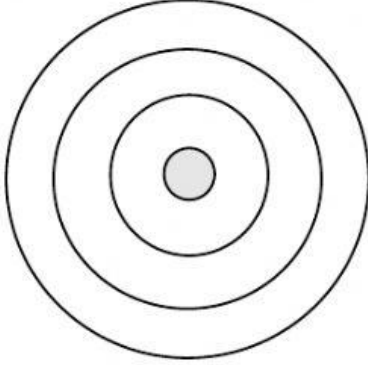


الفصل الثامن : البناء الذري و الروابط الكيميائية

الدرس الأول : اتحاد الذرات



س1 : أمامك مخطط لذرة تحتوي على 3 مستويات للطاقة.

- كم عدد الالكترونات التي يتسع لها كل المستوى الثالث ؟

- اذا قارنا بين الكترون في المستوى الأول والكترون في المستوى الثالث للذرة . أيهما أكثر طاقة ؟

- اذا كان لدينا عنصر عدده الذري 11 ، هل هذا العنصر مستقر أم لا ؟

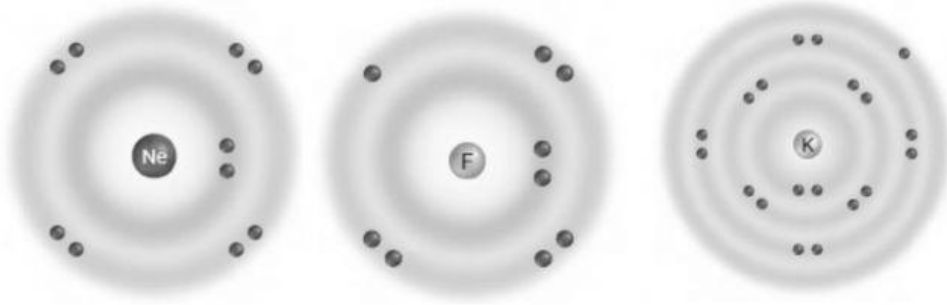
- صنفى العنصر السابق في اي مجموعة مما يلي (هالوجينات/فلزات قلوية/غازات نبيلة) ؟

س2: أكمل الجدول التالي :

الفلزات القلوية	الهالوجينات	الغازات النبيلة	اسم المجموعة
.....	رقم المجموعة
.....	عدد الالكترونات في المستوى الخارجي
.....	كلما اتجهنا لأسفل المجموعة فإن النشاط الكيميائي (يقبل/يزداد)

اعداد : أ. بشائر عبدالعزيز فخر

س3: تأملي التوزيع الالكتروني للعناصر الثلاثة السابقة . ثم أجيبي عن كل مما يلي :



1- اكتبي رمز:

عنصر من الهالوجينات

عنصر من الفلزات القلوية

عنصر من الغازات النبيلة

2- أي من العناصر السابقة مستقر؟

3- اذكري العدد الذري للعنصر (Ne)؟

4- اذكري عدد البروتونات الموجبة للعنصر (K) في الحالة العادية؟

5- اذكري رقم الدورة التي يقع فيها العنصر (F)؟