扫码查看解析

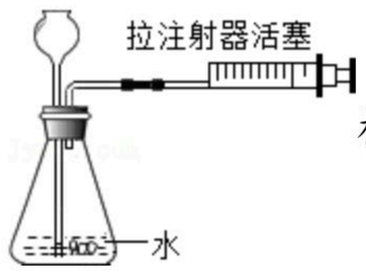
2022年浙江省温州市中考最后冲刺试卷

化　学

注：满分为50分。

一、选择题

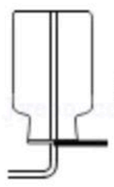
1. 实验室制取CO_2的有关操作如图，正确的是（　　）

A. 

检查气密性

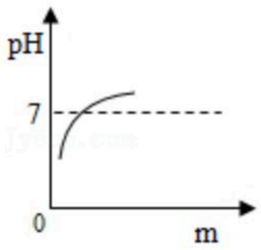
B.

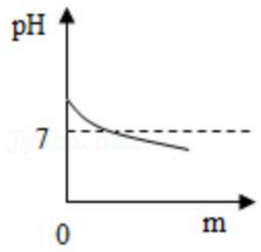
制气

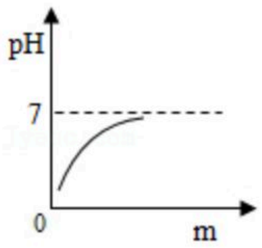
C. 
收集

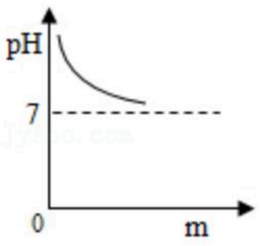
D.
验满

2. 下列能表示人喝大量水时，胃液的pH变化的曲线的是（横坐标表示喝水的质量，纵坐标表示pH）（　　）

A. 

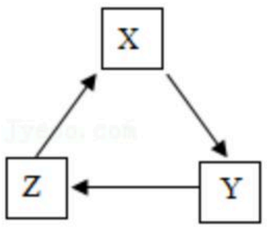
B. 

C. 

D. 

3. 下列各组物质间不能通过一步反应就能实现如图转化的是（　　）

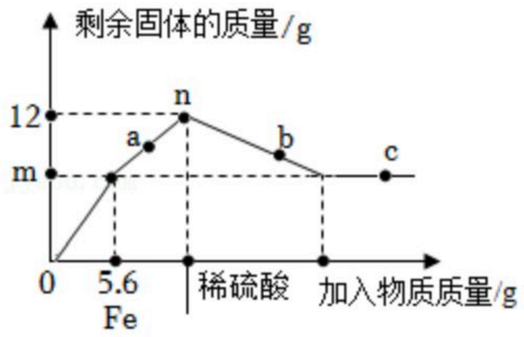
选项	X	Y	Z
A	H_2SO_4	H_2	H_2O
B	$CuSO_4$	$CuCl_2$	$Cu(OH)_2$
C	H_2O	H_2	CO_2
D	Cu	CuO	$CuSO_4$



A. A　　B. B　　C. C　　D. D

4. 将铁粉（on段）和稀硫酸（n点后）先后加入到一定量的硫酸铜溶液中，搅拌使之充分反应。过程中加入物质的质量与烧杯中剩余固体的质量关系如图所示。下列说法正确的是（　　）

