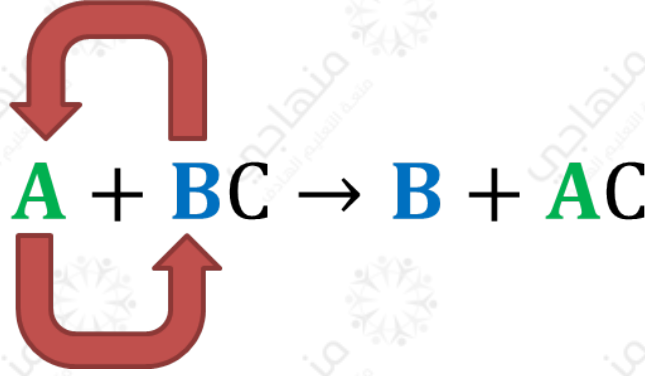


## تفاعل الإحلال الأحادي

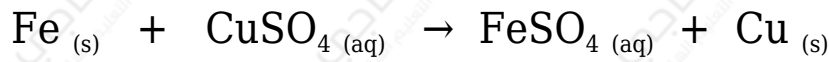
### Single Displacement Reaction

تفاعل الإحلال الأحادي: تفاعل يحل فيه عنصرٌ نشطٌ محلَّ عنصرٍ آخر أقل نشاطاً منه في أحد أملاحه.



مثال (1):

عنصر الحديد أكثر نشاطاً من عنصر النحاس؛ لذا عند وضع مسمار من الحديد في محلول كبريتات النحاس، يحل الحديد محل أيونات النحاس، وينتج عن ذلك محلول كبريتات الحديد، وتترسب ذرات النحاس، كما في المعادلة الآتية:



مثال (2):

عنصر النحاس أكثر نشاطاً من عنصر الفضة؛ لذا عند وضع سلك من النحاس في محلول نترات الفضة، يحل النحاس محل أيونات الفضة، وينتج عن ذلك محلول نترات النحاس، وتترسب ذرات الفضة، كما في المعادلة الآتية:

