

## سلسلة النشاط الكيميائي

بوتاسيوم	K
صوديوم	Na
كالسيوم	Ca
ماغنسيوم	Mg
ألومنيوم	Al
كربون	C
خارصين	Zn
حديد	Fe
قصدير	Sn
رصاص	Pb
هيدروجين	H
نحاس	Cu
فضة	Ag
ذهب	Au



الشكل ١-٤ سلسلة النشاط الكيميائي للفلزات

يمكننا تحديد أي الفلزات أكثر نشاطا من غيره عن طريق إجراء أحد التفاعلات التالية:

1. تفاعل الفلز مع الماء أو بخار الماء: الفلز الذي يطلق كمية أكبر من غاز الهيدروجين عندما يتفاعل مع الماء أو بخار الماء يكون هو الأكثر نشاطا.

2. تفاعل الفلز مع الحمض المخفف: الفلز الذي يطلق كمية أكبر من غاز الهيدروجين عندما يتفاعل مع الحمض المخفف يكون هو الأكثر نشاطا.

3. تفاعلات إزاحة الفلزات: الفلز الذي يستطيع إزاحة فلز آخر من مركبه يكون أكثر منه نشاطا. أما إذا لم يستطع إزاحته من مركبه فيكون أقل من نشاطا.

من سلسلة النشاط الكيميائي يمكننا ملاحظة الترتيب العام للنشاط الكيميائي للفلزات من الأكثر نشاطا إلى الأقل نشاطا ليكون كالتالي:

المجموعة I < المجموعة II < المجموعة III < العناصر الانتقالية والمجموعة IV.