

تركيب لويس

Lewis Structure



تعتمد صفات العنصر على إلكترونات التكافؤ، لذا اقترح الكيميائي Gilbert N Lewis الأمريكي لويس أن يتم تمثيل إلكترونات التكافؤ للذرة على شكل نقاط تحيط برمز العنصر.

مفهوم تركيب لويس

تركيب لويس: التمثيل النقطي لإلكترونات التكافؤ وفيه يُرمز إلى كل إلكترون تكافؤ بنقطة واحدة توضع على رمز العنصر.

الجدول التالي يمثل رموز لويس لعناصر الدورتين الثانية والثالثة في الجدول الدوري:

	1A(1)	2A(2)
	ns^1	ns^2
2	• Li	• Be •
3	• Na	• Mg •

الدورة

3A(13)	4A(14)	5A(15)	6A(16)	7A(17)	8A(18)
ns^2np^1	ns^2np^2	ns^2np^3	ns^2np^4	ns^2np^5	ns^2np^6
• B •	• C •	• N •	• O •	• F •	• Ne •
• Al •	• Si •	• P •	• S •	• Cl •	• Ar •

minhaji.net