مدرسة الزوراء 1 للتعليم الأساسي ح2
مجلس 2 -نطاق 6

العلوم للصف الثامن / درس 2.3 ف1
Exit Card 15

اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1. ماذا تُسمى الذرة التي تفقد إلكترونات ؟

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

2. ماذا تُسمى 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 السالبة

4. أي الخواص الآتية تصف محلول المركب الأيوني ؟

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

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 .

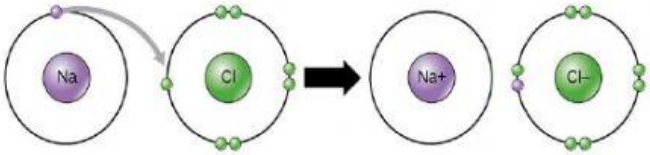
8. القوة التي تجذب الأيونات موجبة الشحنة و سالبة الشحنة معاً تُسمى ...

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 .