المعلمة : نشوى عبدالله

الهدف	✓ 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 تسُمى الذرة التي تفقد إلكترونات ؟

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

2. ماذا تسُمى الذرة التي تكتسب إلكترونات ؟

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

3. ما سبب تكون الروابط الأيونية ؟

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

4. أي الخواص الآتية تصف محلول المركب الأيوني ؟

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

LIVEWORKSHEETS
LIVEWORKSHEETS

5. أي من الآتي من خواص المركب الأيوني ؟

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

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

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

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

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

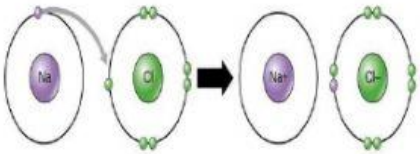
8. القوة التي تجذب الأيونات موجبة الشحنة و سالبة الشحنة معاً تسُمى .. .

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 .

LIVEWORKSHEETS
LIVEWORKSHEETS