

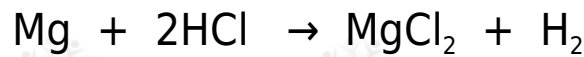
الخواص الكيميائية للفلزات

أولاً: تفاعل الفلزات مع الأحماض المخففة

تتفاعل بعض الفلزات مع الأحماض المخففة مكونة ملح الحمض وغاز الهيدروجين.

مثال:

يتفاعل الماغنيسيوم مع حمض الهيدروكلوريك مكوناً كلوريد الماغنيسيوم وغاز الهيدروجين.

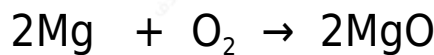


ثانياً: تفاعل الفلزات مع الأكسجين

تتفاعل الفلزات مع الأكسجين مكونة أكسيداً للفلز.

مثال:

يتفاعل الماغنيسيوم مع الأكسجين مكوناً أكسيد الماغنيسيوم.



ثالثاً: أكاسيد الفلزات قاعدية التأثير

أكاسيد الفلزات أكاسيد قاعدية، فعند ذوبانها في الماء تكوّن قلويات.

مثال:

أكسيد الماغنيسيوم يكوّن محلول هيدروكسيد الماغنيسيوم عندما يذاب في الماء، وهذا المحلول يغيّر لون صبغة عبّاد الشمس إلى اللون البنفسجي.

