**中五化學 電化學**

**答案**

**訂定氧化數**

找出下列物種中畫有底線的元素的氧化數：

|  |  |
| --- | --- |
| 1. S8 | 1. Mg3N2 |
| S的氧化數 = 0  (自由態形式的元素) | (+2) x 3 + (N的氧化數) x 2 = 0  N的氧化數 = -3 |
| 1. Na2SO4 | 1. Na2SO3 |
| (+1) x 2 + (S的氧化數) + (-2) x 4 = 0  S的氧化數 = +6 | (+1) x 2 + (S的氧化數) + (-2) x 3 = 0  S的氧化數 = +4 |
| 1. K2CrO4 | 1. NH4Cl |
| (+1) x 2 + (Cr的氧化數) + (-2) x 4 = 0  Cr的氧化數 = +6 | (N的氧化數) + (+1) x 4 + (-1) = 0  N的氧化數 = -3 |
| 1. Cr2O72- | 1. NF3 |
| (Cr的氧化數) x 2 + (-2) x 7 = -2  Cr的氧化數 = +6 | (N的氧化數) + (-1) x 3 = 0  N的氧化數 = +3 |