

الصف:

الاسم:

التوزيع الإلكتروني

مبدأ أوفباو (البناء التصاعدي)

- 1- تَوزع الإلكترونات أولاً في أدنى مستوى طاقة.
- 2- ثم تَملأ 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:

سته إلكترونات

خمسه الكترونات

إلكترونين

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

أربعه مستويات

ثلاثه مستويات

مستويان

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

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

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

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