可使酸性高锰酸钾溶液褪色，A正确；

B．由题干有机物的结构简式可知，分子中含有碳碳双键，故可发生加成反应，含有羧基和羟基故能发生酯化反应，酯化反应属于取代反应，B正确；

C．由题干有机物的结构简式可知，分子中含有羧基和羟基，故能与金属钠反应放出H2，C正确；

D．由题干有机物的结构简式可知，分子中含有碳碳双键、羧基、羟基和酯基等四种官能团，D错误；

故答案为：D。

3．B

【解析】

【详解】

A．氮化铝是一种高温结构陶瓷，属于新型的无机非金属材料，A正确；

B．天然橡胶的单体为异戊二烯，合成橡胶的单体如顺丁烯等中均含有碳碳双键，通过加聚反应合成制得橡胶，B错误；

C．“涤纶”“锦纶”“腈纶”“丙纶”“维纶”“氯纶”“芳纶”等均为合成纤维，属于有机高分子材料，C正确；

D．可降解聚乳酸塑料的推广应用，可以减少难以降解塑料的使用，从而减少“白色污染”，D正确；

故答案为：B。

4．A

【解析】

【分析】

由流程可知，氢溴酸中含有少量的溴，加入硫化钡将溴还原生成溴化钡和硫，再加入硫酸除杂，得到的滤渣为硫酸钡和硫；加入碳酸锂进行中和，得到的溴化锂溶液经浓缩等操作后得到产品溴化锂。

【详解】

A．还原工序逸出的Br2用NaOH溶液吸收，吸收液中含有溴化钠和次溴酸钠等物质，若直接返回还原工序，则产品中会有一定量的溴化钠，导致产品的纯度降低，A说法错误；

B．除杂工序中产生的滤渣为硫酸钡和硫，硫属于非极性分子形成的分子晶体，而硫酸钡属于离子晶体，根据相似相溶原理可知，硫可溶于煤油，而硫酸钡不溶于煤油，因此可用煤油进行组分分离，B说法正确；

C．中和工序中，碳酸锂和氢溴酸发生反应生成溴化锂、二氧化碳和水，该反应的化学方程式为 Li2CO3+2HBr=CO2↑ +2LiBr +H2O，C说法正确；

D．根据电子转化守恒可知，溴和硫化钡反应时物质的量之比为1:1；根据硫酸钡的化学组成及钡元素守恒可知，n(BaS):n(H2SO4)为1:1，因此，参与反应的n(Br2): n(BaS):n(H2SO4)为1:1:1，D说法正确；

综上所述，本题选A。

5．CD

【解析】

【详解】

A．由题中信息可知，M和N均属于二异丙基萘，两者分子式相同，但是其结构不同，故两者互为同分异构体，两者不互为同系物，A说法不正确；

B．因为萘分子中的10个碳原子是共面的，由于单键可以旋转，异丙基中最多可以有2个碳原子与苯环共面，因此，M分子中最多有14个碳原子共平面，B说法不正确；

C．N分子中有5种不同化学环境的H，因此其一溴代物有5种，C说法正确；

D．萘分子中有8个H，但是只有两种不同化学环境的H（分别用α、β表示，其分别有4个），根据定一议二法可知，若先取代α，则取代另一个H的位置有7个；然后先取代1个β，然后再取代其他β，有3种，因此，萘的二溴代物有10种，D说法正确；

本题选CD。

6．AB

【解析】

【分析】

由图中的信息可知，浓度随时间变化逐渐减小的代表的是X，浓度随时间变化逐渐增大的代表的是Z，浓度随时间变化先增大后减小的代表的是Y；由图乙中的信息可知，反应①的速率常数随温度升高增大的幅度小于反应②的。

【详解】

A．由图甲中的信息可知，随c(X)的减小，c(Y) 先增大后减小，c(Z)增大，因此，反应①的速率随c(X)的减小而减小，而反应②的速率先增大后减小，A说法错误；

B．根据体系中发生的反应可知，在Y的浓度达到最大值之前，单位时间内X的减少量等于Y和Z的增加量，因此，*v* (X)= *v* (Y) +*v*(Z)，但是，在Y的浓度达到最大值之后，单位时间内Z的增加量等于Y和X的减少量，故*v* (X) + *v* (Y) = *v*(Z)，B说法错误；

C．升高温度可以可以加快反应①的速率，但是反应①的速率常数随温度升高增大的幅度小于反应②的，且反应②的的速率随着Y的浓度的增大而增大，因此，欲提高Y的产率，需提高反应温度且控制反应时间，C说法正确；

