**5.13化学答案**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 |
| B | C | D | C | A | B | B |

26．（14分）

（1）增大接触面积，加快浸出时的反应速率。（1分）

（2）石墨（1分）

（3）Cu（1分） 滤液II、滤液III（1分） Zn（1分）

（4）3Cu+8H++2NO3-=3Cu2++2NO↑+4H2O（2分）

（5）AgCl+2NH3 [Ag(NH­3)2]++Cl- （2分） *K*=3.06×10-3（2分）

（6）A（1分）

（7）（y×3600×108）/（1.6×10-19×*N*A）（2分）

27. （15分）

（1）增大邻苯二甲酸二乙酯的溶解度，使反应更充分。（2分）

（2）①球形冷凝管（1分） ；b a（1分）

②（2分）

③受热均匀，易于控制温度（2分）

（3）① B（1分）

②滴入最后1滴盐酸，溶液由红色变浅红色（或无色），30秒内溶液颜色不复原。（2分）

③ 74.08%（2分）

④能，酸性过强会导致邻苯二甲酸钾与盐酸反应，造成实验误差。（2分）

28．（14分）

（1）-2（a-b）kJ/mol或 2（b-a）kJ/mol（2分） < （1分） 低温（1分）

（2）①< （2分） ② < （2分） ③<（2分）

（3）①160L/mol（不写单位不扣分，写错单位不得分）（2分）

②B （1分） ③ 向正反应方向移动（1分）

36．（15分）

（1）沸腾炉和接触室（2分）

（2）作高炉炼铁的原料(或回收有色金属、提取金银、制砖等都可) （1分）；回收贵金属金、银等（1分）

（3）①SO2＋NH3·H2O=NH4HSO3（2分）、

2NH4HSO3＋H2SO4= (NH4)2SO4＋2H2O＋2SO2↑（2分）

[或SO2＋2NH3·H2O===(NH4)2SO3＋H2O，(NH4)2SO3＋H2SO4===(NH4)2SO4＋H2O＋SO2↑]

②生成的SO2可用作制硫酸的原料，硫酸铵可作化肥（1分）

（4）热交换器（1分）；冷凝管(或工业制硫酸中的吸收塔) （1分）

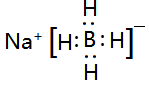
（5）SO2+Ca(OH)2==CaSO3↓+H2O（2分） ，

2CaSO3+O2+4H2O==2CaSO4·2H2O（2分）

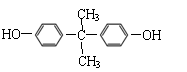
37．（15分）

（1）5（2分）；1（2分）

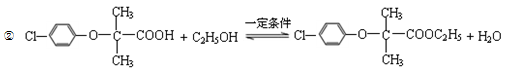
（2）（共2分）BF3为分子晶体，熔化、气化时破坏的是分子间作用力（1分）；而AlF3为离子晶体，熔化、气化时破坏的是离子键（1分），两种作用力相差很大，因此熔沸点相差很大。

（3）-1（1分）；sp3（2分）；（2分）；B2H6+6H2O=2H3BO3+6H2（2分）

（4）24（2分）

38．（15分）（1）C3H6O（1分）  
（2） （2分）

（3）取代反应 （2分）

（4）每个方程式3分****

（5）13种（2分）

以下四种之一即可（2分）

