|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **اسم المحلول** | **الصيفة** | **الصيغة** | **Ox/Red** | **المعادلة النصفية الالكترونية** | **الملاحظة** |
| **يود البوتاسيوم** | **محلول مرجع** | **K+(’aq) + I-(aq)** | **I2(aq) / I-(aq)** | **2 I-(aq)  = I2(aq) + 2 e-** | **ظهور اللون الأسمر** |
| **بيركسو ديكبرتات البوتايبوم** | **محلول مؤكسد** | **2K+(aq) + S2O82-(aq)** | **S2O82-(aq)/ SO42-(aq)** | **S2O82-(aq) + 2 e- = 2 SO42-(aq)** |  |
| **ثيوكبرتات الصوديوم** | **محلول مرجع** | **2Na+(aq) + S2O32-(aq)** | **S4O62-(aq)/S2O32-(aq)** | **2 S2O32-(aq) = S4O62-(aq) + 2e-** |  |
| **محلول ثنائي اليود** | **محلول مؤكسد** | **I2(aq)** | **I2(aq) / I-(aq)** | **I2(aq) + 2 e- = 2 I-(aq)**  | **زوال اللون الأسمر** |
| **محلول الماء الأكسجيني** | **محلول مرجع** | **H2O2(aq)** | **O2(g)/ H2O2(aq)** | **H2O2(aq) = O2(g) + 2 H+(aq) + 2 e-** |  |
| **محلول الماء الأكسجيني** | **محلول مؤكسد** | **H2O2(aq)** | **H2O2(aq)/H2O(l)** | **H2O2(aq) + 2 H+(aq) + 2 e-= 2 H2O(l)** |  |
| **محلول برمنغانات البوتاسيوم** | **محلول مؤكسد** | **K+(aq) + MnO4-(aq)** | **MnO4-(aq)/Mn2+(aq)** | **MnO4-(aq)+ 8 H+(aq) + 5 e-= Mn2+(aq) +4 H2O(l)** | **زوال اللون البنفسجي** |
| **محلول بيكروما ت****البوتاسيوم**  | **محلول مؤكسد** | **2K+(aq) +Cr2O72-(aq)** | **Cr2O72-(aq)/ Cr3+(aq)** | **Cr2O72-(aq) + 14H+(aq)+ 6e- = 2Cr3+ + 7H2O(l)** | **زوال اللون البرتقالي** |
| **محلول حمض الأكساليك** | **محلول مرجع** | **H2C2O4(aq)** | **CO2(g)/ H2C2O4(aq)** | **H2C2O4(aq) = 2CO2(g)  + 4H+(aq) + 4e-** |  |
| **محلول كحولي** | **محلول مرجع** | **CnH2n+2O(aq)** | **CnH2nO2(aq)/ CnH2n+2O(aq)** | **CnH2n+2O(aq)+ 2H2O(l)= CnH2nO2(aq) + 2H+(aq)+2e-** |  |
| **محلول برمنغانات البوتاسيوم** | **محلول مؤكسد** | **K+(aq) + MnO4-(aq)** | **MnO4-(aq)/MnO2(s)** | **MnO4-(aq)+ 4 H+(aq) + 3 e- = MnO2(s)+2 H2O(l)** | **زوال اللون البنفسجي** |