دولة الإمارات العربية المتحدة
وزارة التربية والتعليم

مدرسة الادريسي للتعليم الاساسي ح 2

المادة: العلـــوم
الصف: الثامن
عدد الصفحات: 2
اسم المعلم: ليث سامي

مراجعة درس الالكترونات ومستويات الطاقة

الاسم: ..... **الشعبة [ ]**

السؤال الأول:-

اولا: أكمل العبارات التالية بالمصطلح المناسب:

1 - عناصر في الجدول الدوري مرتبة على شكل صفوف .....

2- تم ترتيب العناصر في الجدول الدوري وفق .....

3- عناصر في الجدول الدوري مرتبة على شكل أعمدة ولها خصائص كيميائية متشابهة .....

4- ذرة تتساوى فيها عدد البروتونات مع عدد الالكترونات .....

6 – عنصر موجود في يسار الجدول الدوري ولا يعتبر من الفلزات .....

7- عنصر موجود في مجموعة الغازات النبيلة ويحتوي على الكتروني تكافؤ فقط .....

8- كلما ابتعدنا عن نواة الذرة فأن طاقة الالكترون.....

ثانيا: أكمل الجدول التالي الذي يبين مقارنة بين الجسيمات المكونة للذرة:

اسم الجسيم	الشحنة	مكان التواجد
البروتون	.....	.....
الالكترون	.....	.....
النيترون	.....	.....

ثالثا : اكمل الجدول التالي الذي يبين مقارنه بين الفلزات واللافلزات واشبه الفلزات:

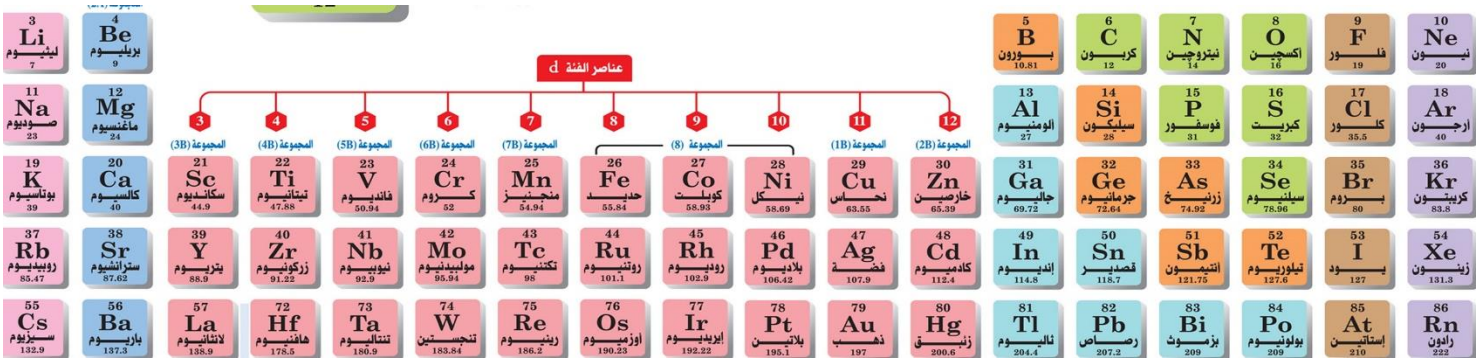
	موقعها في الجدول الدوري	الخصائص
الفلزات	.....	.....
اشباه الفلزات	.....	.....
اللافلزات	.....	.....

السؤال الثاني:-

أولا: اكتب الرقم المناسب من العمود الثاني امام ما يناسبه من العمود الأول:

الرقم	العمود الاول	العمود الثاني
	عدد البروتونات الموجودة في كل ذرة	**(1) الرابطة الكيميائية**
	فراغات تتحرك فيها الالكترونات حول النواة	**(2) الكترونات التكافؤ**
	عناصر موجودة في المجموعة 18	**(3) العدد الذري**
	تمثيل حول الرمز الكيميائي على هيئة نقاط يمثل الكترونات التكافؤ في ذرة	**(4) المركب**
	الكترون خارجي لذرة يشترك في تكوين الرابطة الكيميائية	**(5) مستويات الطاقة**
	مادة تتكون من نوعين او أكثر من الذرات المترابطة	**(6) الغازات النبيلة**
	قوة تربط بين ذرتين او أكثر	**(7) التمثيل النقطي للإلكترونات**

ثانيا: -: اطلع على الشكل المجاور ثم اجب عن الأسئلة التالية:



1 – اكتب عدد الكترونات التكافؤ للعناصر التالية؟ الاكسجين (....) الكربون (...) الصوديوم (...)

2- مثل الترميز النقطي للعناصر التالية؟

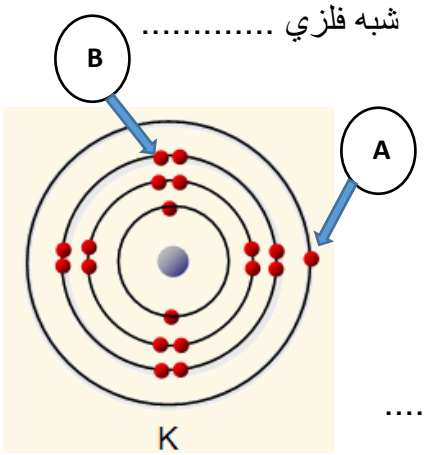
Li F Mg Ne

3- استخرج عنصر فلزي ..... لا فلزي ..... شبه فلزي .....

4- استخرج عنصر ذراته مستقرة كيميائيا .....

5- ماذا يحدث للعدد الذري من اليسار الى اليمين؟.....

ثالثا: اطلع على الشكل المجاور ثم اجب:



1- كم عدد الكترونات التكافؤ لهذه الذرة؟ (.....)

2- الى ماذا تشير الدوائر حول النواة؟ .....

3- أي الكترون له طاقة اقل عند A ام B ؟ولماذا؟ .....