موقع المناهج almanahj.com

دائرة التعليم والمعرفة

.....

مـدرســـة الرؤيــة الخـاصـة

الصف:الثامن / .....

مـــادة / العلوم

الاسـم :

التاريخ : 2017 / 10/3

ورقة عمل / الإلكترونات ومستويات الطاقة

السؤال الأول : (أ) اكتب المصطلح العلمي المناسب لما يلي :

م	العبارة	المصطلح العلمي
1	جدول ترتب به العناصر وفق العدد الذري للعناصر .	
2	مادة تتكون من عنصرين مختلفين أو أكثر .	
3	عدد البروتونات الموجودة في ذرة العنصر .	
4	مناطق الفراغ التي تتحرك فيها الالكترونات حول النواة .	
5	الإلكترونات الخارجية للذرة والتي تشترك في تكوين الروابط الكيميائية .	
6	نموذج يمثل الكترونات التكافؤ الموجودة في ذرة على هيئة نقاط حول الرمز الكيميائي للعنصر .	

(ب) ما العلاقة بين طاقة الإلكترون وموقعه ؟

.....

.....

السؤال الثاني : (أ) اختر الإجابة الصحيحة مما يلي :

1- تستخدم عادة كموصلات في الأجهزة الالكترونية

* الفلزات * اللافلزات * أشباه الفلزات * الغازات النبيلة

2- عنصر موجود في المجموعة 17 عدد الكترونات تكافؤه

* 17 * 7 * 1` * 8

3- جسيم يدور حول النواة في مستويات الطاقة ويحمل شحنة سالبة

* الإلكترون * البروتون * النيترون * النواة

4- الذرات تكون في أقصى درجات الاستقرار عندما يكون لها ..... الكترونات تكافؤ

* 17 * 7 * 1` * 8

5- كلما كان الإلكترون قريبا من النواة فان قوة جذب النواة للإلكترون .....

* تقل * تزداد * تبقى ثابته * لاشيء مما سبق

6- عنصر لدية 5 الكترونات تكافؤ يقع في المجموعة

* 5 * 15 * 8 * 3

(ب) فسر : الذرة متعادلة (غير مشحونة)

.....

.....

السؤال الثالث : قارن بين الفلزات واللافلزات :

وجه المقارنة	الفلزات	اللافلزات
الموقع في الجدول		
اللمعان		
التوصيل للحرارة والكهرباء		

(ب) كيف تميز بين ذرة مستقرة وأخرى غير مستقرة ؟

almanahj.com

.....

.....

دائرة التعليم والمعرفة

.....

مـدرســة الرؤيــة الخـاصـة

الصف:الثامن / .....

مـــادة / العلوم

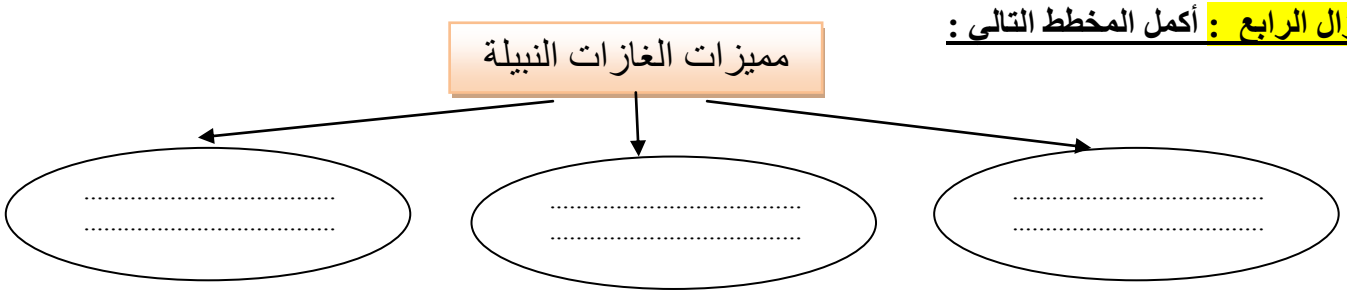
التاريخ : 10/5 / 2017

الاسـم :

