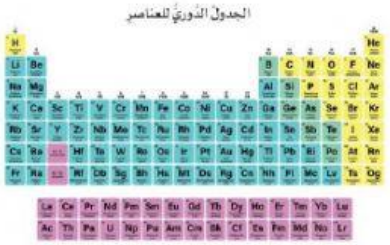
الهدف	كيف يتكون المركب الأيوني والرابطة الأيونية؟	
اسم الطالبة - الصف		الثامن /

1 ما نوع العناصر التي تتحد لبناء المركبات الأيونية؟



A. لافلزات.
B. فلزات.
C. فلز مع لافلز.
D. أشباه فلزات.

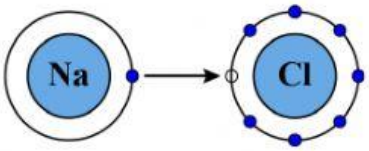
2 ما العنصر الذي سيتحد على الأرجح مع الليثيوم (Li - فلز) ويكون مركباً أيونياً ؟

A. الأكسجين (O – لافلز)
B. البوتاسيوم (K – فلز)
C. الصوديوم (Na – فلز)
D. الألمنيوم (Al – فلز)

3 ماذا يحدث لإلكترونات التكافؤ في الرابطة الأيونية؟

A. تتم مشاركة إلكترونات التكافؤ بين إثنين من اللافلزات.
B. تنتقل إلكترونات التكافؤ من فلز إلى آخر.
C. تتم مشاركة إلكترونات التكافؤ بين إثنين من الفلزات.
D. تنتقل إلكترونات التكافؤ من ذرة فلز إلى ذرة لافلز.

4 اذا انتقل إلكترون من ذرة إلى أخرى ، فما نوع الرابطة التي ستتكون على الأرجح؟



A. رابطة تساهمية.
B. رابطة أيونية.
C. رابطة فلزية.
D. رابطة قطبية.

5 أي مما يلي سيرتبط على الأرجح برابطة أيونية؟

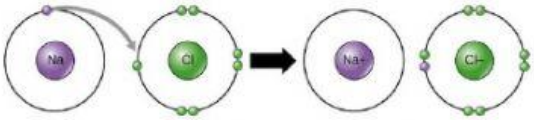
A. أيون فلز موجب الشحنة وأيون لافلز موجب الشحنة.
B. أيون فلز موجب الشحنة وأيون لافلز سالب الشحنة.
C. أيون فلز سالب الشحنة وأيون لافلز موجب الشحنة.
D. أيون فلز سالب الشحنة وأيون لافلز سالب الشحنة.

almheiri
LIVEWORKSHEETS

6 **ما المركب الذي يتكون عن طريق التجاذب بين الأيونات سالبة الشحنة و موجبة الشحنة؟**

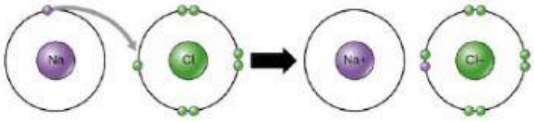
A. ثنائي القطب.
B. تساهمي.
C. أيوني.
D. غير قطبي.

7 **في الرابطة الأيونية تميل الفلزات إلى :**



A. مشاركة الإلكترونات مع ذرات اللافلزات.
B. فقد الإلكترونات و تتحول إلى أيون موجب.
C. اكتساب الإلكترونات و تتحول إلى أيون سالب.

8 **في الرابطة الأيونية تميل اللافلزات إلى :**



A. مشاركة الإلكترونات مع ذرات الفلزات.
B. فقد الإلكترونات و تتحول إلى أيون موجب.
C. اكتساب الإلكترونات و تتحول إلى أيون سالب.

9 **أي من المركبات التالية يعتبر مركب أيوني؟**

A. الماء H_2O
B. ثاني أكسيد الكربون CO_2
C. كلوريد الصوديوم $NaCl$
D. السكر $C_6H_{12}O_6$

10 **ما الذي يربط المركبات الأيونية معاً؟**

A. مشاركة الإلكترونات بين الفلزات.
B. مشاركة الإلكترونات بين اللافلزات.
C. التنافر بين الأيونات الموجبة الشحنة والسالبة الشحنة.
D. التجاذب بين الأيونات الموجبة الشحنة والسالبة الشحنة.

11 **ما المقصود بالأيون سالب الشحنة؟**

A. ذرة تحمل شحنة سالبة لأنها فقدت إلكترون أو أكثر.
B. ذرة تحمل شحنة سالبة لأنها اكتسبت إلكترون أو أكثر.
C. ذرة تحمل شحنة موجبة لأنها فقدت إلكترون أو أكثر.
D. ذرة تحمل شحنة موجبة لأنها اكتسبت إلكترون أو أكثر

almheiri
LIVEWORKSHEETS

13 **ما المقصود بالأيون موجب الشحنة؟**

A. ذرة تحمل شحنة سالبة لأنها فقدت إلكترون أو أكثر.
B. ذرة تحمل شحنة سالبة لأنها اكتسبت إلكترون أو أكثر.
C. ذرة تحمل شحنة موجبة لأنها فقدت إلكترون أو أكثر.
D. ذرة تحمل شحنة موجبة لأنها اكتسبت إلكترون أو أكثر

14 **ما العنصر الذي سيتحد على الأرجح مع الصوديوم (Na - فلز) ويكون مركباً أيونياً ؟**

A. الفلور (F – لافلز)
B. البوتاسيوم (K – فلز)
C. المغنيسيوم (Mg – فلز)
D. الألمنيوم (Al – فلز)

15 **كيف تتحول ذرات الفلزات إلى أيونات؟**

A. تفقد ذرات الفلزات النيوترونات لتتحول إلى أيونات سالبة الشحنة.
B. تفقد ذرات الفلزات الإلكترونات لتتحول إلى أيونات سالبة الشحنة.
C. تفقد ذرات الفلزات الإلكترونات لتتحول إلى أيونات موجبة الشحنة.
D. تكتسب ذرات الفلزات الإلكترونات لتتحول إلى أيونات سالبة الشحنة.

16 **كيف تتحول ذرات اللافلزات إلى أيونات؟**

A. تفقد ذرات اللافلزات النيوترونات لتتحول إلى أيونات سالبة الشحنة.
B. تفقد ذرات اللافلزات الإلكترونات لتتحول إلى أيونات سالبة الشحنة.
C. تفقد ذرات اللافلزات الإلكترونات لتتحول إلى أيونات موجبة الشحنة.
D. تكتسب ذرات اللافلزات الإلكترونات لتتحول إلى أيونات سالبة الشحنة.

17 **لماذا تتحول الذرة التي تكتسب إلكترونات إلى أيونات سالبة الشحنة؟**

A. لأن عدد الإلكترونات يكون أكثر من عدد البروتونات في الذرة .
B. لأن عدد الإلكترونات يكون أقل من عدد البروتونات في الذرة .
C. لأن عدد النيوترونات يكون أكثر من عدد البروتونات في الذرة .
D. لأن عدد الإلكترونات يكون أكثر من عدد النيوترونات في الذرة .

almheiri
LIVEWORKSHEETS