الهدف	ما الفرق بين الأيونات و النظائر؟	
اسم الطالبة - الصف		السابع /

1 ما يُطلق على الذرة التي اكتسبت أو فقدت إلكتروناً أو أكثر؟

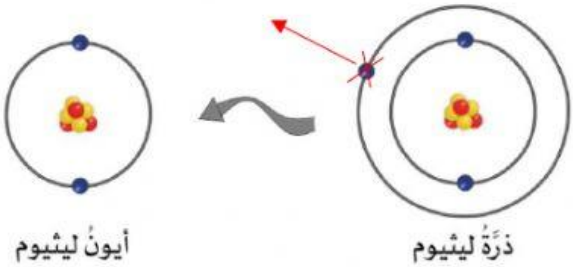
A. الأيون.

B. النظير.

C. الكوارك.

D. السحابة.

2 إذا فقدت الذرة إلكتروناً، فإن شحنة الذرة:



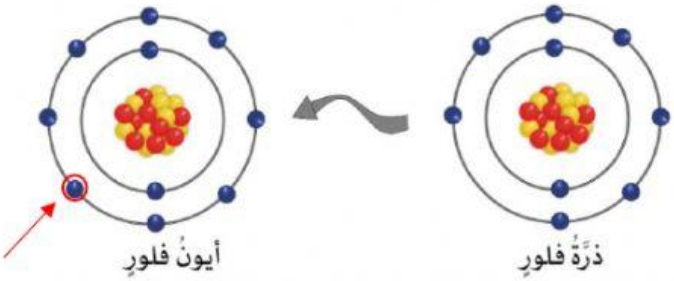
A. تصبح سالبة.

B. تصبح متعادلة.

C. تصبح موجبة.

D. تبقى كما هي.

3 إذا اكتسبت الذرة إلكتروناً، فإن شحنة الذرة:



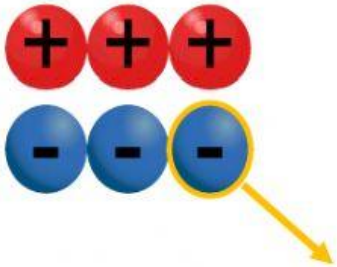
A. تصبح سالبة.

B. تصبح متعادلة.

C. تصبح موجبة.

D. تبقى كما هي.

4 ما رمز أيون الليثيوم Li الذي فقد إلكتروناً واحداً ؟



A. Li^{+}

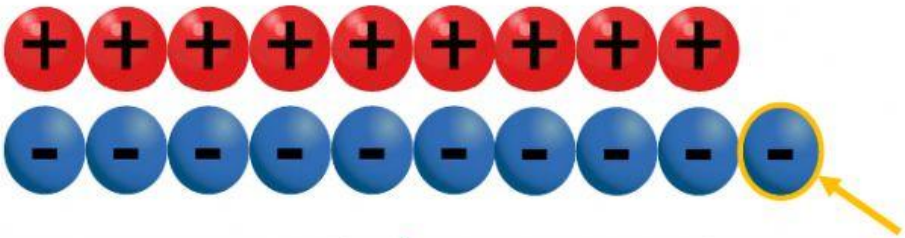
B. Li^{-}

C. Li^{2+}

D. Li^{2-}

LIVEWORKSHEETS

5 ما رمز أيون الفلور F الذي اكتسب إلكتروناً واحداً ؟



A. F^{+}
B. F^{-}
C. F^{2+}
D. F^{2-}

6 ماذا يحدث لإلكترونات ذرة كالسيوم متعادلة Ca عندما تتحول إلى أيون كالسيوم موجب Ca^{2+} ؟

A. فقدت إلكترون.
B. اكتسبت إلكترون.
C. فقدت إلكترونين.
D. اكتسبت إلكترونين.

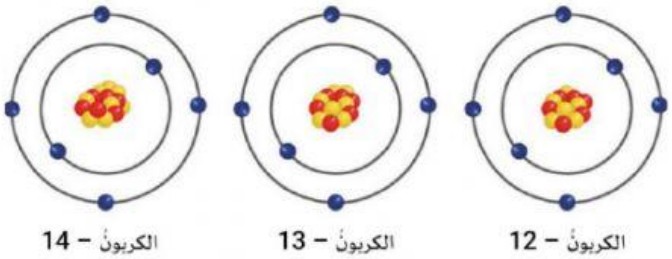
7 ماذا يحدث لإلكترونات ذرة أكسجين متعادلة O عندما تتحول إلى أيون أكسجين سالب O^{2-} ؟

