الاسم :

الصف:

التوزيع الإلكتروني

مبدأ أوفباو (البناء التصاعدي)
1- تَوزع الإلكترونات أولًا في أدنى مستوى طاقة.
2- ثم تُملأ 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- تَوزع 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:

إلكترونين | خمسه الكترونات | سته إلكترونات

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

مستويان | ثلاثه مستويات | أربعه مستويات

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

$1s^2\ 2s^2\ 2p^5$ | $1s^2\ 2s^2\ 2p^6$ | $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2$

LIVEWORKSHEETS