

الاسم /

مبزي أنواع الروابط الكيمائية التالية

رابطة قوية تنشأ بين أيونات سالبة و موجبة .

رابطة تنشأ عن تشارك بالإلكترونات متساوٍ بين ذرات لافلززية.

رابطة تنشأ عن تشارك بالإلكترونات غير متساوٍ بين ذرات لافلززية.

تنشأ عن تجاذب إلكترونات المجال الخارجي من نواة الذرة و أنوية الذرات الأخرى داخل الفلز في حالته الصلبة .



الرابطة الفلززية

الرابطة التساهمية القطبية

الرابطة الأيونية

الرابطة التساهمية غير القطبية

