**中五化學 電化學**

**答案**

**平衡氧化反應的半方程式**

|  |  |
| --- | --- |
| E.g. Na(s) 🡪 Na+(aq) | Na(s) 🡪 Na+(aq) + e- |
| 1. Fe2+(aq) 🡪 Fe3+(aq)
 | 平衡左右電荷數目：Fe2+(aq) 🡪 Fe3+(aq) + e- |
| 1. I-(aq) 🡪 I2(aq)
 | 平衡I原子的數目：2I-(aq) 🡪 I2(aq)平衡左右電荷數目：2I-(aq) 🡪 I2(aq) + 2e- |
| 1. SO2(aq) 🡪 SO42-(aq)
 | 平衡O原子的數目：SO2(aq) + 2H2O(l) 🡪 SO42-(aq)平衡H原子的數目：SO2(aq) + 2H2O(l) 🡪 SO42-(aq) + 4H+(aq)平衡左右電荷數目：SO2(aq) + 2H2O(l) 🡪 SO42-(aq) + 4H+(aq) + 2e- |
| 1. SO32-(aq) 🡪 SO42-(aq)
 | 平衡O原子的數目：SO32-(aq) + H2O(l) 🡪 SO42-(aq)平衡H原子的數目：SO32-(aq) + H2O(l) 🡪 SO42-(aq) + 2H+(aq)平衡左右電荷數目：SO32-(aq) + H2O(l) 🡪 SO42-(aq) + 2H+(aq) + 2e- |