السالبية الكهربائية: قابلية الذرة لجذب الإلكترونات الرابطة بين الذرتين.
انظر إلى الجدول التالي والذي يمثل قيم السالبية الكهربائية معبر عنها بوحدات مقياس باولنج.

1 H 2.1						
3 Li 1.0	4 Be 1.5	5 B 2.0	6 C 2.5	7 N 3.0	8 O 3.5	9 F 4.0
11 Na 1.0	12 Mg 1.2	13 Al 1.5	14 Si 1.8	15 P 2.1	16 S 2.5	17 Cl 3.0
19 K 0.9	20 Ca 1.0	31 Ga 1.7	32 Ge 1.9	33 As 2.1	34 Se 2.4	35 Br 2.8
37 Rb 0.9	38 Sr 1.0	49 In 1.6	50 Sn 1.8	51 Sb 1.9	52 Te 2.1	53 I 2.5
55 Cs 0.8	56 Ba 1.0	81 Tl 1.6	82 Pb 1.7	83 Bi 1.8	84 Po 1.9	85 At 2.1
87 Fr 0.8	88 Ra 1.0					

قيم السالبية الكهربائية

بعد مشاهدتك للجدول لعلك لاحظت أن:

- لا يوجد قيم للسالبية الكهربائية للغازات النبيلة، لأنها لا تكوّن روابط.
- أعلى العناصر في السالبية الكهربائية هو عنصر الفلور.

دورية السالبية الكهربائية

- تزداد قيم السالبية الكهربائية في الدورة الواحدة بزيادة العدد الذري (بالاتجاه من اليسار إلى اليمين).
- تقل قيم السالبية الكهربائية في المجموعة الواحدة بزيادة العدد الذري (بالاتجاه من الأعلى إلى الأسفل).

تعتمد السالبية الكهربائية للعناصر على الحجم الذري، فالذرة ذات الحجم الأقل أكثر سالبية كهربائية من العناصر الأكبر حجماً.