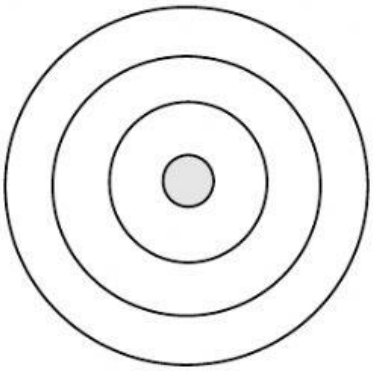
الفصل الثامن : البناء الذري و الروابط الكيميائية

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 ؟

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

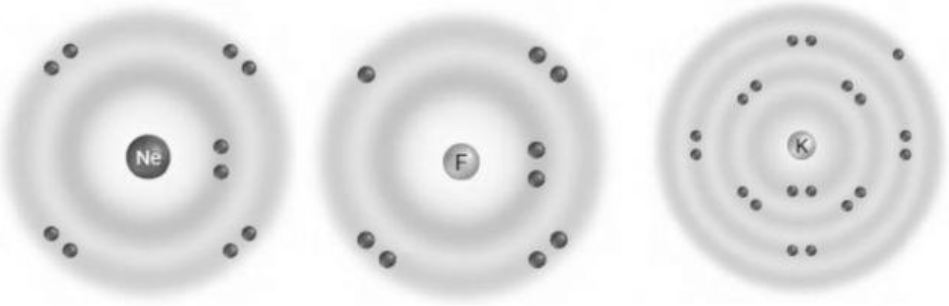
س2: أكملي الجدول التالي :

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

اعداد : أ. بشائر عبدالعزيز فخر

LIVEWORKSHEETS

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)**؟

اعداد : أ. بشائر عبدالعزيز فخر

LIVEWORKSHEETS