

حدد المجموعة والقطاع لذرة لها التوزيع الالكتروني الاتي :

(Ne) 3s 3p

(He) 2s

اكتب التوزيع الالكتروني للعناصر الاتية :

أ - عنصر في المجموعة 13 في الدورة الخامسة .

.....

ب - عنصر في المجموعة 2 الدورة الرابعة .

.....

مقدم للمعلمة الفاضلة : منى

عمل الطالبة : الاء ياسر

عاشر ( متقدم )

املا الفراغات التالية :

لدى العناصر في المجموعة 1 الكترون ..... وعناصر المجموعة  
2 ..... وعناصر المجموعة الـ 13 .....  
وعناصر الغازات النبيلة في المجموعة 8 ..... باستثناء .....

اذكر رقم المجموعة ؟

هالوجينات : .....

غازات نبيلة : .....

فلزات قلوية : .....

فلزات قلوية ارضية : .....

اكمل المخطط التالي :

العناصر الانتقالية

..... اسم الطالبة
..... عاشق:

## ورقة عمل كيمياء (تصنيف العناصر)

اجيبي عن الاسئلة التالية :

1 - ماذا يحدد التوزيع الالكتروني؟

.....

2 - ماهي الكترولونات التكافؤ ؟

.....

3 - لماذا يكون للعناصر الموجودة في نفس المجموعة خصائص متشابهة؟

.....

4 - بناء على توزيعاتها الالكترونية . ما فئات الجدول الدوري الأربع ؟

.....

5 - الى ماذا يشير مستوى الطاقة الالكترونيات التكافؤ الخاصة بالعنصر ؟

.....

6 . لماذا لا توجد عناصر تخص القطاع  $p$  في الدورة الاولى ؟

.....

7 - لماذا تمتلك المجموعة 2 عناصر ممثلنة تحتوي ع الالكترونيين تكافئ

وينتهي التوزيع الالكتروني ب  $s^2$  ؟

.....