

3/11/2008

الحاضر لولہ

الکیمیاء والذرات

المصادر

- 1. الکیمیاء الذریعیة / القسم الاول / د. نجات نعیم
- 2. کتابت منہجہ لمرکز لولہ / د. تناء کسہ
- 3. القسم الثانی / د. نجات نعیم

الفصل لولہ

بعض الخواص الذریعیة للذرات

العین الذریعی

القسم الثانی

العنصر الذریعی

النظائر

ایسا وا کلمہ

الکرب

بعض الخواص الذریعیة والایونیة والساهمیک

الجنة المؤثرة

طاقة التأیث

اللفة الالکرونیة

اللبیة الالکرونیة

التصلب الذریعی

المربکات الایونیة، خواص العامة لہا

بنیة المربکات الایونیة

الواصر الساهمیک

نظریة آصره الکلاؤ، نظریة لورنڈال کبزیعی

التھیج وخواصه

Atomic Structure

الذرات الذرات

- 1. الإلكترونات
- 2. البروتونات
- 3. النيوترونات

الإلكترونات - هي جسيمات صغيرة ذات وزن صغير جداً مقارنة بكتلة البروتون  
 كتلة النيوترون وتساوي تقريباً كتلة البروتون وتتركز في نواة الذرة  
 كتلة النواة

معظم العناصر الطبيعية تكون من البروتونات بسادس اسم النيوترونات تقريباً وتساوي  
 كتلة اسم النيوترونات أكبر من اسم البروتونات وكتلة النقص في جسيمات أو نوى النظائر  
 مثل  ${}^3\text{H}$ ,  ${}^2\text{H}$ ,  ${}^1\text{H}$  هي نظائر  ${}^1\text{H}$  في نواة  ${}^3\text{T}$ ,  ${}^2\text{D}$ ,  ${}^1\text{H}$  هي جسيمات  
 والبروتون والنيوترون بالترتيب

النوى الذرية هي نوى ذرة العنصر وهو عددها من ذرات في الطبيعة من نظائرها

تساوي ذرات هو عدد الذرات الموجودة في وزن ذرة واحد  $6.22 \times 10^{23}$   
 ذرة في كل مول

مثال: ما هو عدد الجزيئات في 25 غرام من البروكسيلين (32)؟  
 عدد الجزيئات = عدد المولات \* عدد المولات

$$\text{عدد المولات} = \frac{\text{الوزن}}{\text{الوزن الجزيئي}}$$

$$\text{عدد الجزيئات} = 6.22 \times 10^{23} \times \frac{25 \text{ g}}{32 \text{ g/mol}}$$

..... = جزيئات

١. ان الكونيت جاريه في جيمه لآلكه  
 ٢. ان الكونيت جاريه في جيمه لآلكه انبتت من خلال هبور  
 من الكونيت انبتت من جيمه لآلكه انبتت من خلال هبور  
 من الكونيت انبتت من جيمه لآلكه انبتت من خلال هبور

الضوء عبارة عن اهدال موجيه  
 سرعة الضوء  $3 \times 10^8$  m. sec<sup>-1</sup>

$$c = \lambda \nu$$

سرعة الضوء  $3 \times 10^{10}$  cm. sec<sup>-1</sup> از  $3 \times 10^8$  m. sec<sup>-1</sup>

الطول الموجي

التردد

$$E \propto \nu$$

$$E = h \nu$$

$$E = h \frac{c}{\lambda}$$

ان ثابت بلانك

ان ثابت بلانك وهو متعلق بطول الموجي

$$E = h c \bar{\nu}$$