D．由图乙信息可知，温度低于T时，*k1*＞*k2*，反应②为慢反应，因此，总反应速率由反应②决定，D说法正确；

综上所述，本题选AB。

7．(1)     (球形)冷凝管     (恒压)滴液漏斗

(2)C

(3)加入H3PO4后，溶液中存在化学平衡H2SO3 SO2+H2O，SO2的溶解度随着温度升高而减小，SO2逸出后，促进了化学平衡H2SO3 SO2+H2O向右移动

(4)     检验其是否漏水     蓝色     加入H3PO4后，溶液中存在化学平衡H2SO3 SO2+H2O，SO2的溶解度随着温度升高而减小，SO2逸出后，促进了化学平衡H2SO3 SO2+H2O向右移动

(5)偏低

(6)

【解析】

【分析】

由题中信息可知，检测香菇中添加剂亚硫酸盐的含量的原理是：用过量的磷酸与其中的亚硫酸盐反应生成SO2，用氮气将SO2排入到锥形瓶中被水吸收，最后用碘标准溶液滴定，测出样品中亚硫酸盐含量。

(1)

根据仪器a、b的结构可知，装置图中仪器a、b的名称分别为球形冷凝管和恒压滴液漏斗；

(2)

三颈烧瓶中加入10.00g香菇样品和400 mL水，向其中加入H3PO4的体积不超过10 mL。在加热时，三颈烧瓶中的液体不能超过其容积的，因此，三颈烧瓶适宜的规格为1000 mL 选C。

(3)

虽然Ka1(H3PO4)=7.1×10-3＜K a1 (H2SO3) =1.3×10-2，但是H3PO4为难挥发性的酸，而H2SO3易分解为SO2和水，SO2的溶解度随着温度升高而减小，SO2逸出后，促进了化学平衡H2SO3SO2+H2O向右移动，因此，加入H3PO4能够生成SO2的原因是：加入H3PO4后，溶液中存在化学平衡H2SO3SO2+H2O，SO2的溶解度随着温度升高而减小，SO2逸出后，促进了化学平衡H2SO3SO2+H2O向右移动；

(4)

滴定管在使用前需要检验其是否漏水、洗涤、润洗；滴定前，溶液中的碘被SO2还原为碘离子，溶液的颜色为无色，滴加终点时，过量的1滴或半滴标准碘液使淀粉溶液变为蓝色且半分钟点之内不变色，因此，滴定终点时溶液为蓝色；滴定反应的离子方程式为I2+ SO2+2H2O=2I—+4H++；

(5)

若先加磷酸再通氮气，则不能将装置中的空气及时排出，有部分亚硫酸盐和SO2被装置中的氧气氧化，碘的标准液的消耗量将减少，因此会使测定结果偏低。

(6)

实验中SO2消耗的标准碘液的体积为0.30 mL+1.00 mL=1.30 mL，减去空白实验消耗的0.10 mL，则实际消耗标准碘液的体积为1.20mL，根据反应I2+ SO2+2H2O=2I—+4H++可以计算出n(SO2)= n(I2)= 1.20mL10-3L·mL-10.010 00 mol· L-1=1.2010-5 mol，由于SO2的平均回收率为95%，则实际生成的n(SO2)= ，则根据S元素守恒可知，该样品中亚硫酸盐含量为mg•kg -1。

8．(1)     Fe2O3     SiO2

(2)增大固液接触面积，加快反应速率，提高黄铁矿的利用率

(3)7Fe2(SO4)3+FeS2+8H2O=15FeSO4+8H2SO4

(4)蒸发浓缩、冷却结晶、过滤洗涤

(5)     +2；     Fe(NH4)2Fe(CN)6+ClO-+2H+=Fe(NH4)Fe(CN)6+H2O+Cl-+

(6)     H2O2     NH3·H2O

【解析】

【分析】

已知黄铁矿高温煅烧生成Fe2O3，反应原理为：4FeS2+11O22Fe2O3+8SO2，故产生的红渣主要成分为Fe2O3和SiO2，将红渣粉碎后加入足量的50%的H2SO4溶液加热充酸浸，反应原理为：Fe2O3+3H2SO4=Fe2(SO4)3+3H2O，过滤出滤渣①，主要成分为SiO2，向滤液中加入黄铁矿进行还原，将Fe3+还原为Fe2+，由(3)小问可知不生成S沉淀，则硫元素被氧化为，反应原理为：14Fe3++FeS2+8H2O=15Fe2++2+16H+，然后进行工序①为蒸发浓缩、冷却结晶，得到FeSO4晶体和母液主要含有FeSO4溶液和H2SO4，加水溶解FeSO4晶体，向所得溶液中加入(NH4)2SO4、K4[Fe(CN)6]并用H2SO4调节溶液的pH为3，进行沉铁过程，反应原理为：Fe2++2+[Fe(CN)6]3-=Fe(NH4)2Fe(CN)6↓，然后过滤出沉淀，洗涤后加入H2SO4和NaClO3进行氧化步骤，反应原理为：6Fe(NH4)2Fe(CN)6+ +6H+=6Fe(NH4)Fe(CN)6+3H2O+Cl-+6，过滤、洗涤干燥即制得Fe(NH4)Fe(CN)6，据此分析解题。

