

الرابطة الأيونية

الرابطة الأيونية: رابطة تنشأ عن الجذب الكهربائي بين الأيون الموجب لعنصر فلزي والأيون السالب لعنصر لافلزي.

كيف تنشأ الرابطة الأيونية؟

تنشأ الرابطة الأيونية عندما تلتقي ذرة عنصر فلزي مع ذرة عنصر لافلزي، فتعطي ذرة العنصر الفلزي إلكترونات المستوى الخارجي لها (يصبح أيوناً موجباً) إلى ذرة العنصر اللافلزي (يصبح أيوناً سالباً).

ثم يتجاذب الأيونين الموجب والسالب فيتكون مركب أيوني، والرابطة التي تربط الأيونين تُسمى الرابطة الأيونية.