

ورقة عمل تفاعلية درس (تدرج خواص العناصر)

اسم الطالبة:

أولاً: اختاري الإجابة الصحيحة

١. أي العناصر التالية أكبر طاقة تأين

أ - الصوديوم ب - المغنيسيوم ج - الألمنيوم د - الفسفور

٢. تكمن الفائدة من القاعدة الثمانية تحديد نوع الذي ينتجه العنصر

أ - الأيون ب - الذرة ج - الإلكترون د - الفوتون

٣. أي العناصر التالية لها أكبر نصف قطر الذرة

أ - الليثيوم ب - النيتروجين ج - الفلور د - البوتاسيوم

٤. أي التوزيعات الإلكترونية الآتية يمثل الذرة الأكثر استقراراً كيميائياً

أ - $(\text{He}) 2s^2 2p^3$ ب - $(\text{Ne}) 3s^2 3p^5$ ج - $(\text{Ne}) 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$ د - $(\text{Ne}) 3s^2 3p^6$

٥. أكثر العناصر كهروسالبية ؟

أ - السيزيوم ب - الفلور ج - الفرانسيوم د - الكلور

٦. أي العناصر التالية أكبر نصف قطر الأيون

أ - الفلور ب - الكلور ج - البروم د - اليود

ثانياً: ضعي علامة صح أو خطأ

١ - الأيون هو ذرة او مجموعة ذرية لها شحنة موجبة او سالبة .	
٢ - النيون يمتلك أعلى مقدار من الشحنة الموجبة مقارنة ببقية العناصر في الدورة الواحدة.	
٣ - طاقة التأين الثاني لذرة الصوديوم أعلى من طاقة التأين الأول لها	
٤ - تؤثر الإلكترونات الداخلة (الإلكترونات لب الذرة) على الخواص الكيميائية للعناصر .	