

الهدف	ما هو الأيون الموجب والأيون السالب؟ كيف تتكون الرابطة الأيونية؟
اسم الطالبة - الصف	الثامن /

1. ماذا يحدث لإلكترونات التكافؤ في الرابطة الأيونية ؟

- تتم مشاركة إلكترونات التكافؤ بين اثنين من اللافلزات.
- تنتقل إلكترونات التكافؤ من فلز إلى فلز آخر.
- تتم مشاركة إلكترونات التكافؤ بين فلز و لافلز .
- تنتقل إلكترونات التكافؤ من عنصر فلزي إلى عنصر لافلزي.

2. ماذا يحدث للذرات عندما تصبح أيوناً ؟

- تكتسب الفلزات الإلكترونات وتصبح أيونات موجبة الشحنة.
- تفقد اللافلزات الإلكترونات وتصبح أيونات سالبة الشحنة.
- تكتسب اللافلزات الإلكترونات وتصبح أيونات سالبة الشحنة.
- تفقد الفلزات الإلكترونات وتصبح أيونات سالبة الشحنة.

3. ما سبب تكون الروابط الأيونية ؟

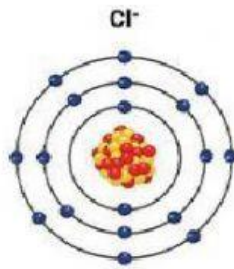


- مشاركة الإلكترونات بين فلزين.
- انتقال الإلكترونات من ذرة إلى أخرى.
- مشاركة الإلكترونات بين اللافلزات.
- حدوث تنافر بين الأيونات موجبة وسالبة الشحنة.

4. كيف تكوّن ذرات الفلز أيونات ؟

- تفقد الذرات النيوترونات لتكوين أيونات سالبة الشحنة.
- تفقد الذرات الإلكترونات لتكوين أيونات سالبة الشحنة.
- تفقد الذرات الإلكترونات لتكوين أيونات موجبة الشحنة.

d. تكتسب الذرات الإلكترونات لتكوين أيونات موجبة الشحنة .



17 بروتوناً
18 إلكترونات

5. ما المقصود بالأيون سالب الشحنة ؟

a. ذرة متعادلة.

b. ذرة تحمل شحنة موجبة.

c. ذرة تحمل شحنة سالبة.

d. أحد أنواع الإلكترونات.

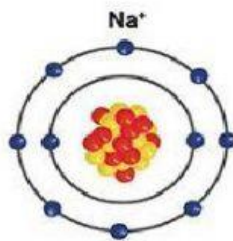
6. ما المقصود بالأيون موجب الشحنة ؟

a. ذرة متعادلة.

b. ذرة تحمل شحنة موجبة.

c. ذرة تحمل شحنة سالبة.

d. أحد أنواع البروتونات.



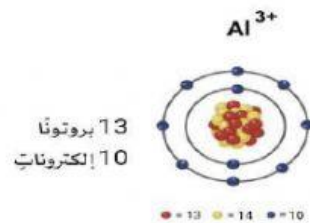
11 بروتوناً
10 إلكترونات

7. يسمى الأيون عندما تفقد الذرة الإلكترونات ...

a. أيون سالب الشحنة.

b. أيون موجب الشحنة.

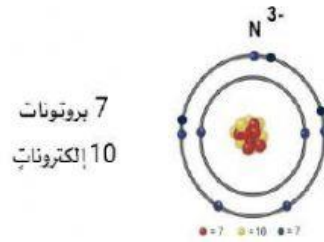
c. أيون متعادل.



13 بروتوناً
10 إلكترونات

● = 13 ● = 14 ● = 10

8. يسمى الأيون عندما تكتسب الذرة الإلكترونات ...



a. أيون سالب الشحنة.

b. أيون موجب الشحنة.

c. أيون متعادل.

9. كيف تتكون ذرات اللافلز أيونات ؟

a. تفقد الذرات النيوترونات لتكوين أيونات سالبة الشحنة.

b. تفقد الذرات الإلكترونات لتكوين أيونات سالبة الشحنة.

c. تفقد الذرات الإلكترونات لتكوين أيونات موجبة الشحنة.

d. تكتسب الذرات الإلكترونات لتكوين أيونات سالبة الشحنة.

10. المركب الأيوني فيما يلي هو:

a. الماء.

b. ثاني أكسيد الكربون.

c. كلوريد الصوديوم.

d. السكر.