

التحاد الذرات

✿ - اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي :



١ - المستوى الأكثر طاقة هو المستوى :

(أ) - الأول	(ب) - الثاني	(ج) - الثالث	(د) - الرابع
-------------	--------------	--------------	--------------

٢ - ينزداد عدد الإلكترونات في الذرة المتعادلة إلكترونًا واحدًا كلما انتقلنا في الدورة من :

(أ) - اليمين إلى اليسار	(ب) - اليسار إلى اليمين	(ج) - الأعلى إلى الأسفل	(د) - الأسفل إلى الأعلى
-------------------------	-------------------------	-------------------------	-------------------------

٣ - الفلزات القلوية في الجدول الدوري تمثلها عناصر المجموعة :

(أ) - الأولى	(ب) - الثانية	(ج) - الثالثة عشر	(د) - الرابعة عشر
--------------	---------------	-------------------	-------------------

٤ - تسمى صفوف العناصر في الجدول الدوري :

(أ) - مستويات	(ب) - دورات	(ج) - مجموعات	(د) - ذرات
---------------	-------------	---------------	------------

٥ - تكون ذرة العنصر متعادلة إذا كان :

(أ) - $n = e^-$	(ب) - $p^- = e^+$	(ج) - $p^+ = e^-$	(د) - $p^+ = n$
-----------------	-------------------	-------------------	-----------------

✿ - ضع علامة صح أمام العبارة الصحيحة و علامة خطأ أمام العبارة الخاطئة فيما يلي :

- ١ - جميع المواد حتى الصلبة فيها فراغات . ()
- ٢ - يستطيع العلماء تحديد موقع الإلكترون في الذرة بصورة دقيقة . ()
- ٣ - تدور الإلكترونات حول النواة ، كما تدور الكواكب حول الشمس . ()
- ٤ - عدد إلكترونات المستوى الخارجي لعناصر المجموعة ١٧ هو ٥ إلكترون . ()

❖ - اربط العمود الأول بما يناسبه في العمود الثاني :

العمود الأول	العمود الثاني
١- قوة تربط ذرتين إحداهما بالأخرى.	أ- مستويات الطاقة
٢- مناطق مختلفة توجد فيها الإلكترونات.	ب- التمثيل النقطي
٣- رمز العنصر محاط بنقاط تمثل إلكترونات المستوى الخارجي.	ج- الروابط الكيميائية

❖ - ضع كلمة بالمكان المناسب :

الغازات النبيلة - مستويات الطاقة - الهالوجينات - العدد الذري

١- عدد الإلكترونات = عدد البروتونات = .

٢- تترتب الإلكترونات في تختلف في بعدها عن النواة.

٣- تمتلك ٧ إلكترون في مستوى طاقتها الأخير.

٤- لاتتحد بسهولة مع العناصر الأخرى لأنها مستقرة.