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 | C | D | C | B | C | C | C | B | B | C | B | C | B |
| 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 | 28 | 29 | 30 |
| D | D | C | D | A | C | D | A | C | A | C | D | D | D | C |

31．（8分，除特殊标志外，每空1分）

（1）2H++CO32- = H2O+CO2↑ （2） D

 （3）①防止空气中的水或CO2进入D引起测量误差(偏大)

②先加入Ba(NO3)2溶液,过滤，在滤液中加入硝酸酸化的硝酸银溶液，若有白色沉淀，则有Cl--；

（4） 偏大 偏小 （5） 79.5% （2分）

32. （12分，除特殊标志外，每空1分）（1）氢 钠 第三周期ⅢA族 

(2) 2Na2O2＋2H2O = 4Na＋＋4OH－＋O2↑ 1NA

(3) HClO4 **MnO2＋4H＋＋2Cl－Mn2＋＋Cl2↑＋2H2O**

(4)1:1 （2分） 11.2L（2分）

33.（10分，除特殊标志外，每空1分）

（1）低 

（2）2Fe3＋＋Cu＝2Fe2＋＋Cu2＋， 取少量待测液于试管中，滴加几滴KSCN溶液，若溶液变血红色则有FeCl3有剩余，若不变红则无剩余。

（3）① Fe3O4+8H+= Fe2+ + 2Fe3+ + 4H2O；（2分）

 ②将FeSO4氧化为Fe2(SO4)3；（2分） ③SnCl2。（2分）

34.（10分，除特殊标志外，每空2分）

（1）Cu （1分） Fe(OH)3 （1分）

（2）H2＋Cl22HCl 安静燃烧，苍白色火焰，瓶口有白雾

（3）2Al＋2NaOH＋2H2O= 2NaAlO2＋3H2↑

（4）2Fe2＋＋Cl2＝2Fe3＋＋2Cl-