تمتلك ذرّ ات الفلزً ات عددً ا قليالً وعندما تتجمّ ع ذرّ ات الفلز تفقد كل ذرّ ة إلكتروناتها الخارجية مشكً لة بحرا من تعادلة كهربائيّ ا،Delocalisedُ لتصبح غير مّإلى أيونات موجبة. ويكون التركيب البنائي للفلزُ مَّكوًنا من الكثير من أاليونات ّسمى الشبكة Lattice. الموجبة المَّرتُ بة في شكل منتظم يattraction of force Electrostaticُ تماسك التركيب البنائي الشكل 1-1(وتُّ عرف هذه القوى التي تربط بين ذرات العناصر الفلزيةّ بالرابطة الفلزية bonding Metallic.ion metalelectronالشكل ١ُ -٢ انزالق الطبقات المّكونة لشبكة الفلز بعضها فوق بعض■ الرابطة الفلزّ ية bonding Metallic: قوة كهروستاتيكية قوية بين أاليونات الموجبة وبحر اإللكترونات المّ تحركة التي تحيط بها،مصطلحات علميةتُ ساعد فكرة التركيب المّ نتظم أليونات الفلز في الشبكة على تفسير الكثير من الخصائص الفيزيائية للفلزات.ات مّ تراصُ ة ومِ تقاربة قدر ففي معظم الفلزّ ات، تكون الذرُ اإلمكان. وهذا ما يفسّ ر عادة لماذا تمتلك الفلزات كثافة وتكون قوى الجذب الكهروستاتيكية ّب بين أاليونات واإللكترونات شديدة. ولهذا السبب يتطل تفكيك الرابطة الفلزً ية قدرً ا كبيرا من الطاقة. وينتج عن ذلك ارتفاع درجات غليان ودرجات انصهار الفلزات، وتكون والضغط القياسي. فالحديد مثُالّ ،وقوته ومتانته. ويمكن أن تتحرُ ك طبقات أاليونات المتماثلة الموجودة في الشكل 2-1(.

lakhasly.com © تم تلخيص النص بواسطة موقع لخصلي