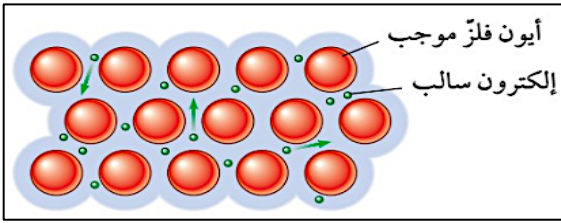


التركيب البنائي (الشبكي) للفلزات

تذكر:

- تصبح الذرة أيونا موجبا عندما تفقد إلكترونات وهذا يحدث في الفلزات.
- تتفاعل الفلزات مع اللافلزات أو الأحماض وتكون في العادة أكاسيد قاعدية أو قلوية.

التركيب البنائي (الشبكي) للفلزات

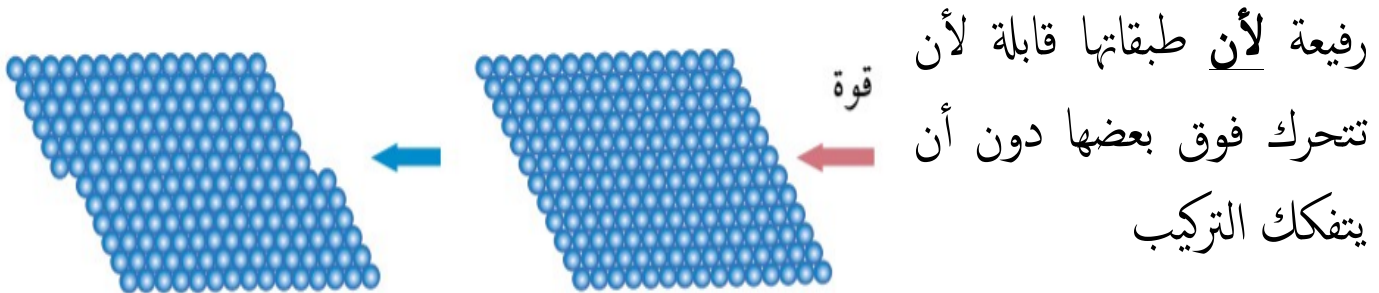


الرابطة الفلزية: قوة كهروستاتيكية قوية بين الأيونات الموجبة وبحر من الإلكترونات الحرة (غير متمركزة) وهي تؤمن تماسك الشبكة الفلزية.

خصائص الفلزات

1. تتميز بالمتانة ومقاومتها لعملية الشد وبدرجات انصهار وغلان مرتفعة وكثافة عالية لأن قوى الجذب الكهروستاتيكية القوية تؤمن تماسك تركيبها البنائي للفلزات.

2. تتميز بقابليتها للطرق والسحب وبالتالي يمكن تشكيلها في هيئة صفائح رقيقة وأسلاك



3. الفلزات موصلات جيدة للكهرباء والحرارة لأنها تمتلك بحرا من الإلكترونات الحرة.