2019年呼和浩特市中考学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！模拟试卷(八)



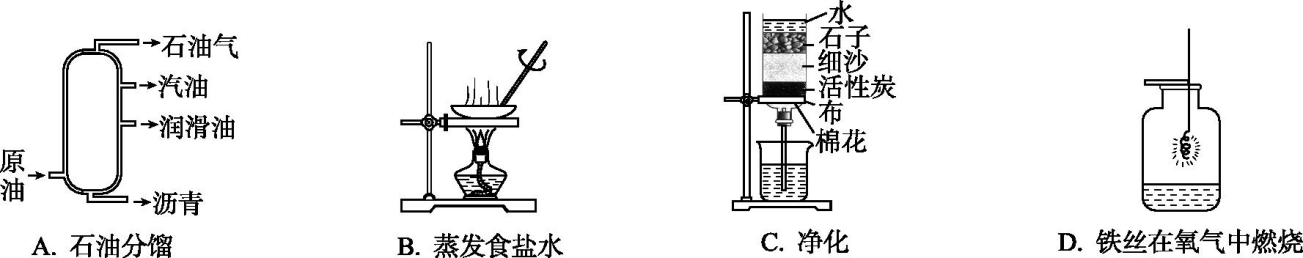
(考试时间:40分钟　试卷满分:50分)学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题 号 | 一 | 二 | 三 | 四 | 总分 | 总分人 | 核分人 |
| 得 分 |  |  | [来源:Z+xx+k.Com] |  |  |  |  |

可能用到的相对原子质量:H-1　C-12　N-14　O-16　Na-23　Cl—35.5[来源:Zxxk.Com]

一、选择题(本题包括10个小题,每小题2分,共20分。每小题只有一个选项符合题意)

1.如图M8-1所示的变化中,属于化学变化的是 (　　)



图M8-1

2.下列说法错误的是 (　　)

A.过量施用化肥和农药可造成水污染

B.回收利用废旧金属,可节约金属资源

C.开发和利用太阳能、风能符合“低碳生活”

D.汽车燃料燃烧产生的CO2,是造成酸雨的主要原因

3.下列有关空气的说法错误的是 (　学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！　)

①液氮可用作制冷剂　②氧气既能燃烧又能支持燃烧,可用作火箭发射的燃料　③氦气可用来填充探空气球　④二氧化碳是植物进行光合作用必需的物质　⑤红磷在空气中燃烧时发出白光,生成大量的白雾

A. ①② B. ②⑤ C. ②④ D. ③⑤

4.下列有关燃烧和灭火的说法正确的是 (　　)

A.可燃物只有在空气中才能燃烧

B.降低可燃物的着火点可以灭火

C.空气中混有可燃性气体,遇明火可能发生爆炸

D.任何燃料完全燃烧时,一定会生成二氧化碳

5.下列有关说法不正确的是 (　　)

A.只含一种元素的物质一定不是化合物

B.由同种元素组成的物质是单质

C.同种元素的原子和离子质量相差不大

D.元素的化学性质与原子最外层电子数有关

6.下列分离混合物的方法中,所依据的原理不正确的是 (　　)

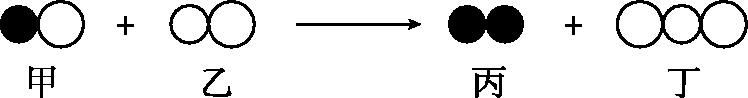
A.分离液态空气制取氧气——利用氮气和氧气的密度不同

B.氢氧化铝能中和过多的胃酸——利用了氢氧化铝的碱性

C.分离硝酸钾和氯化钠组成的混学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！合物——利用两者溶解度受温度影响不同

D.分离制氧气后剩余固体中的二氧化锰和氯化钾——利用二氧化锰和氯化钾的溶解性不同

7.如图M8-2是一定条件下某反应的微观示意图,则下列说法正确的是 (　　)



图M8-2

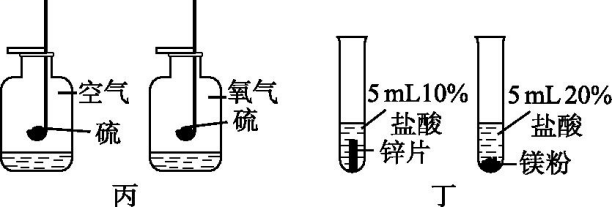
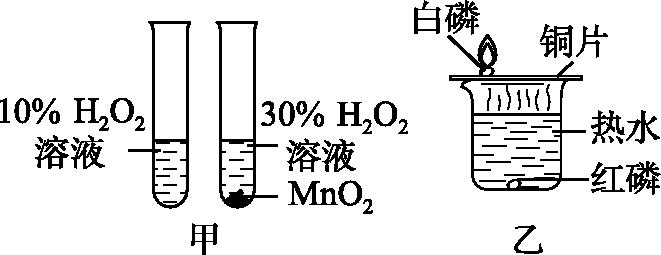
A.该反应是置换反应

