



مدرسة السدرة الخاصة
Alsedra Private School

الاختيار من متعدد يحاكي ال TIMSS

الصف السادس الدرس بنية الذرة (الجزء 1)

مرحلة التقييم الختامي اهدفى : (تعريف وتصنيف المادة)

الاسم:

معلم المادة: أ/محمود ناهض

نيوترون

بروتون

النواة

استخدام المفردات اكمل ما يلي

ان معظم كتلة الذرة موجود في

الالكترون

ان الجسيم الموجب الشحنة في نواة الذرة هو

بعد جسيما من اجزاء الذرة ويحمل شحنة سالبة

استيعاب المفاهيم الرئيسة

- أي مما يلي هو خاصية لكل الذرات؟
- A. إلكترونات أكثر من البروتونات
- B. نواة موجبة الشحنة
- C. سحابة إلكترونات موجبة الشحنة
- D. عدد متماثل من البروتونات والنيوترونات

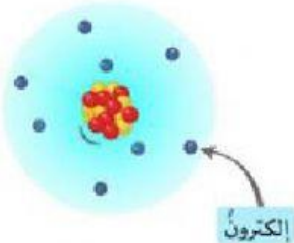
- ما الذي يقع خارج نواة الذرة؟
- A. إلكترون
- B. أيون
- C. نيوترون
- D. بروتون

- أي مما يلي هو الوصف الأمثل لسحابة إلكترونات؟
- A. منطقة من جسيمات مشحونة لها حد ثابت
- B. إلكترونات في مسار ثابت حول النواة
- C. حيز فارغ يحتوي بمعظمه على جسيمات صغيرة مشحونة
- D. كتلة صلبة للشحنة حول النواة

- أين يوجد معظم كتلة الذرة؟
- A. في الإلكترونات
- B. في النيوترونات
- C. في النواة
- D. في البروتونات

اي مما يلي يصف موقع وشحنة الالكترونات في الذرة ؟

في الذرة المتعادلة يكون عدد البروتونات مساويا



- A. تحمل الالكترونات شحنة تعادل -1 وتوجد في النواة
- B. تحمل الالكترونات شحنة تعادل +1 وتوجد في سحابة الالكترونات
- C. تحمل الالكترونات شحنة تعادل -0 وتوجد في النواة
- D. تحمل الالكترونات شحنة تعادل -1 وتوجد في سحابة الالكترونات

- A. لعدد النيوترونات
- B. للعدد الذري
- C. لرمز العنصر
- D. لعدد الالكترونات

تفسير المخططات

اكمل الجدول التالي

الالكترون

البروتون

0

1

النواة

الموقع	الكتلة (وحدة كتلة ذرية)	الشحنة	أجزاء الذرة
النواة		+1	
	1		النيوترون
سحابة الإلكترونات	1/1800	-1	