

مادة العلوم للصف الثامن ف 1
تقويم ختامي – الرابطة الأيونية والفلزية -جزء 2

الزوراء 2 للتعليم الأساسي 2
مجلس 2 – نطاق 6

المعلمة : نشوى عبدالله

✓ ما هي خواص المركبات الأيونية ؟ ✓ قارن بين المركبات التساهمية و الأيونية ؟ ✓ كم تبلغ النسبة المئوية لتغير نصف قطر الذرة عندما تتحول لأيون ؟	الهدف
الثامن /	اسم الطالبة - الصف

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 اذا 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 ..

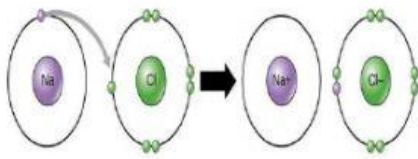
- a. الرابطة التساهمية .
- b. الرابطة الأيونية .
- c. الرابطة الفلزية .

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 .

