

## خاصية السالبية الكهربية

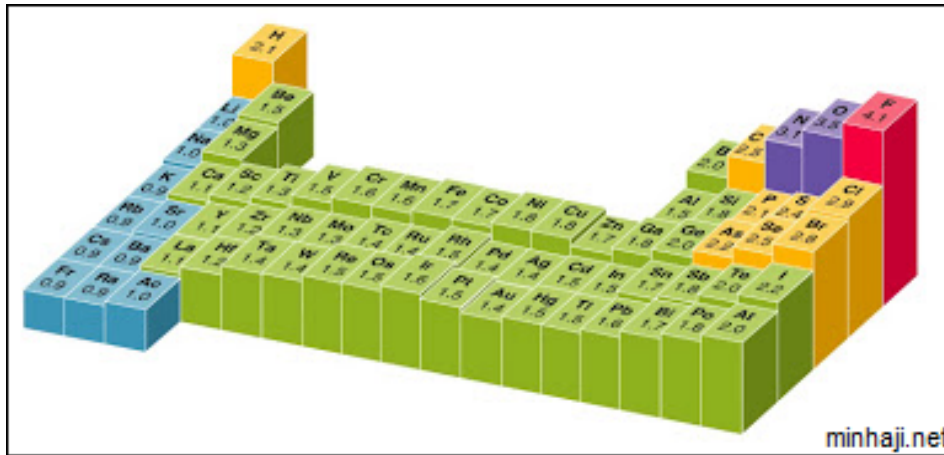
درس الكيميائيون قدرة الذرات على جذب إلكترونات الرابطة الكيميائية، فوجدوا أن أكثر الذرات قدرة على جذب الإلكترونات كانت ذرة **الفلور F** فأعطيت القيمة (4) وقيست بقية الذرات بالنسبة للفلور وأعطيت قيماً أقل منها.

سميت قدرة الذرات على جذب إلكترونات الرابطة بالسالبية الكهربية.

**السالبية الكهربية:** مقدرة الذرة في الجزئء التساهمي على جذب إلكترونات الرابطة الكيميائية نحوها.

تدرّج السالبية الكهربية في الجدول الدوري على النحو الآتي:

- في الدورة الواحدة تزداد السالبية الكهربية بزيادة العدد الذري.
- في المجموعة الواحدة تقل السالبية الكهربية بزيادة العدد الذري.



**ملاحظة:**

لا توجد قيم للسالبية الكهربية للغازات الخاملة لأنها لا تكوّن روابط.