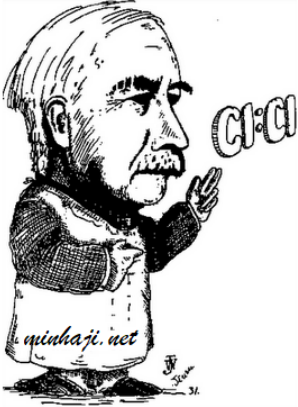


## تركيب لويس

### 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 واحدةٍ توضع على رمز العنصر.

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

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

minhaji.net