B.反应前后各元素化合价均没有变化

C.反应前后,原子种类不变,但原子的个数发生了变化

D.该反应中的甲、乙、丙、丁四种物质的分子个数比为2∶2∶1∶2

8.控制变量法是实验探究的重要方法。利用图M8-3所示的实验能实现实验探究目的的是 (　　)

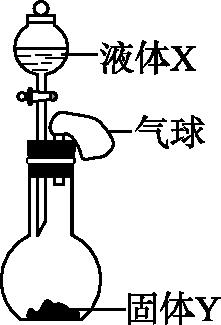


图M8-3

A.图甲探究MnO2对H2O2分解的催化作用 B.图乙探究可燃物燃烧是否需要达到一定温度

C.图丙探究O2含量高低对反应剧烈程度的影响 D.图丁探究锌、镁的金属活动性强弱

9.如图M8-4所示,将少量液体X加入到烧瓶中,观察到气球逐渐膨胀。下表中液体X和固体Y的组合,符合题意的是 学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！ (　　)

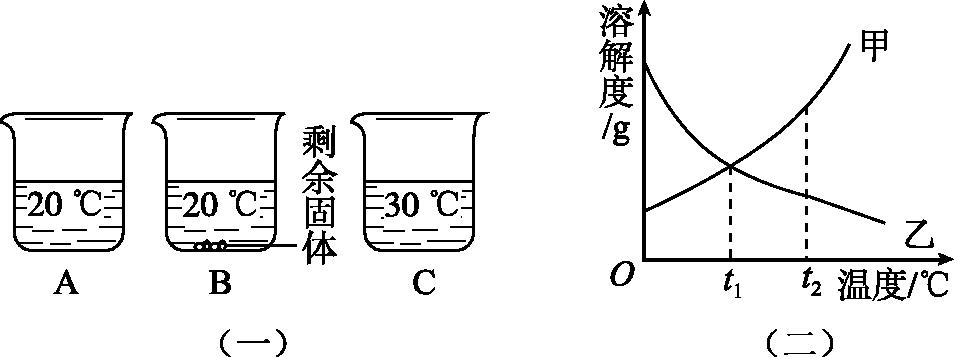


图M8-4

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | ① | ② | ③ | ④ |
| X | 过氧化氢溶液 | 水 | 水 | 水 |
| Y | 二氧化锰 | 氯化钠 | 氢氧化钠 | 硝酸铵 |

A.①③ B.①② C.①③④ D.②③④

10.向装有等量水的A、B、C三个烧杯中分别加入10 g、25 g、25 g NaNO3固体,充分溶解后,现象如图M8-5中(一)所示,如图(二)表示甲、乙两物质的溶解度曲线。下列说法中正确的是 (　　)

学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！[来源:Z\*xx\*k.Com]

图M8-5

A.三个烧杯中形成的溶液都是饱和溶液

B.图中表示NaNO3溶解度曲线的是乙

C.B和C烧杯中都放有25 g NaNO3固体,所以溶液溶质质量分数相等

D.分别将100 g甲、乙的饱和溶液从*t*2 ℃降温到*t*1 ℃,所得溶液的溶质质量分数:乙<甲

二、填空题(本题包括5个小题,每空1分,共15分)

11.化学与我们的生活有着密切的联系。现有:①氮气,②氧气,③氢氧化钠,④熟石灰。选择适当物质填空(填序号)。

(1)可用来改良酸性土壤的碱是　　　　。学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！

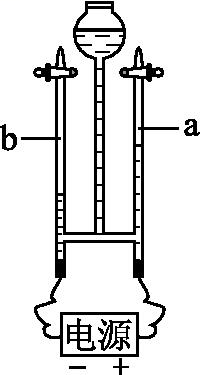
(2)焊接金属时常用作保护气的是　　　　。

12.水在生活、生产和化学实验中起着十分重要的作用。[来源:学科网ZXXK]

(1)水的净化。向浑浊的天然水中加入明矾,静置一段时间后,取上层液体过滤,得到略带颜色的液体。实验中加入明矾的作用是　　　　　　　　　　　　　　　　　　　　,过滤操作中玻璃棒作用是　　　　　　　　　　。继续加入

