

طريقة MINOH تستخدم في تنظيم خطوات وزن المعادلة بالترتيب التالي مبتدأ ب :

**M** وزن المعادن (Metals) مثل Fe أو Na

**I** وزن الأيونات المتعددة (Ions) التي لم تتغير خلال المتفاعلات و النواتج كمجموعة مثل  $SO_4^{-2}$   $PO_4^{-3}$

**N** وزن اللامعادن (Non-metals) مثل Cl أو S

**O** وزن الاكسجين (Oxygen) ثم

**H** وزن الهيدروجين (Hydrogen)

عادت ما يشمل وزن H و O الماء في احد طرفي المعادلة . وازن أولا العنصر ومقابلته في الطرف الآخر الغير موزع على عدة

مواد ثم العنصر ومقابلته الموزع على عدة مواد . في الغالب H أو O تكون موزعه على عدة مواد وازنها في الأخير . تذكر لا

يمكنك تغيير الأرقام على جهة يمين رمز العنصر أو إضافة مواد جديدة على المعادلة .

### تدرب على وزن المعادلات التالية



