**中五化學 電化學**

**補底**

**平衡氧化還原反應的離子方程式**

1. 把氯氣通入溴化鉀溶液中

|  |  |
| --- | --- |
| 還原反應的半方程式  Cl2(aq) 🡪 \_\_\_\_\_\_\_ | 平衡Cl原子的數目：  平衡左右電荷數目： |
| 氧化反應的半方程式  Br-(aq) 🡪 \_\_\_\_\_\_\_ | 平衡Br原子的數目：  平衡左右電荷數目： |
| 總反應的離子方程式 | 把所得兩條方程式合併，並約去電子及左右兩邊出現的相同物種： |

1. 把鎂帶加入濃硝酸中

|  |  |
| --- | --- |
| 還原反應的半方程式  NO3-(aq) 🡪 \_\_\_\_\_\_\_ | 平衡O原子的數目：  平衡H原子的數目：  平衡左右電荷數目： |
| 氧化反應的半方程式  Mg(s) 🡪 \_\_\_\_\_\_\_ | 平衡左右電荷數目： |
| 總反應的離子方程式 | 把每條半方程式倍大，令兩條半方程式的失去或獲取電子待數目相同：  把所得兩條方程式合併，並約去電子及左右兩邊出現的相同物種： |