السؤال الأول: وضح المقصود بكل من المصطلحات التالية:

1) تركيب لويس :-

2) الرابطة الأيونية :-

3) التكافؤ :-

4) الرابطة التساهمية :-

السؤال الثاني: مثل بناء لويس لكل من ما يلي:

$_{11}Na$	$_{17}Cl$
$_{1}H$	$_{8}O$
H_2O	NaCl

منصة أساس التعليمية

السؤال الثالث: ما نوع الرابطة بين ذرات العناصر في المركبات التالية

$MgCl_2$:- ----------

HF :- ----------

Fe :- ----------

السؤال الرابع: املأ الجدول التالي الذي يبين عدد من المركبات ونوع الترابط بين ذراتها:

نوع الرابطة	نموذج توضيحي	التجاذب	مثال
الأيونية			LiH
التساهمية			H_2
الفلزية			Li

منصة أساس التعليمية

السؤال الخامس: اكتب التوزيع الإلكتروني لكل من الذرات الآتية ، قم توقع التغير الذي ينبغي أن يحدث لها حتى تمتلك توزيع إلكتروني مماثل للغاز النبيل :

1) البوتاسيوم $_{19}K$:

---

2) الاكسجين $_{8}O$

السؤال السادس: ما نوع الرابطة التساهمية في المركبات التالية :

1) C_2H_6 2) C_2H_4 **3)** C_2H_2

السؤال السابع: اذكر أهم الخصائص الفيزيائية للفلزات :

السؤال الثامن: اذكر أهم الخصائص الفيزيائية للمركبات الأيونية :

السؤال التاسع: اكتب الصيغة الكيميائية لكل من المركبات التالية :

1) كلوريد الألمنيوم .

2) فوسفات الكالسيوم .

3) ثاني اكسيد الكربون .

منصة أساس التعليمية

السؤال العاشر: اكتب اسم المركبات التالية :

1) $Mg(OH)_2$.

2) $AgNO_3$.

3) KBr .

انتهت الأسئلة

أمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح

إجابات الاسئلة

السؤال الأول: وضح المقصود بكل من المصطلحات التالية:

1) تركيب لويس :-

هي تمثيل نقطي لإلكترون التكافؤ التي تشارك في تكوين الروابط .

2) الرابطة الأيونية :-

هي رابطة تنشأ بين ذرات الفلز ولا فلز .

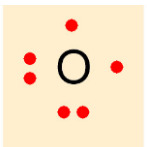
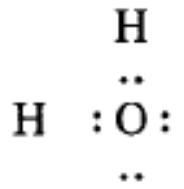
3) التكافؤ :-

هي عدد الإلكترونات التي تفقدها الذرة أو تشارك بها أو تكسبها للوصول لحالة الاستقرار .

4) الرابطة التساهمية :-

هي رابطة تنشأ بين ذرتين أو أكثر من عناصر اللافلزات .

السؤال الثاني: مثل بناء لويس لكل من ما يلي:

$_{11}Na$	$_{17}Cl$
$_{1}H$	$_{8}O$ 
H_2O 	$NaCl$

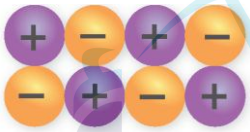
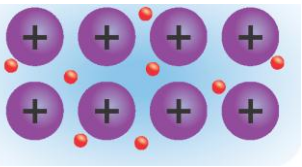
السؤال الثالث: ما نوع الرابطة بين ذرات العناصر في المركبات التالية

$MgCl_2$:- رابطة أيونية .

HF :- رابطة تساهمية .

Fe :- رابطة فلزية .

السؤال الرابع: املأ الجدول التالي الذي يبين عدد من المركبات ونوع الترابط بين ذراتها:

نوع الرابطة	نموذج توضيحي	التجاذب	مثال
الأيونية		الأيونات الموجبة والأيونات السالبة لذرات الفلز ولا فلز .	LiH
التساهمية		النواة الموجبة والإلكترونات المشتركة لذرات الا فلز	H_2
الفلزية		أيونات الفلز الموجبة وإلكترونات حرة الحركة في الشبكة البلورية	Li

السؤال الخامس: اكتب التوزيع الإلكتروني لكل من الذرات الآتية ، قم توقع التغير الذي ينبغي أن يحدث لها حتى تمتلك توزيع إلكتروني مماثل للغاز النبيل :

1) البوتاسيوم $_{19}K$:

يميل لفقد إلكترون للوصول لحالة الاستقرار . $K\ [Ar]4s^1$

2) الاكسجين $_8O$

يميل لسكب إلكترونين للوصول لحالة الاستقرار . $O\ [He]2s^2 2p^4$

السؤال السادس: ما نوع الرابطة التساهمية في المركبات التالية :

1) C_2H_6 رابطة تساهمية أحادية .

2) C_2H_4 رابطة تساهمية ثنائية .

3) C_2H_2 رابطة تساهمية ثلاثية .

السؤال السابع: اذكر أهم الخصائص الفيزيائية للفلزات :

1) قابلة للطرق والسحب . 2) موصل جيد للحرارة والكهرباء .

3) حالتها الطبيعية صلبة باستثناء الزئبق فهو سائل . 4) لامعة .

السؤال الثامن: اذكر أهم الخصائص الفيزيائية للمركبات الأيونية :

1) توجد على شكل بلورات صلبة . 2) قاسية .

3) لها درجة انصهار وغليان مرتفعة . 4) هشة .

5) لها ذائبية عالية في الماء .

6) محاليلها المائية ومصهورها موصلة جيدة للتيار الكهربائي .

السؤال التاسع: اكتب الصيغة الكيميائية لكل من المركبات التالية :

1) كلوريد الألمنيوم .

$AlCl_3$

2) فوسفات الكالسيوم .

$Ca_3(PO_4)_2$

3) ثاني اكسيد الكربون .

CO_2

السؤال العاشر: اكتب اسم المركبات التالية :

1) $Mg(OH)_2$.

هيدروكسيد المغنيسيوم .

2) $AgNO_3$.

نترات الفضة .

3) KBr .

بروميد البوتاسيوم .

انتهت الأسئلة

أمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح

هذا الملف مقدم من

أساس
منصة أساس التعليمية

أول موقع تعليمي مختص بالصفوف الأساسية للتعليم
(من الصف الأول حتى الأول ثانوي)
يقدم شروحات كاملة للمواد على شكل حصص مصورة

للاشتراك
ببطاقات أساس
أو للاستفسار:
0799 79 78 80