

## التحاد الذرات

✿ - اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي :



① - المستوى الأكثر طاقة هو المستوى :

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

② - يزداد 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 |
|-------------------------|-------------------------|-------------------------|-------------------------|

③ - الفلزات القلوية في الجدول الدوري تمثلها عناصر المجموعة :

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

④ - تسمى صفوف العناصر في الجدول الدوري :

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

⑤ - 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.