ثانوية عبد الحق بن حمودة ( سيرات ) المستوى : السنة الأولى علوم تكنولوجيا

الفرض الأول للثلاثي الثاني في مادة الكيمياء

***التمرين الأول :***

ذرة من عنصر X تحمل نواتها شحنة c 19- 10 x 24 = q

أ- جدالرقم الذري Z لهذا العنصر .

ب- أكتب التوزيع الإلكتروني لذرة العنصر .

ج- حدد موقع العنصر X في الجدول الدوري وما هو تكافؤه ؟

د- أعط رمز الشاردة الموافقة لذرة العنصر X .

2/ عنصر Y يقع في الخانة من الجدول الدوري الناتجة من تقاطع السطرالثالث مع العمود السابع.

1. أكتب التوزيع الإلكتروني لذرته . ب- قارن كهروسلبية العنصرين X ، Y

ج- في تحول كيميائي يتحد العنصر X مع Y لتكوين جزيء صيغته العامة : nY X

بالإعتماد على تكافؤ العنصرين . عين قيمة n .

د – عين العنصرين Y و X ، ثم أعط الصيغة الجزيئية المجملة الموافقة .

تعطى : F919  , Cl1735  , S3216  , P1531  , Mg1224

***التمرين الثاني*** : لتكن بنية أنويةالذرات التالية :

H11 4Be 8 C6 12 O8 16 F9 19 Cl17 35 .5

أكمل الجدول التالي :

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| رمز الجزيئ | تمثيل لويس له | الذرة المركزية | n | m | الصيغة المميزة  )AXnEm( | تمثيل جليسبي له |
|  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |

الحديد ينصهر بالنار والفشل يذوب بالعزيمة و الإصرار