ورقة عمل 2	تدرج الخواص الدورية للعناصر	Unit 1 الدورية في خصائص العناصر
التاريخ:	اسم الطالب:	

1- اكتب توزيع بور الالكتروني لكل من العناصر التالية وحدد الدورة والمجموعة التي ينتمي اليها العنصر

العنصر	التوزيع الالكتروني	رقم الدورة	رقم المجموعة
Li 3			
Ca 20			
Mg 12			

.....

2- أ) أي العناصر التالية أكبر في نصف القطر الذري مع ذكر السبب

Mg , Al السبب ( )

.....

ب) أي العناصر التالية أكبر في نصف القطر الذري مع ذكر السبب

Mg , Ca السبب ( )

.....

3- أ- أيهما أكبر حجما ذرة الفلور F أم أيونها السالب F^- مع ذكر السبب

F^- , F السبب ( )

.....

ب - أيهما أكبر حجما ذرة الألمنيوم Al أم أيونها الموجب Al^{+3} مع ذكر السبب

Al^{+3} , Al السبب ( )

.....

ج- ما هي مقدار ونوع الشحنة التي تكونها الذرات التالية:

O_8:

K_{19}:

4- ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحية:

1- ما هو الاسم العام الذي يطلق على المجموعة الثانية في الجدول الدوري؟

أ- الفلزات القلوية **ب- الفلزات القلوية الأرضية**

ج- الهالوجينات **د- الغازات النبيلة**

.....

2- ما هو الاسم العام الذي يطلق على المجموعة السابعة عشر في الجدول الدوري؟

أ- الفلزات القلوية **ب- الفلزات القلوية الأرضية**

ج- الهالوجينات **د- الغازات النبيلة**

.....

3- ما هو سبب تسمية العناصر النبيلة بهذا الاسم؟

أ- لأنها خاملة ولا تتفاعل بسهولة

ب- لأنها تتفاعل بشدة مع العناصر الأخرى

ج- لأن مدارها الأخير غير مكتمل بالإلكترونات

د- لأنها تستخدم في تنقية المياه في برك السباحة

.....

4- أي الجمل الآتية صحيحة فيما يتعلق بتدرج نصف القطر الذري في الجدول الدوري

أ- يزداد دائما بزيادة العدد الذري

ب- يزداد عبر الدورة الواحدة من اليسار الى اليمين ويقل عبر المجموعة من الأعلى الى الأسفل

ج- يقل عبر الدورة الواحدة من اليسار الى اليمين ويزداد عبر المجموعة من الأعلى الى الأسفل

د- يزداد عبر الدورة الواحدة من اليسار الى اليمين ويزداد عبر المجموعة من الأعلى الى الأسفل

.....

5- ما هو المصطلح العلمي الذي يدل على العبارة التالية

" نصف المسافة الممتدة بين مركزي نواتي ذرتين متماثلتين ومرتبطتين"

أ- حجم الذرة **ب- النشاط الكيميائي**

ج- السالبية الكهربائية **د- نصف القطر الذري**