扫码查看解析



A. a、b点对应的剩余固体只有一种

B. $m<6.4$

C. 实验过程中共产生$FeSO_4$的质量为$15.2g$

D. n点对应的横坐标数值为11.2

二、填空题

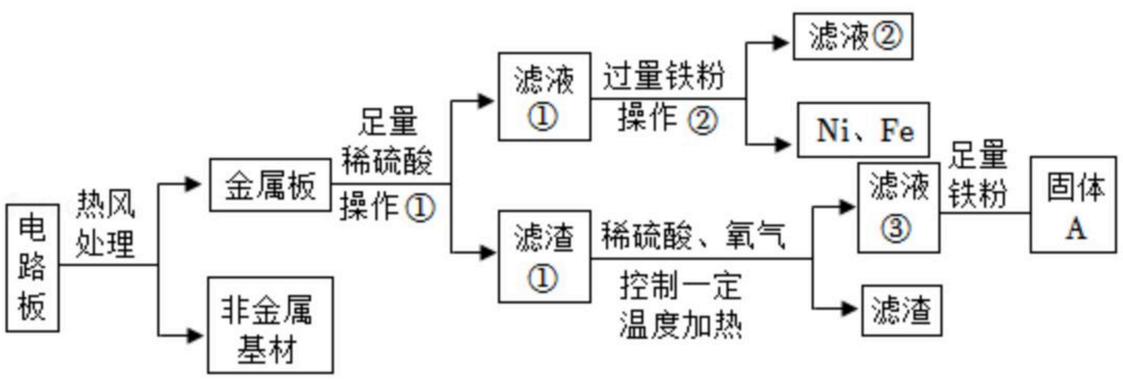
5. “84”消毒液的主要成分是次氯酸钠（$NaClO$），制取它的化学方程式为$2NaOH+X=NaClO+NaCl+H_2O$，则X的化学式为_____.

6. “暖宝宝”凭借携带方便、发热持久、使用安全的特点，已成为当下人们取暖驱寒、热敷理疗的时尚用品。某暖宝宝的发热成分为高纯度铁粉、水、活性炭、氯化钠等，使用时撕去外袋，让内袋暴露在空气里即可。

（1）该暖宝宝的发热成分中，属于化合物的有_____。

（2）使用该暖宝宝时，铁粉氧化生成氧化铁（Fe_2O_3）并放出热量。氧化铁中铁元素的化合价为_____。

7. 某品牌电器的废旧电路板中含有Fe、Cu、Ag、Ni等金属，如图是某车间回收部分金属的工艺流程，已知：$2Cu+O_2+2H_2SO_4=2CuSO_4+2H_2O$。



（1）操作①的名称是_____。

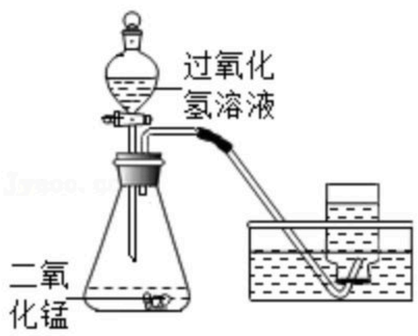
（2）根据以上工艺流程图，可以判断Ni和Fe比较，金属活动性较强的是_____。

（3）固体A中主要含有铜，还含有一定量的铁，为了进一步提纯铜，可以向固体A中加入_____。

三、实验探究题

8. 小明发现混入部分空气的氧气也能使带火星的木条复燃，可见并非只有纯氧才能使带火星的木条复燃。不同比例的氧气和空气混合，伸入带火星的木条，结果不同。

扫码查看解析



（1）小明往100毫升集气瓶中加入50毫升水，用排水法收集氧气，发现该瓶气体不能使带火星的木条复燃，其原因是_____。

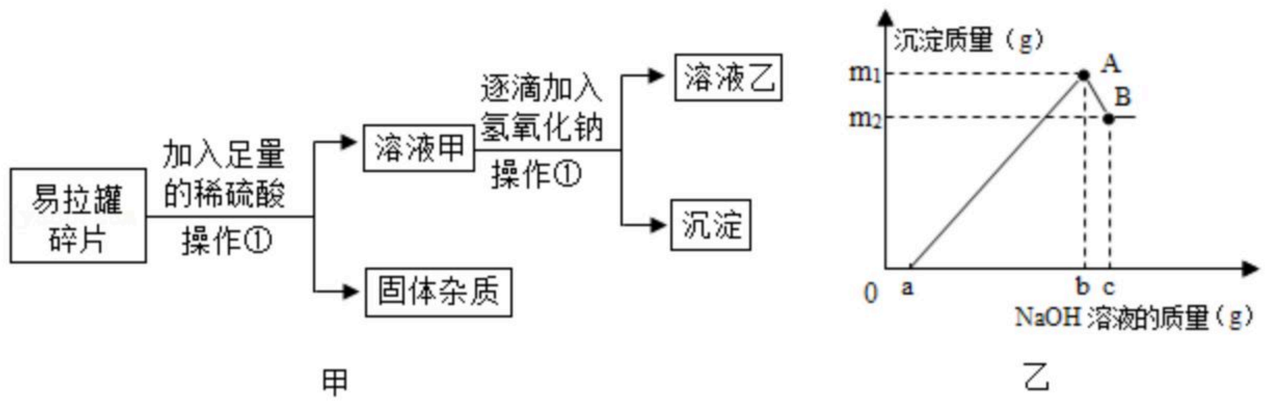
（2）为了研究氧气浓度对木条复燃的影响，小明用如图装置制取氧气并进行相关实验。选择下列器材，写出本实验的步骤（老师建议实验分四组）。