(1)

由分析可知，红渣的主要成分为：Fe2O3，滤渣①的主要成分为：SiO2，故答案为：Fe2O3；SiO2；

(2)

黄铁矿研细的主要目的是增大固液接触面积，加快反应速率，提高黄铁矿的利用率，故答案为：增大固液接触面积，加快反应速率，提高黄铁矿的利用率；

(3)

由分析可知，还原工序中，不产生S单质沉淀，则硫元素被氧化为，反应原理为：14Fe3++FeS2+8H2O=15Fe2++2+16H+，故化学方程式为：7Fe2(SO4)3+FeS2+8H2O=15FeSO4+8H2SO4，故答案为：7Fe2(SO4)3+FeS2+8H2O=15FeSO4+8H2SO4；

(4)

由分析可知，工序①的名称为蒸发浓缩、冷却结晶、过滤洗涤，所得母液主要含有FeSO4溶液和H2SO4可以循环利用，故答案为：蒸发浓缩、冷却结晶、过滤洗涤；

(5)

沉铁工序中产生的白色沉淀Fe(NH4)2Fe(CN)6中Fe的化合价为+2价和[Fe(CN)6]4-中的+3价，由分析可知，氧化工序所发生的离子方程式为：6Fe(NH4)2Fe(CN)6+ +6H+=6Fe(NH4)Fe(CN)6+3H2O+Cl-+6，故答案为：+2；6Fe(NH4)2Fe(CN)6+ +6H+=6Fe(NH4)Fe(CN)6+3H2O+Cl-+6；

(6)

由分析可知，还原工序所得的滤液中主要含有FeSO4溶液和H2SO4，向滤液中先加入一定量的H2O2溶液将Fe2+完全氧化为Fe3+，在向氧化后的溶液中加入氨水至不再产生沉淀为止，过滤洗涤，对沉淀进行灼烧，即可制得Fe2O3·x H2O和(NH4)2SO4，故所需要加入的试剂为H2O2和NH3·H2O，故答案为：H2O2；NH3·H2O。

9．(1)H2(g)+ O2 (g)=H2O(1) △*H*= -286 kJ•mol-1

(2)     BC          

(3)负

(4)CnH2n+2-(6n+2)e-+ (3n+1) O2-=n CO2+(n+1) H2O

(5)缺图无解

【解析】

(1)

298K时，1gH2燃烧生成H2O(g)放热121 kJ，1 mol H2O(1)蒸发吸热44kJ，则1mol H2燃烧生成1 mol H2O(1) 放热286kJ，表示H2燃烧热的热化学方程式为：H2(g)+ O2 (g)=H2O(1) △*H*= -286 kJ•mol-1；

(2)

①A．增加CH4 (g)用量可以提高H2O(g)的转化率，但是CH4(g)平衡转化率减小，A不符合题意；

B．恒温恒压下通入惰性气体，相当于减小体系压强，反应混合物中各组分的浓度减小，反应Ⅰ的化学平衡正向移动，能提高CH4(g)平衡转化率，B符合题意；

C．移除CO(g)，减小了反应混合物中CO(g)的浓度，反应Ⅰ的化学平衡正向移动，能提高CH4(g)平衡转化率，C符合题意；

D．加入催化剂不能改变平衡状态，故不能提高CH4(g)平衡转化率，D不符合题意；

综上所述，上述操作中，能提高CH4(g)平衡转化率的是BC；

②恒温恒压条件下，1 mol CH4 (g)和1 mol H2O(g)反应达平衡时，CH4 (g)的转化率为α，CO2 (g)的物质的量为b mol，则转化的CH4 (g)为α mol，剩余的CH4 (g)为(1-α )mol，根据C元素守恒可知，CO(g)的物质的量为(α-b)mol，根据H和O守恒可知，H2O(g)的物质的量为(1-α-b )mol，H2(g)的物质的量为(3α+b )mol，则反应混合物的总物质的量为(2α+2 )mol，平衡混合物中，CH4(g)、H2O(g)、 CO(g) 、H2(g)的物质的量分数分别为、、、，因此，反应I的平衡常数Kx=;其他条件不变，H2O(g)起始量增加到5mol，达平衡时，a =0.90，b =0.65，则平衡时，CH4 (g)为0.1mol，根据C元素守恒可知，CO(g)的物质的量为0.25mol，，根据H和O守恒可知，H2O(g)的物质的量为(5-0.90-0.65 )mol=3.45mol，H2(g)的物质的量为(3α+b )mol=3.35mol，平衡混合物的总物质的量为(2α+6 )mol=7.8mol，平衡体系中H2(g)的物质的量分数为；