A. فقدت إلكترون.
B. اكتسبت إلكترون.
C. فقدت إلكترونين.
D. اكتسبت إلكترونين.

8 اذا كان الأيون يحتوي على 10 إلكترونات و 12 بروتون و 13 نيوترون ، فما شحنة الأيون ؟

A. 2-
B. 1-
C. 2+
D. 3+

9 ماذا تُسمى ذرات الكربون الظاهرة في الصورة ؟



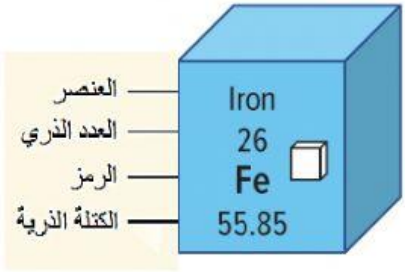
A. أيونات.
B. أيونات موجبة.
C. أيونات سالبة.
D. نظائر.

LIVEWORKSHEETS

10 ماذا تُسمى ذرات العنصر ذاته التي تحتوي على أعداد مختلفة من النيوترونات؟

A. أيونات.
B. أيونات موجبة.
C. أيونات سالبة.
D. نظائر.

11 كم عدد النيوترونات التي يحتوي عليها الحديد – 59 ؟

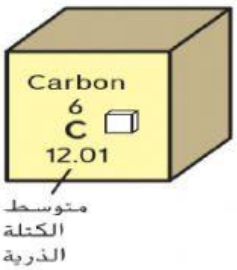


A. 30
B. 33
C. 56
D. 85

12 يحتوي النيتروجين – 15 على 7 بروتونات ، كم عدد النيوترونات في نواته؟

A. 7
B. 8
C. 15
D. 22

13 كم عدد النيوترونات في نظير الكربون - 14؟



A. 6
B. 7
C. 8
D. 14

14 يتم حساب متوسط الكتلة الذرية للعنصر بالإعتماد على ما يحتويه من كتل :

A. الإلكترونات.
B. النيوترونات.
C. البروتونات.
D. النظائر.

LIVEWORKSHEETS

15 كم يبلغ متوسط الكتلة الذرية لنظائر النحاس الظاهرة في الجدول؟

النَّظائرُ	% الوفرةُ	الكُتلةُ الذَّرِّيَّةُ
النحاس-63	69.1%	62.9296
النحاس-65	30.83%	64.9278

A. 43.48
B. 63.5
C. 65.5
D. 20.017

16 كم يبلغ متوسط الكتلة الذرية لنظائر الجاليوم Ga الظاهرة في الجدول؟

النَّظائرُ	% الوفرةُ	الكُتلةُ الذَّرِّيَّةُ
Ga-69	60.11%	69
Ga-71	39.89%	71

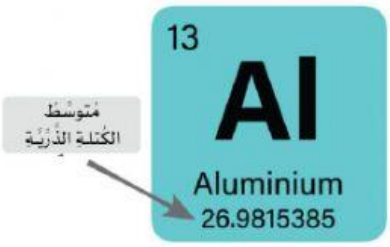
A. 28.29
B. 41.4
C. 69.79
D. 71.72

17 ما المقصود بمتوسط الكتلة الذرية ؟

A. متوسط كتلة نظائر العنصر وفقاً لتوافر كل نظير.
B. متوسط عدد الإلكترونات في نواة الذرة.
C. اجمالي عدد البروتونات والنيوترونات في العنصر.
D. متوسط كتل جميع نظائر العناصر المختلفة.

18 ما السبب في أن متوسط الكتلة الذرية للألمنيوم هو عدد عشري؟

A. لأنه يحتوي على إلكترونات أكثر من البروتونات.
B. لأن له نظائر بكتل مختلفة.
C. لأن العدد الذري للألمنيوم هو عدد صحيح.
D. لأن نواة الألمنيوم ثقيلة جداً.



LIVEWORKSHEETS