



مقارنة بين الايونات الموجبة والسالبة
تفقد الذرة الكترونا أو أكثر تكتسب الذرة الكترون أو أكثر



طاقة منطلقة

طاقة ممتصة

كاتيون

أنيون

العناصر الفلزية

يكبر حجمه

يصغر حجمه

العناصر اللافلزات

وجه المقارنة	الايون الموجب	الايون السالب
يتكون عندما		
يسمى		
حجم الايون مقارنة بالذرة الناتج عنها		
الطاقة المصاحبة لتكوينه		
العناصر المكونة له		

اختاري الإجابة الصحيحة :

١- عدد الكترولونات التكافؤ لعنصر الالمنيوم

13

3

10

٢- نوع الايون الذي يكونه الالمنيوم

Al^{+3}

Al^{-3}

Al^{+1}

٣- نوع الايون الذي يكونه النيتروجين

N^{+5}

N^{-5}

N^{-3}

اعداد الأستاذة / أمل أحمد