



اسم الطالب/ الطالبة:

الصف: التاسع ، الشعبة ()

التاريخ:

المادة: الكيمياء الوحدة: بنية الذرة

الدرس الثاني: التوزيع الالكتروني

ورقة عمل رقم (2)

مدارس الكلية العلمية الاسلامية

النتائج التعليمية المتوقعة :

يتوقع من الطالب بعد تنفيذ ورقة العمل هذه، أن يكون قادراً على أن:
يكتب التوزيع الإلكتروني للذرات العناصر الممثلة لغاية عدد ذري 36 ما عدا 21-30 .
يحدد الايونات الموجبة لعناصر المجموعة (1A, 2A, 3A) والسالبة لعناصر (5A, 6A, 7A)

=====

| العنصر | العدد الذري | التوزيع الالكتروني | رقم المجموعة | رقم الدورة | الأيون ان وجد | التوزيع الالكتروني للأيون |
|--------|-------------|--------------------|--------------|------------|---------------|---------------------------|
| H | 1 | | | | | |
| He | 2 | | | | | |
| Li | 3 | | | | | |
| Be | 4 | | | | | |
| B | 5 | | | | | |
| C | 6 | | | | | |
| N | 7 | | | | | |
| O | 8 | | | | | |
| F | 9 | | | | | |
| Ne | 10 | | | | | |
| Na | 11 | | | | | |
| Mg | 12 | | | | | |
| Al | 13 | | | | | |
| Si | 14 | | | | | |
| P | 15 | | | | | |
| S | 16 | | | | | |
| Cl | 17 | | | | | |
| Ar | 18 | | | | | |

| | | | | | | |
|-----------|-----------|--|--|--|--|--|
| K | 19 | | | | | |
| Ca | 20 | | | | | |
| Ga | 31 | | | | | |
| Ge | 32 | | | | | |
| As | 33 | | | | | |
| Se | 34 | | | | | |
| Br | 35 | | | | | |
| Kr | 36 | | | | | |