平行高一化学答案

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 |
| A | C | D | B | A | B | A | A | C | C | A | C | C | D | C |
| 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 |  |  |  |  |  |
| A | A | C | C | D | D | C | D | B | B |  |  |  |  |  |

26．（12分，除特殊标注外每空1分）（1）Zn+2H2SO4(浓)ZnSO4+SO2↑+2H2O （2）当Zn与浓硫酸反应时，浓硫酸逐渐变稀，Zn与稀硫酸反应可产生H2 （3） 品红溶液 检验SO2 浓硫酸 吸收水蒸气 （4） 黑色(CuO)粉末变成红色(Cu) 白色粉末变成蓝色 （5） 不能 因为混合气体中可能含水蒸气，会干扰H2的检验 （6） AD （2分）

**27.** （12分，每空2分）**【答案】（1）** 1：1 （2）取少量E溶液于洁净的试管中，先滴加KSCN溶液，溶液不变红色，再滴加氯水(或酸性过氧化氢)，溶液变红，则E溶液含Fe2+不含Fe3+ （3） 4Fe(OH)2+O2+2H2O=4Fe(OH)3 （4）2Al+2OH-+2H2O=2AlO2-+3H2↑

（5）2+CO2+3H2O=2Al(OH)3↓+

28.（12分，除特殊标注外每空1分）

（1）放出 46

（2）①3X(g) + Y(g)2Z(g) 0.02mol/(L●min) 30% ② 大 相同

（3）①镁片 5.6L ② 铝片 Al -3e +4OH- =AlO2- +2H2O （2分）

29.（12分，除特殊标注外每空1分）

（1）C2H4O 羧基 （2）加成反应 酯化反应（或取代反应）

（3） 2CH3CH2OH+O22CH3CHO+2H2O

 CH3COOH + CH3CH2OH CH3COOCH2CH3 + H2O

（4）7 （2分） nCH3CH=CH2 （2分） （5）60.6%（2分）