

اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

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 .

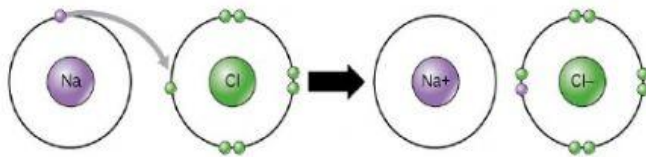
8. القوة التي تجذب الأيونات موجبة الشحنة و سالبة الشحنة معاً تسمى ...

- 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 .