اختبار الصف الحادي عشر الوحدة السادة: الدورية في خصائص العناصر

الغيداء جابر حمد الحضرمي 14620284

اسم الطالب :

الصف :

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:

1. أي العناصر التالية له أكبر نصف قطر ذري؟
   أ) Na
   ب) Mg
   ت) Al
   ث) Cl
2. تزداد الطاقة اللازمة لإزالة الالكترون كلما:
   أ) يزداد العدد الذري في المجموعة.
   ب) تقل المسافة بين النواة والالكترونات
   ت) يقل عدد البروتينات.
   ث) يزداد عدد مستويات الطاقة.

السؤال الثاني: ضع علامة (✓) امام العبارة الصحيحة، وعلامة (✗) امام العبارة الخاطئة:

1. نصف القطر الايوني للأيون الموجب أكبر من الذري لنفس العنصر ( ).
2. طاقة التأين الأولى للهيدروجين اعلى من طاقة التأين الأولى للصوديوم ( ).

السؤال الثالث: أكمل المعادلات التالية مع الوزن الصحيح:

1. $\dots\dots\dots\dots\dots\dots + \cdots\dots\dots\dots\dots\dots \rightarrow 2NaOH + H_2$
2. $Cl_2 + H_2 \rightarrow \cdots\dots\dots\dots\dots\dots$

LIVEWORKSHEETS

السؤال الرابع: اسحب كل عنصر الى العمود المناسب حسب خاصيته الدورية:

Br - K - F - Mg - Cl - Na

الخاصية	العنصر
اعلى سالبية	
أكبر نصف قطر	
اقل طاقة تأين	

السؤال الخامس: رتب العناصر (Mg, Al, Si, P, S) من حيث:

1. نصف القطر الذري:

..... > ..... > ..... > .....

2. طاقة التاين:

..... > ..... > ..... > ..... > .....

3. السالبية الكهربائية:

..... > ..... > ..... > ..... > .....

السؤال السادس: صل العمود الأول بما يناسبه في العمود الثاني:

عنصر يقع في المجموعة الأولى والدورة الثالثة	يزيد
	فلور (F)
أكثر تفاعلا من الكلور كونه أصغر حجما وذو سالبة كهربائية أعلى.	مغنيسيوم (Mg)
	يقل
نصف القطر الذري ..... عند الانتقال من الأعلى الى الأسفل في المجموعة.	يبقى ثابتا
	صوديوم (Na)

LIVEWORKSHEETS

السؤال السابع: أكمل الجدول التالي:

العنصر	المجموعة	الدورة
Na		
F		
Mg		

السؤال الثامن: اجب عن التالي:

1) ما العنصر الذي يقع في المجموعة 17 والدورة 2؟
2) من خلال شبكة الحروف التالية ابحث المفردات التي تصفها العبارات التالية:

ت	ر	ت	ي	ب	ك	م	ي	ة
ط	ن	س	ا	ع	د	ع	ر	ت
س	ا	ل	ب	ي	ة	ط	ذ	ش
ة	م	ق	ح	م	د	ي	ر	ز
ح	ت	ى	ة	د	ظ	ف	ط	ظ
ظ	أ	ر	ج	ت	ض	ل	ق	د
ج	ي	غ	ف	س	أ	ز	ف	ن
ذ	ز	ا	ب	ي	ا	ي	ص	ع
ض	ة	ي	ه	خ	ؤ	ة	ن	ه

أ) مدى ميل العنصر لفقد الالكترونات وتكوين أيونات موجبه.
ب) قدرة الذرة على جذب الالكترونات المشتركة في الرابطة التساهمية نحوها.
ت) المسافة بين نواة الذرة وأبعد الكترون في مستوى الطاقة الأخير في الذرة المتعادلة.
ث) الطاقة اللازمة لإزالة الكترون واحد من الذرة في حالتها الغازية المفردة وتكون أيونا موجبا.

انتهت الأسئلة نتمنى لكم التوفيق ...

LIVEWORKSHEETS