تمتلك ذرّ ات الفلزً ات عددً ا قليالّ وعندما تتجمّ ع ذرّ ات الفلز تفقد كل ذرّ ة إلكتروناتها الخارجية مشكً لة بحرا من تعادلة لتصبح غير مّإلى أيونات موجبة. ويكون التركيب البنائي للفلزُ مَّكوًنا من الكثير من أاليونات ّسمىُ Delocalised،كهربائيّ ا تماسك التركيب البنائي الشكلُ attraction of force Electrostaticالموجبة المَّرتُ بة في شكل منتظم يُ.Lattice الشبكة bonding Metallic.ion 1–1(وتُّ عرف هذه القوى التي تربط بين ذرات العناصر الفلزيّ بالرابطة الفلزية

قوة :bonding Metallic الشكل ١ُ -٢ انزالق الطبقات المّكونة لشبكة الفلز بعضها فوق بعض■ الرابطة الفلزّ يةmetalelectron كهروستاتيكية قوية بين أاليونات الموجبة وبحر إاللكترونات 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 إالمكان. 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).

Summarized by © lakhasly.com