



مدرسة السدرة الخاصة
Alsedra Private School

الاختيار من متعدد يحاكي ال TIMSS

الصف السادس الدرس بنية الذرة (الجزء 2)

مرحلة التقييم الختامي \هدفى : (تعريف وتصنيف المادة)

الاسم:

معلم المادة: أمحمود ناهض

العدد الذري

أيون

النظائر

اكمل ما يلي استخدام المفردات

تعرف بانها ذرات للعنصر نفسه لديها العدد ذاته من البروتونات ولكنها تختلف في عدد النيوترونات

إذا اكتسبت ذرة الكلور الكترونا فانها تصبح من الكلور

يمثل عدد البروتونات في نواة ذرة العنصر

استيعاب المفاهيم الرئيسة

ما العدد الذري لذرة لها إلكترونان وثلاثة بروتونات وأربعة نيوترونات؟

- A. 2
- B. 3
- C. 4
- D. 7

أي مما يلي يُعدّ صحيحًا بخصوص كربون -12 مقارنة بكربون -13؟

- A. كربون -12 فيه نيوترونات أكثر.
- B. كربون -12 فيه بروتونات أكثر.
- C. كربون -13 فيه نيوترونات أكثر.
- D. كربون -13 فيه بروتونات أكثر.

7

N

النيتروجين
14.007

ما العدد الذري للنيتروجين ؟

- A. 14.007
- B. 8
- C. 14
- D. 7

ألقي نظرة على مربع البوتاسيوم في الجدول الدوري المُبَيَّن أدناه. ما عدد الإلكترونات الموجودة في ذرة غير مشحونة من البوتاسيوم؟



- A. 19
- B. 20
- C. 39
- D. 40

تفسير المخططات

عدد الإلكترونات	عدد النيوترونات	عدد البروتونات	
8	8	8	A
10	8	8	B
8	9	8	C
9	10	9	D

يُبين الجدول أعداد البروتونات والنيوترونات والإلكترونات في أربع ذرات. أيّ ممّا يلي هي الذرة السالبة الشحنة؟

- A .A
- B .B
- C .C
- D .D

أيّ ذرة هي عنصر مختلف عن بقية العناصر؟

- A .A
- B .B
- C .C
- D .D

