مقارنة بين الايونات الموجبة والسالبة

تفقد الذرة الكترونا أو اكثر تكتسب الذرة الكترون أوأكثر

أنيون كاتيون طاقة ممتصة طاقة منطلقة

العناصر اللافلزات يصغر حجمه يكبر حجمه العناصر الفلزية

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 الكترونات التكافؤ لعنصر الالمنيوم

10 3 13

٢- نوع الايون الذي يكونه الالمنيوم

Al^{+1} Al^{-3} Al^{+3}

٣- نوع الايون الذي يكونه النيتروجين

N^{-3} N^{-5} N^{+5}

اعداد الأستاذة / أمل أحمد

LIVEWORKSHEETS