**中五化學 電化學**

**補底**

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