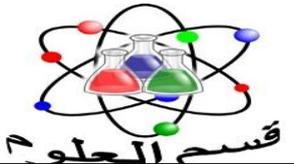


	مدارس تقارب	
العام الدراسي 2017 / 2016	ورقة عمل تقييمية الوحدة الأولى	مادة الكيمياء الصف العاشر

الاسم :
 التاريخ :
 اليوم :
www.awa2el.net

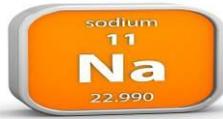
- النتائج :**
1. ان يوضح الطالب معالم الجدول الدوري : الرموز والدورات والمجموعات .
 2. ان يستقصي الطالب الخصائص الكيميائية لبعض المجموعات في الجدول الدوري : الهالوجينات والقلويات والقلويات الترابية والغازات النبيلة

السؤال الاول :



أ. اعتمادا على الجدول الدوري حدد المجموعة التي تنتمي اليها كل من العناصر الاتية

العنصر	المجموعة
النيون
البوتاسيوم
البورون
البروم
الكلور
الارغون



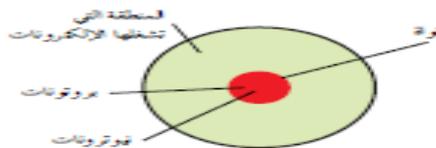
ب . الى ماذا تشير الارقام المبينة في الشكل ؟

الرقم (1) يشير الى

الرقم (2) يشير الى

العدد الكلي - عدد البروتونات + عدد النيوترونات

عدد البروتونات - عدد الإلكترونات = العدد الذري



ج. اكمل الفراغات في الجمل الاتية بما يناسبها :

1. رقم الغلاف الاخير الذي ينتهي به لتوزيع الالكتروني لذرة عنصر ما يمثل

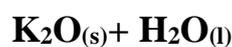
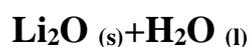
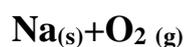
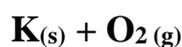
2. تسمى الكترولونات الغلاف الاخير للعنصر وتمثل

السؤال الثاني :

أ. اكتب التوزيع الالكتروني لذرات العناصر الاتية ثم حدد رقم المجموعة ورقم الدورة بناءً عليه.

العنصر	التوزيع الالكتروني	رقم المجموعة (الالكترونات التكافؤ)	رقم الدورة
Na ₁₁
Mg ₁₂
Al ₁₃
Si ₁₄
P ₁₅
S ₁₆
Br ₃₅
Ne ₁₀
I ₅₃

ب. اكتب معادلة كيميائية موزونة لكل من التفاعلات الاتية :

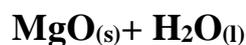
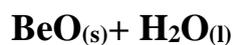
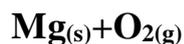
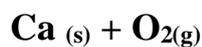


السؤال الثالث:

أ. تشمل المجموعة الثانية من الجدول الدوري على عناصر مثل

ويطلق عليها القلوبات الترابية بسبب

ب. اكتب معادلة كيميائية موزونة لكل من التفاعلات الاتية:



السؤال الرابع:

أ. اكتب معادلة كيميائية موزونة لكل من التفاعلات الآتية :

1. تفاعل البروم مع الليثيوم.....

2. تفاعل الكلور مع الصوديوم.....

3. تفاعل اليود مع البوتاسيوم.....

ب. ماذا يطلق على عناصر المجموعة الثامنة ؟ عدد العناصر الموجودة فيها .

.....

.....

ج. لماذا سميت عناصر المجموعة الثامنة بالغازات النبيلة ؟

.....

.....

انتهت