

مقدمة

تعلم بأن مستوى الطاقة الخارجي في الغازات النبيلة مكتمل بالإلكترونات، لهذا فهي عناصر مستقرة إلكترونياً، ولا تدخل في تفاعل كيميائي في الظروف العادية.

ولتستقر ذرة العنصر لا بد أن يكتمل مستوى طاقته الأخير لها بالإلكترونات ليصبح تركيبها الإلكتروني مشابهاً لأقرب غاز نبيل، ويحدث هذا الأمر عندما تدخل في تفاعل كيميائي.



ستتعرف في هذا الباب على الروابط الكيميائية التالية:

1. الرابطة الأيونية.
2. الرابطة التساهمية.
3. الرابطة التناسقية.
4. الرابطة الهيدروجينية.
5. الرابطة الفلزية.