器材：溶质质量分数为7.5%的H_2O_2溶液、MnO_2粉末、水、量筒、木条、100毫升集气瓶若干个及其它需要的实验器材。

四、解答题

9. 易拉罐的主要成分是铝镁合金（已知其他杂质不溶于酸也不与稀硫酸反应），为了测定易拉罐铝镁合金中两种元素的质量比，小明开展了如图甲的实验。实验中生成沉淀的质量与滴入氢氧化钠溶液的质量的关系如图乙所示。

资料：氢氧化铝是一种白色沉淀，可与氢氧化钠反应：$Al(OH)_3+NaOH=NaAlO_2+2H_2O$。氢氧化镁不与氢氧化钠反应。



（1）操作①表示的物质分离方法是_____。

（2）当滴入氢氧化钠溶液为c克时，充分反应后，溶液乙中的溶质为_____（填化学式）。

（3）根据实验数据，该易拉罐中铝元素和镁元素的质量比为_____（用m_A和m_B表示）。

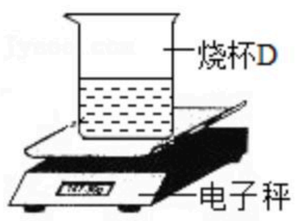
10. 小明在厨房里找到一包食用纯碱，包装带上写有：主要成分是碳酸钠（质量分数≥98%），杂质为氯化钠。他利用该纯碱进行如下实验：

（1）为了解食用纯碱的溶解性。小明取三个洁净的烧杯，编号为A、B、C，分别加入40克该纯碱。再加入一定质量的水。充分溶解，得到溶液的质量如表。小明判断C烧杯所得溶液一定是该温度时碳酸钠的不饱和溶液、其依据是_____。

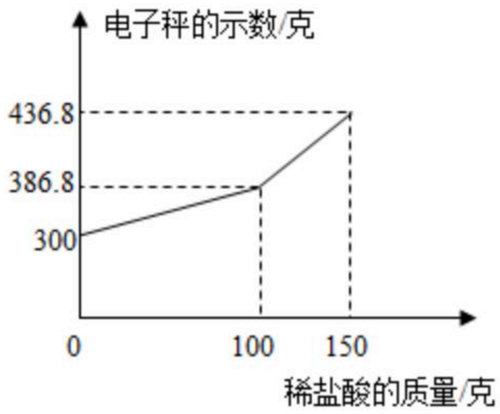
烧杯编号	A	B	C
加水的质量/克	80	100	120
溶液的质量/克	113	140	160

扫码查看解析

（2）小明另取一个洁净的烧杯D，将32克该纯碱样品放入其中，加水完全溶解。将其放在电子秤上（如图甲），逐渐往杯中滴加稀盐酸。电子秤的示数与加入稀盐酸的质量关系如图乙所示。碳酸钠与盐酸反应的化学方程式为$Na_2CO_3+2HCl=2NaCl+H_2O+CO_2\uparrow$。



甲



乙

①通过计算说明，该食用纯碱中碳酸钠的质量分数是否与包装袋信息相符_____。（计算结果精确到0.1%）

②有同学认为小明测定的食用纯碱中碳酸钠的质量分数会偏大，请分析造成碳酸钠质量分数偏大的主要原因是_____。