　　　　　　　　后水变为无色。

(2)水的组成。用如图M8-6实验装置可以证明水的组成,检验a管中气体的方法是　 。



　图M8-6

 13.[查阅资料] “84”消毒液是一种以次氯酸钠为主的高效消毒剂,主要成分为次氯酸钠(NaClO),无色或淡黄色液体。被广泛用于宾馆、医院和家庭等的卫生消毒。工业上利用氯气与氢氧化钠反应制备次氯酸钠,同时生成氯化钠和水。空气中的二氧化碳可以和次氯酸钠溶液反应,得到次氯酸(HClO)和碳酸氢钠。次氯酸能够起到消毒的作用。

(1)次氯酸钠(NaClO)中,氯元素的化合价为　　　　　　　　。

(2)次氯酸钠的物理性质为　　　　　　　　　　。

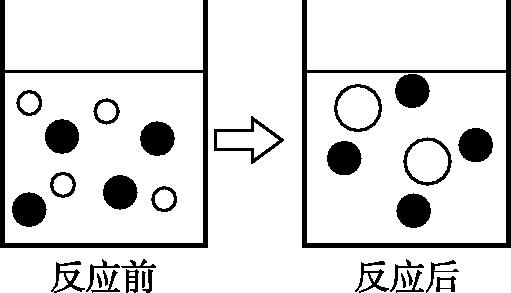
(3)工业制备次氯酸钠的化学方程式为　 。

 14.盐酸是一种重要的化工产品,也是实验室中重要的化学试剂。

(1)增大压强,HCl学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！由气态变为液态,从微观角度分析该变化中改变的是　　　　　　　　　　。

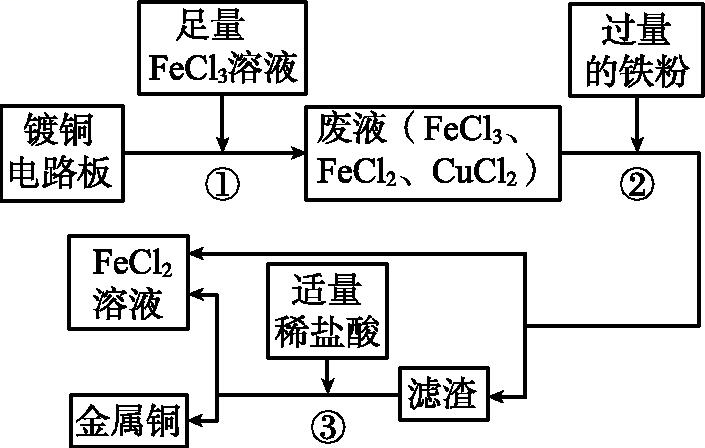
(2)在盐酸中加入过量学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！的铁粉充分反应。图M8-7表示该反应前后溶液中存在的主要离子,请写出“学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！”代表的离子:

　　　(填离子符号)。



　图M8-7

15.在FeCl3溶液蚀刻铜箔制造电路板的工艺中,废液(主要含有FeCl2和CuCl2)处理和资源回收的工业流程如图M8-8所示。



　图M8-8

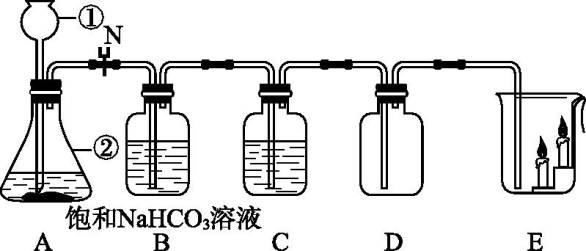
(1)依据流程写出步骤①中Cu和FeCl3反应的化学方程式:　 。

步骤②加入铁粉后发生的置换反应的化学方程式为　 。

(2)步骤②得到滤渣的成分是　　　　　　;步骤③的操作是　　　　。

三、实验题(本题包括2个小题,每空1分,共9分)

16.下列是实验室制备CO2的实验装置图,按要求回答下列问题。



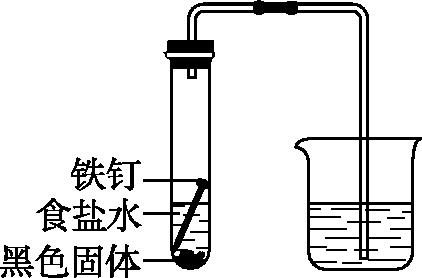
图M8-9

(1)写出标号①的仪器名称:　　　　,实验室制备CO2的化学方程式为　　　　　　　　　　　　　　　　　　　　。

(2)在检查装置A的气密性操作时,关闭止水夹N,向仪器②中注水,观察到  　现象,说明装置气密性良好。

(3学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！)打开止水夹N,用A、B、C、D制取纯净干燥的CO2气体,装置B的作用是　　　　　　　　　　　　　　,装置C中盛装的是　　　　　　　　　　　。

