ورقة عمل

تكون الأيون

الكيمياء 2 — الصف الثاني الثانوي — المركبات الأيونية والفلزات

الاسم: ..... الفصل: ..... التاريخ: .....

1. الأيون هو:

أ) ذرة متعادلة الشحنة ب) ذرة أو مجموعة ذرات مشحونة

ج) جزيء من غاز نبيل د) نواة الذرة فقط

2. الكاتيون ينتج عن اكتساب الذرة لإلكترونات

( ) صح ( ) خطأ

3. عندما تفقد ذرة الصوديوم إلكترونًا تتكون شحنة _____

4. عناصر المجموعة السابعة عشرة تميل إلى:

أ) فقدان إلكترون واحد ب) اكتساب إلكترون واحد

ج) فقدان إلكترونين د) عدم تكوين أيونات

5. اكتب التوزيع الإلكتروني لأيون المغنيسيوم Mg^{2+} علمًا بأن العدد الذري للمغنيسيوم هو 12

---

6. اللافلزات تفقد إلكترونات لتكوين أيونات موجبة

( ) صح ( ) خطأ

7. أيون الأكسجين يحمل شحنة مقدارها _____

8. أي العناصر التالية يكوّن أيونًا شحنته +2؟

أ) البوتاسيوم K ب) الكالسيوم Ca

ج) الكلور Cl د) الفلور F

9. فسر لماذا تسعى ذرة الألمنيوم Al لفقدان ثلاثة إلكترونات وليس اكتساب خمسة

---

10. رمز لويس لأيون الكلور Cl^- يحتوي على:

أ) ست نقاط وشحنة -1 ب) سبع نقاط وشحنة -1

ج) ثماني نقاط وشحنة -1 د) ثماني نقاط وشحنة +1