2كيمياء	
الفصل	3
الدرس	2

ورقة عمل 2

س/ اختر الإجابة الصحيحة:

1/ ذرة الفلور $[He]2s^2 2p^5$ تكتسب ..... للوصول إلى التوزيع الإلكتروني المستقر:

أ- إلكترون ب - إلكترونين ج - ثلاث إلكترونات د - أربعة إلكترونات

2/ذرة الكالسيوم $[Ar]4s^2$ تفقد ..... للوصول إلى التوزيع الإلكتروني المستقر لذرة الأرجون:

أ- إلكترون ب - إلكترونين ج - ثلاث إلكترونات د - أربعة إلكترونات

3/ أي الخواص التالية لا تتعلق بقوة الروابط الأيونية :

أ- صلابة البلورة ب - ارتفاع درجة الغليان ج - ارتفاع درجة الانصهار د - انخفاض القابلية للذوبان

4/ مركب أيوني يوصل محلوله التيار الكهربائي :

أ- البلورة ب - الإلكتروليت ج - سكر الجلوكوز د - الفلزات

5/ الطاقة اللازمة لفصل 1mol من المركب الأيوني :

أ- طاقة التأين ب - طاقة الشبكة البلورية ج - الكهروسالبية د - الطاقة الكهروضوئية

6/ الرابطة الأيونية تحدث بين :

أ- الفلزات ب - اللافلزات ج - فلزات و لافلزات د - أشباه الفلزات

7/ الترتيب الهندسي للجسيمات ثلاثية الأبعاد :

أ- الشبكة البلورية ب - بحر من الإلكترونات ج - وحدة صيغة د - الإلكتروليت

8/ الشحنة النهائية للمركب الأيوني هي :

أ- صفر ب - سالبة ج - موجبة د - حسب نوع الأيونات

9/ أي مما يلي ليس من صفات المركبات الأيونية :

أ- لها درجة غليان مرتفعة ب - تمتاز بالمتانة و القوة ج - درجة انصهارها منخفضة د - لا توصل التيار و هي صلبة

10/ قوة كهروستاتيكية تجذب الأيونات ذات الشحنات المختلفة في المركبات الأيونية.

أ- الرابطة الفلزية ب - الرابطة التساهمية ج - الرابطة الأيونية د - الرابطة الهيدروجينية

11/ أي مما يلي يعتبر مركب أيوني ثنائي:

أ- Na_2CO_3 ب - $LiCl$ ج - $MgSO_4$ د - KOH

12/ الشحنة الكلية لمركب Na_2CO_3

أ- صفر ب - -2 ج - +2 د - +5

13/ الجزيء المكون من رابطة أيونية هو :

أ- N_2 ب - H_2O ج - NH_3 د - $NaCl$

LIVEWORKSHEETS