

الصف:

الاسم:

التوزيع الإلكتروني

مبدأ أوفباو (البناء التصاعدي)

1- توضع الإلكترونات أولاً في أدنى مستوى طاقة.

2- ثم تملأ المستويات العليا للطاقة.

مبدأ باولي (الاستبعاد)

أن عدد الإلكترونات في المستوى الفرعي الواحد لا يزيد عن إلكترونين، ويدور كل منهما حول نفسه باتجاه معاكس للآخر.

قاعدة هوند

1- توضع الإلكترونات بصورة منفردة على أفلاك المستوى الفرعي الواحد باتجاه واحد.

2- ثم إضافة ما تبقى من الإلكترونات إلى الأفلاك بالاتجاه المعاكس

اختر الاجابه الصحيحه:

1- عدد الإلكترونات في المستوى الفرعي p يمكن أن يصل إلى:

إلكترونات

إلكترونات

إلكترونين

2- عدد مستويات الطاقة في عنصر الصوديوم (Na) الذي عدده الذري 11 هو:

أربعة مستويات

ثلاثة مستويات

مستويان

3- التوزيع الإلكتروني لعنصر المغنيسيوم (Mg) عدده الذري 12 :

$1s^2 2s^2$

$1s^2 2s^2 2p^6$

$1s^2 2s^2 2p^5$