تركيب لويس

Lewis Structure

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

مفهوم تركيب لويس

تركيب لويس: التمثيل النقطي لإلكترونات التكافؤ وفيه يُرمز إلى كلّ إلكترون تكافؤ بنقطةٍ واحدةٍ توضع على رمز العنصر.

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

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

minhaji.net