الاسم /

ميزي أنواع الروابط الكيميائية التالية

رابطة تنشأ عن تشارك بالإلكترونات متساوٍ بين ذرات لافلزية.

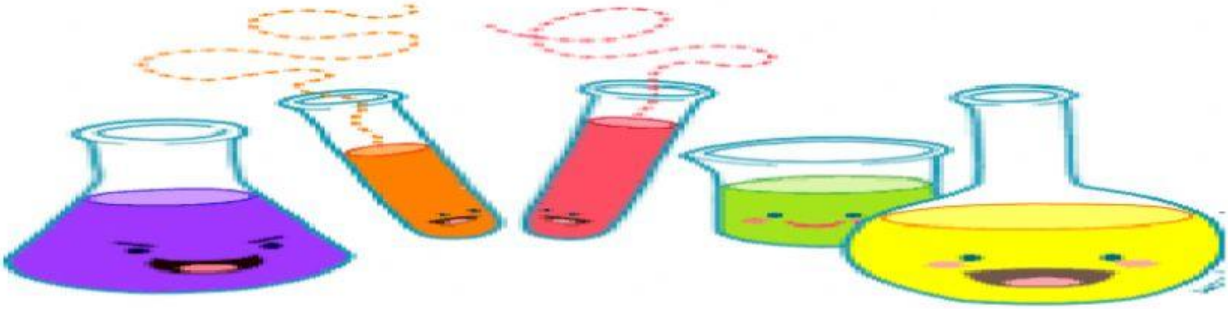
رابطة قوية تنشأ بين أيونات سالبة و موجبة .

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

رابطة تنشأ عن تشارك بالإلكترونات غير متساوٍ بين ذرات لافلزية.

الرابطة التساهمية القطبية

الرابطة الفلزية

الرابطة التساهمية غير القطبية

الرابطة الأيونية