(3)

燃料电池中的燃料在负极发生氧化反应，因此，氢氧燃料电池中氢气在负极发生反应；

(4)

在允许O2-自由迁移的固体电解质燃料电池中，CnH2n+2在负极发生氧化反应生成CO2和H2O，电极反应式为CnH2n+2-(6n+2)e-+ (3n+1) O2-=nCO2+(n+1) H2O；

(5)

缺图无解

10．(1)1：2##2：1

(2)     Cu     Cu的第二电离能失去的是3d10的电子，第一电离能失去的是4s1电子，Zn的第二电离能失去的是4s1的电子，第一电离能失去的是4s2电子，3d10电子处于全充满状态，其与4s1电子能量差值更大

(3)     三角锥形

     sp3杂化

(4)B

(5)     D     D中含有-1价的O，易被还原，具有强氧化性，能将Mn2+转化为MnO

【解析】

(1)

基态S的价电子排布是3s23p4，根据基态原子电子排布规则，两种自旋状态的电子数之比为：1：2或2：1；

(2)

Cu的第二电离能失去的是3d10的电子，第一电离能失去的是4s1电子，Zn的第二电离能失去的是4s1的电子，第一电离能失去的是4s2电子，3d10电子处于全充满状态，其与4s1电子能量差值更大；

(3)

Sn是ⅣA族元素，SnCl的中心离子Sn2+价层电子对数为3+，有1对孤电子对，中心离子是sp3杂化，SnCl的几何构型是三角锥形；

(4)

根据题意，具有顺磁性物质含有未成对电子。A.[Cu(NH3)2]Cl各原子核外电子均已成对，不符合题意；B.[Cu(NH3)4]SO4中的Cu2+外围电子排布是3d9，有未成对电子，符合题意；C.[Zn(NH3)4]SO4各原子核外电子均已成对，不符合题意；D.Na2[Zn(OH)] 各原子核外电子均已成对，不符合题意；故答案选B。

(5)

Mn2+转化为MnO需要氧化剂，且氧化性比MnO的强，由SO2使KMnO4溶液褪色可知H2SO4的氧化性弱于MnO，故A不符合；B、C中的S化合价比H2SO4低，氧化性更弱，故B、C均不符合；D中含有-1价的O，易被还原，具有强氧化性，能将Mn2+转化为MnO，故D符合。

11．(1)氧化反应

(2)3，4-二氯苯甲酸

(3)

(4)     ⑥     ⑨

(5)          ##

(6)

【解析】

【分析】

A在KMnO4作用下，甲基被氧化为羧基，得到B，B中羧基上的-OH被SOCl2中的Cl取代得到C，C中的Cl原子与苯环上的H原子在AlCl3环境发生消去反应得到D，D中羰基在和乙酸酐共同作用下生成碳碳双键得到E，E在一定条件下脱去酯基生成F，F中的碳碳双键加氢得到G，G与SOCl2反应得到H，H脱去HCl得到I，I中的羰基发生已知(ⅱ)的反应得到目标产物舍曲林。

(1)

据分析，①是中的甲基被KMnO4氧化为羧基，反应类型是氧化反应。

(2)

据分析，B的结构简式是，名称是3，4-二氯苯甲酸。

(3)

从D的结构简式可知，其分子式为C13H8Cl2O，能满足核磁共振氢谱两组峰，且峰面积比为1：1的结构应是高度对称结构，又含有C=O，则该芳香族同分异构体的结构简式为：。

(4)

手性碳原子指连接四个不同原子或原子团的碳，题给合成路线中涉及手性碳原子的物质是G()、H()、I()和Sertraline()，则涉及手性碳原子生成的反应路线是G和Sertraline的生成，即路线⑥和⑨。

(5)

据分析，H→I是H中的碳基上的Cl与苯环消去HCl，形成一个环，化学方程式为：；当该碳基上的Cl与苯环上的其它氢原子消去，则得到I的同分异构体，有和。

(6)

根据题给信息(ⅲ)，目标物资W可由2个与1个合成，故设计合成路线如下：

。