مدرسة السدرة الخاصة
Alsedra Private School

الاختيار من متعدد يحاكي ال TIMSS

الصف السادس الدرس بنية الذرة (الجزء 2)

مرحلة التقييم الختامي \هدفي : (تعريف وتصنيف المادة)

معلم المادة: أ\محمود ناهض الاسم: .....

استخدام المفردات اكمل ما يلي

النظائر | أيون | العدد الذري

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

اذا 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.

ألقِ نظرة على مربع البوتاسيوم في الجدول الدوري المُبيّنة أدناه. ما عدد الإلكترونات الموجودة في ذرّة غير مشحونة من البوتاسيوم؟

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

ما العدد الذري للنيتروجين ؟

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

LIVEWORKSHEETS

تفسير المخططات

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

يُبيّن الجدول أعداد البروتونات والنيوترونات والإلكترونات في أربع ذرات. أيّ ممّا يلي هي الذرّة 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

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS