



الاسم _____

التاريخ _____

الصف _____

الفصل 3 دليل مراجعة الفصل

المركبات الأيونية والفلزات

1 - 3 تكون الأيون

اقرأ في كتابك حول الروابط الكيميائية وتكوين الأيونات.

أكمل الفقرة أدناه باستخدام كل من المصطلحات الآتية مرة واحدة فقط :

الرابطة الكيميائية	إلكترونات	مستوى الطاقة	أيونات	الغازات النبيلة
نواة	قاعدة الثمانية	التوزيعات المشابهة للغازات النبيلة	تكافؤ	

تُسمى القوة التي تربط ذرتين معاً لـ (1) _____ ، وتنشأ عن التجاذب بين الشحنة الموجبة لـ (2) _____ إحدى الذرات والشحنة السالبة لـ (3) _____ ذرة أخرى، أو عن التجاذب بين ذرات مشحونة تُسمى (4) _____ يمكن أن يشتمل هذا التجاذب على إلكترونات (5) _____ الموجودة في (6) _____ الأخير. تُعدّ (7) _____ عائلة من العناصر، لها ميل محدود جداً للتفاعل، ومعظمها له ثمانية إلكترونات في مستوى طاقته الأخير، والذي يُطلق عليها (8) _____ المستقرة، كما يُطلق على التوزيعات الإلكترونية المستقرة نسبياً التي تنتج عن فقدان الإلكترونات من عناصر المجموعات 3، 4، 13، 14 (9) _____ .

اكتب كلمة (صواب) عن يمين الجملة الصحيحة، وكلمة (خطأ) عن يمين الجملة غير الصحيحة فيما يلي:

10. يُسمى الأيون الموجب أنيون (Anion) _____
11. تفقد عناصر المجموعة 1 إلكترون تكافئها مكونة أيوناً شحنته +1. _____
12. تميل العناصر في أثناء تفاعلها إلى الحصول على توزيع إلكتروني مشابه للها لوجينات. _____
13. تميل ذرة الصوديوم إلى فقدان إلكترون واحد عند تفاعلها. _____
14. التوزيع الإلكتروني لأيون الخارصين (Zn^{2+}) مثال على التوزيع المشابه للغاز النبيل. _____
15. أيون Cl^- مثال على الأيونات الموجبة. _____
16. يُستعمل المقطع (يد) في نهاية اسم الأيون للدلالة على الأيون السالب. _____
17. تُكوّن اللافلزات توزيعاً إلكترونياً مستقرّاً المستويات طاقتها الأخيرة من خلال فقد الإلكترونات وتكوين أيونات سالبة. _____



إعداد : الأستاذ عباس العبدرب الرسول



LIVEWORKSHEETS