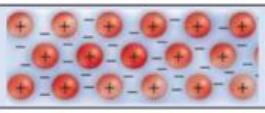
# الفصل الرابع: المركبات الأيونية

س١ :اختاري الإجابة الصحيحة مما يأتي :

| | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| ١ | قوة التجاذب التي تنشأ بين ذرتين عن طريق فقد او اكتساب او المشاركة بالالكترونات | | | | | | | |
| أ | الرابطة الأيونية | ب | الرابطة الفزيائية | جـ | الرابطة الكيميائية | د | الرابطة التناسقية | |
| ٢ | قوة التجاذب التي تنشأ عن طريق فقد او اكتساب الالكترونات بين ذرتين | | | | | | | |
| أ | الرابطة الأيونية | ب | الرابطة الفزيائية | جـ | الرابطة الكيميائية | د | الرابطة التناسقية | |
| ٣ | عندما تفقد الذرة الكترون أو اكثر يتكون ..... | | | | | | | |
| أ | الأيون السالب | | الكاتيون | جـ | الأنيون | د | الجزيء | |
| ٤ | عندما تكتسب الذرة الكترون او اكثر يتكون الأيون السالب ويسمى | | | | | | | |
| أ | الأيون الموجب | | الكاتيون | جـ | الأنيون | د | الجزيء | |
| ٥ | الشحنة الكلية النهائية للمركب الأيوني | | | | | | | |
| أ | صفر | ب | +١ | جـ | -١ | د | +٢ | |
| ٦ | أي المركبات يحتاج الى طاقة شبكة بلورية أكبر لكسر الرابطة الأيونية | | | | | | | |
| أ | NaF | ب | $MgCl_2$ | جـ | NaCl | د | KI | |
| ٧ | تتأثر طاقة الشبكة البلورية بعاملين هما | | | | | | | |
| أ | شحنة الأيون وحجمه | ب | الكترونات التكافؤ والحجم | جـ | حجم الأيون وطاقة تأينه | د | الكهروسالبية الأيون وبروتوناته | |
| ٨ | عدد الالكترونات التي تفقدها الذرة او تكتسبها او تشارك بها أثناء التفاعل الكيميائي | | | | | | | |
| أ | عدد افوجادرو | ب | ثابت بلانك | جـ | طاقة تفكك عدد التأين | د | عدد التأكسد | |
| ٩ | ذرة او مجموعة لها شحنة مثل $Mg^+$ | | | | | | | |
| أ | عنصر | ب | جزيء | جـ | مركب | د | أيون | |
| ١٠ | قوة التجاذب التي تنشأ بين أيونات الفلز الموجبة وبحر الالكترونات | | | | | | | |
| أ | الرابطة الأيونية | ب | الرابطة الفلزية | جـ | الرابطة الكيميائية | د | الرابطة التساهمية | |
| ١١ | خليط من العناصر ذات الخواص الفلزية الفريدة | | | | | | | |
| أ | الفلز | ب | السبيكة | جـ | الكوارتز | د | الألماس | |
| ١٢ | من خواص الفلزات | | | | | | | |
| أ | القوة والصلابة | ب | جيدة التوصيل للكهرباء | جـ | درجة الانصهار المرتفعة | د | جميع ما سبق | |
| ١٣ | أي الأوصاف ينطبق على النموذج الذي يظهر أمامك  | | | | | | | |
| أ | الفلزات موصلة جيدة للحرارة والكهرباء | ب | الفلزات مواد لامعه وقادرة على عكس الضوء | جـ | المركبات الأيونية جيدة التوصيل | د | المركبات الأيونية قابلة للطرق والسحب | |
| ١٤ | الرابطة الأيونية تحدث بين | | | | | | | |
| أ | فلز ولا فلز | ب | لافلز ولافلز | جـ | فلز وشبه فلز | د | لافلز وشبه فلز | |

معلمة المادة : أمل فقيري

LIVEWORKSHEETS

# الفصل الرابع: المركبات الأيونية

| | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| المركب الذي يوصل محلوله التيار الكهربائي يسمى : | | | | | | | | |
| أ | حمض | ب | قاعدة | ج | أيون | د | الكتروليت | |
| | يسمى المركب التالي : $CuCO_3$ | | | | | | | |
| أ | كبريتات النحاس | ب | كربونات النحاس | ج | كربونات الكوبلت | د | كبريتات الكالسيوم | |
| | يسمى الجزيء التالي : $HCO_3$ | | | | | | | |
| أ | حمض الهيدروكربونيك | ب | حمض الكربونيك | ج | حمض الكبريتيك | د | حمض الفسفوريك | |
| | يسمى الجزيء التالي : HCl | | | | | | | |
| أ | حمض الهيدروكلوريك | ب | حمض الهيدروبروميك | ج | حمض الهيدرو فلوريك | د | كلوريد الهيدروجين | |

## تكون الأيون الموجب

الأيون الموجب أصغر من الذرة المتعادلة لأنه يفقد الكترونات فيقل التنافر بينها فيصغر الحجم

## تكون الأيون السالب

الأيون السالب أكبر من الذرة المتعادلة لأنه يكتسب الكترونات فيزداد التنافر بينها فيكبر الحجم

فسري ما يأتي :

أ- ارتفاع درجة انصهار المركبات الأيونية

ب- المركبات الأيونية لا توصل الكهرباء في الحالة الصلبة

ت- الفلزات جيدة التوصيل للحرارة والكهرباء.

معلمة المادة : أمل فقيري

معلمة المادة : أمل فقيري

LIVEWORKSHEETS