فالرابطة الفلزية هي هي قوة التجاذب بين الأيونات الموجبة للفلزات و الإلكترونات الحرة في الشبكة الفلزية. فيمنحها هذا الصلابة والقوة، وكلما زاد عدد الإلكترونات المتنقلة في المجال الداخلي يمنحها قوة أكثر. وهذا يشكل سحابة إلكترونات حول نواة الفلز. كثافتها عالية ويمكن سحبها على شكل أسلاك وطرقها على شكل ألواح. وهذه الفلزات تكوّن محاليل قلوية عند تفاعلها مع الماء. فلزات انتقالية: هي فلزات صلبة وقوية وذات درجات انصهار عالية مثل الذهب والحديد والكروم. والعلاقة بين كثافة الشحنة وقوة الرابطة الفلزية علاقة طردية أي أنّه كلما زادت كثافة الشحنة على الأيون كانت الرابطة الفلزية أعلى وأقوى. الروابط في الفلزات تعتمد على التجاذب بين الجسيمات ذات الشحنات الموجبة والسالبة، السبائك الفلزية و خواصها السبيكة هي خليط من العناصر ذات الخواص الفلزية الفريدة.

lakhasly.com © تم تلخيص النص بواسطة موقع لخصلي