مدرسة الرؤية الخاصة
VISION PRIVATE SCHOOL

تابع ورقة عمل / الإلكترونات ومستويات الطاقة

السؤال الرابع : أكمل المخطط التالي :

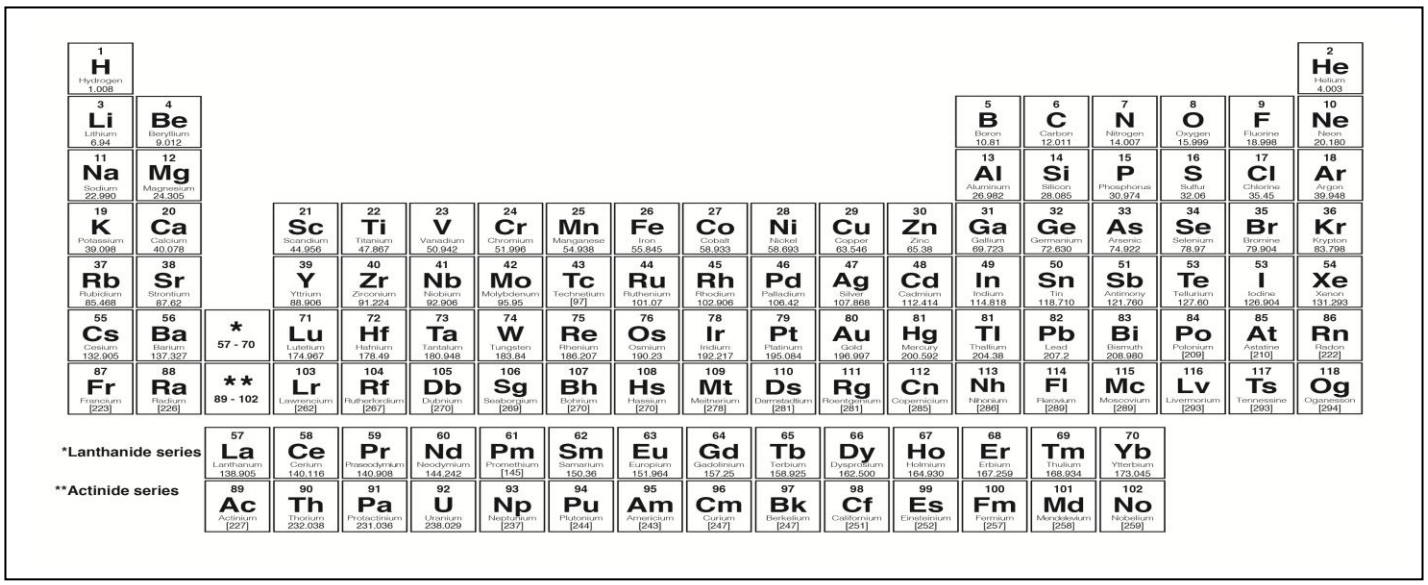


(ب) فسر : تكتسب الذرات الكترونات أو تفقدها أو تتشاركها

.....

.....

السؤال الخامس : مستعينا بالجدول الدوري للعناصر أجب عما يلي :



1- العنصر F يقع في المجموعة .....

2- عدد الكترونات التكافؤ للعنصر Al هو .....

3- المجموعة رقم 18 تسمى .....

4- التمثيل النقطي للعنصر C هو .....

5- العنصر H (فلز / لافلز) و العنصر Na (فلز / لافلز)

6- العنصر Li يقع في الدورة .....

7- عدد الكترونات التكافؤ للعنصر P يساوي .....
8- عدد الروابط التي يمكن أن تكونها ذرة العنصر O .....
9- أي العناصر التالية أكثر استقرارا ..... (Ar - S – Mg)
10- حدد موقع أشباه الفلزات على الجدول مستخدما أي لون .

مع الأمانيّ الطيّبة بالتوفيق **معلم المادة / نادر أبو الفتوح**

<u>توقيع وليّ الأمر وملاحظاته :</u>