氧化还原滴定学前预习任务1

（1）计算氧化数(与中学时的化合价相同)

完成表格（根据化学式计算各元素氧化数，也就是中学时的化合价,标注在相应元素的右上方，如水H2O的H、O的氧化数$H\_{2}^{+1}O^{-2}$）

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 离子或分子 | 名称 | 离子或分子 | 名称 | 离子或分子 | 名称 | 金属活动顺序 |
| H2**0** | 氢气 | I2 | 碘单质 | MnO4- | 高锰酸根 |  |
| H+**+1** | 氢离子 | I－ | 碘离子 | MnO42- | 锰酸根 |  |
| O2**0** | 氧气 | I3－ | 三碘配离子 | MnO2 | 二氧化锰 |  |
| H2O**-2****+1** | 水 | IO3－ | 碘酸根 | Mn2+ | 二价锰 |  |
| H2S | 硫化氢 | BrO3－ | 溴酸根 | Cr2O7- | 重铬酸根 |  |
| S | 硫磺 | Hg2Cl2 | 氯化亚汞（甘汞） | Cr3+ | 三价铬 |  |
| SO2 | 二氧化硫 | As2O3 | 三氧化二砷 | H2O2 | 双氧水 |  |
| SO32- | 亚硫酸根 | AsO33- | 亚砷酸根 | HClO | 次氯酸 |  |
| SO42- | 硫酸根 | AsO43- | 砷酸根 | **HClO4** | 高氯酸 |  |
| S2O32- | 硫代硫酸根 | Na2C2O4 | 草酸钠 | **HgCl2** | 氯化汞 |  |
| S4O62- | 连四硫酸根 | CO32- | 碳酸根 | **SnCl2** | 氯化亚锡 |  |
| HSO31- | 亚硫酸氢根 | CO2 | 二氧化碳 | **SnCl4** | 氯化锡 |  |

![C:\Users\Administrator.SKY-20171129ION\AppData\Roaming\Tencent\Users\2899306874\QQ\WinTemp\RichOle\7I1EUXAXM%]($C5W3F@9L4W.png]()



如：Zn + Cu2+   Zn2+ + Cu Zn + 2H+   Zn2+ + H2↑

（2）完成方程：Fe + Cu2+   Fe + 2H+ (非氧化性的酸) 

 pb + Hg2+  