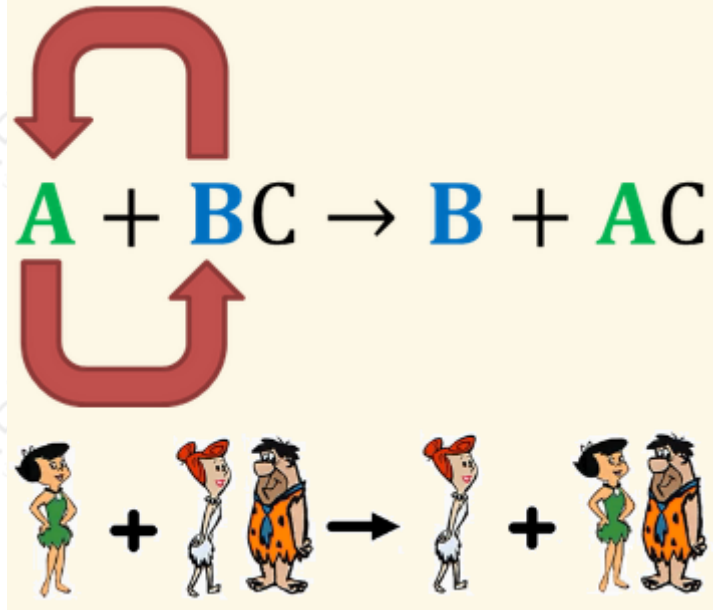


تفاعلات الإحلال البسيط

تفاعل الإحلال البسيط: تفاعل يتم فيه إحلال عنصر محل عنصر آخر، بشرط أن يكون العنصر الذي سيحل محل غيره أكثر نشاطاً منه.

ويمكن تمثيلة بالصيغة العامة الرمزية التالية:



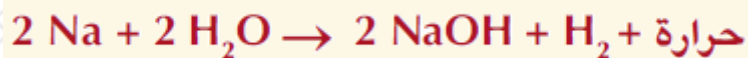
أمثلة على تفاعلات الإحلال البسيط:

(1) إحلال فلز محل هيدروجين الماء.

تتفاعل الفلزات النشطة محل هيدروجين الماء، وينتج هيدروكسيد الفلز ويتصاعد غاز الهيدروجين.

مثال:

تفاعل الصوديوم مع الماء.



(2) إحلال فلز محل هيدروجين الحامض.

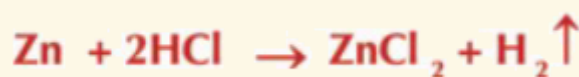
تتفاعل الفلزات النشطة محل هيدروجين الحامض مثل حامض الهيدروكلوريك، وينتج كلوريد الفلز ويتصاعد غاز الهيدروجين.

ملاحظة:

الفلز الذي يتفاعل مع الحامض يجب أن يسبق الهيدروجين في متسلسلة النشاط الكيميائي.

مثال:

تفاعل الخارصين مع حامض الهيدروكلوريك.



(3) إحلال فلز محل آخر في محلول أحد أملاحه

تحل الفلزات النشطة محل الفلزات التي تليها في متسلسلة النشاط.

مثال:

يحل الماغنسيوم محل النحاس في محلول كبريتات النحاس.