17.化学兴趣小组同学将一枚洁净的铁钉放入食盐水中(如图M8-10,装置气密性良好),一段时间后,发现装置中右侧导管中的液面升高,铁钉生锈,试管底部有黑色固体物质。



　图M8-10

[提出问题] 导管中液面为何升高?黑色固体物质是什么?

[猜想与假设] 该黑色固体中可能含有①Fe、②Fe2O3、③FeCl3、④C四种物质。

[猜想分析] (1)右侧导管中的液面升高的原因是　 。

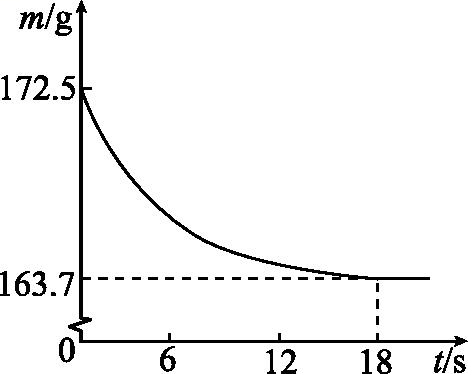
(2)不可能含有氯化铁,理由是　　　　　　。

(3)一定含有碳,理由是　 。

[实验验证] (4)检验黑色固体学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！中是否含有铁的实验方法是  　。

四、计算题(本题包括1个小题,共6分)

18.某公司生产出的纯碱产品中经检测只含有氯化钠杂质。为测定产品碳酸钠的质量分数,20 ℃时,称取该样品26.5 g,加入到盛有一定质量稀盐酸的烧杯中,碳酸钠与稀盐酸恰好完全反应,气体完全逸出,得到不饱和NaCl溶液。反应过程用精密仪器测得烧杯内混合物的质学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！量(*m*)与反应时间(*t*)关系如学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！图M8-11所示。



　图M8-11

求:(1)生成CO2的质量为　　　　 g。

(2)该纯碱样品中Na2CO3的质量分数。(写出计算过程)

(3)完全反应后所得氯化钠溶液的溶质质量分数为　　　　。 [来源:学科网]

**参考答案**

1.D　2.D　3.B　4.C　5.B　6.A　7.D 8.C　9.A　10.D

11. (1)④　(2)①

12.(1)作絮凝剂(或吸附悬浮物使其沉降或使悬浮物沉降)　引流　活性炭

(2)将带火星木条放在a管尖嘴附近,打开旋塞,如果木条复燃,说明a管中为氧气

13. (1)+1

(2)无色或淡黄色液体(或可溶或易溶)

(3)Cl2+2NaOH学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！NaClO+NaCl+H2O

14.(1)分子间间隔(或分子间距离)

(2)Cl-

15.(1)Cu+2FeCl3学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！2FeCl2+CuCl2

Fe+CuCl2学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！FeCl2+Cu

(2)Fe和Cu(或铁和铜)　过滤

16.(1)长颈漏斗　CaCO3+2HCl学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！CaCl2+CO2↑+H2O

(2)长颈漏斗和锥形瓶内的液面差稳定不变(或长颈漏斗内外形成液面差或液体没过下端后,加入液体,形成液面差,长颈漏斗内液面不再下降)

(3)除去HCl(或氯化氢)　浓硫酸

17.(1)铁钉生锈消耗氧气,试管内压强降低(或铁钉生锈消耗氧气,造成内外压强差)

(2)FeCl3可溶

(3)铁钉为铁碳合金

(4)取少量黑色固体,放入试管中,加入盐酸,观察到有气泡生成,则黑色固体中含有铁(或取少量黑色固体,放入试管中,加入硫酸铜,观察到溶液由蓝色变为浅绿色,黑色固体减少,则黑色固体中含有铁)

18.(1)8.8

(2)解:设该纯碱样品中碳酸钠的质量为*x*。

Na2CO3+2HCl学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！2NaCl+CO2↑+H2O

106 44

*x* 8.8 g

=

*x*=21.2 g

该纯碱样品中碳酸钠的质量分数为×100%=80%。

答:该学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！纯碱样品中碳酸钠的质量分数为80%。

(3)17.5%(或17.53%)