

المعلمة : نشوى عبدالله

الهدف	<ul style="list-style-type: none"> ✓ ما هي خواص المركبات الأيونية ؟ ✓ قارن بين المركبات التساهمية و الأيونية ؟ ✓ كم تبلغ النسبة المئوية لتغير نصف قطر الذرة عندما تتحول لأيون ؟
اسم الطالبة - الصف	الثامن /

1. ماذا تسمى الذرة التي تفقد إلكترونات ؟

- a. أيون سالب الشحنة .
b. ذرة متعادلة .
c. أيون موجب الشحنة .
d. بروتون .

2. ماذا تسمى الذرة التي تكتسب إلكترونات ؟

- a. أيون سالب الشحنة .
b. ذرة متعادلة .
c. أيون موجب الشحنة .
d. بروتون .

3. ما سبب تكون الروابط الأيونية ؟

- a. مشاركة الإلكترونات بين فلزين.
b. مشاركة الإلكترونات بين اللافلزات.
c. انتقال الإلكترونات من ذرة إلى أخرى.
d. حدوث تنافر بين الأيونات الموجبة و السالبة

4. أي الخواص الآتية تصف محلول المركب الأيوني ؟

- a. موصل جيد .
b. درجة انصهار منخفضة .
c. درجة غليان منخفضة .
d. موصل رديء .

5. أي من الآتي من خواص المركب الأيوني ؟

- a. حالته الفيزيائية سائلة .
- b. درجة انصهار مرتفعة .
- c. درجة غليان منخفضة .
- d. قابل للطرق و السحب .

6. يعتبر أكسيد الماغنيسيوم مركباً أيونياً ، ما الخاصية التي يمتلكها باعتقادك ؟

- a. حالته الفيزيائية سائلة .
- b. درجة انصهار منخفضة .
- c. درجة غليان منخفضة .
- d. درجة انصهار و غليان مرتفعة.

7. ما الخاصية التي قد يمتلكها يوديد الفضة إذا كان مركباً أيونياً ؟

- a. حالته الفيزيائية سائلة .
- b. درجة انصهار منخفضة .
- c. درجة غليان منخفضة .
- d. درجة انصهار مرتفعة.

8. القوة التي تجذب الأيونات موجبة الشحنة و سالبة الشحنة معاً تسمى ..

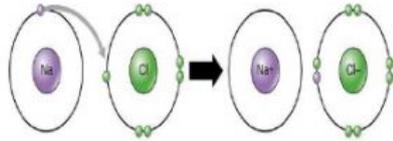
- a. الرابطة التساهمية.
- b. الرابطة الأيونية.
- c. الرابطة الفلزية .

9. ذرة لم تعد متعادلة لأنها فقدت أم اكتسبت إلكترونات:

- a. الإلكترون .
- b. الأيون.
- c. البروتون.

10. ادرس الشكل التالي والذي يوضح اتحاد عنصري الصوديوم و الكلور لتكوين مركب

ما نوع الرابطة المتكونة ؟



- a. الرابطة التساهمية.
- b. الرابطة الأيونية.
- c. الرابطة الفلزية .

