

تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية



[com.kwedufiles.www//:https](https://www.kwedufiles.com)

\*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/10>

\* للحصول على جميع أوراق الصف العاشر في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/10chemistry>

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/10chemistry1>

\* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف العاشر اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/grade10>

\* لتحميل جميع ملفات المدرس احمد حسين اضغط هنا

[bot\\_kwlinks/me.t//:https](https://t.me/bot_kwlinks)

\* للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

الروابط التالية هي روابط الصف العاشر على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

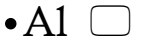
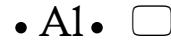
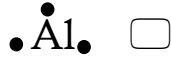
قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام

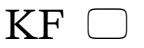
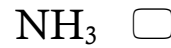
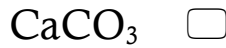
السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها في كل مما يلي : ( 2 x 1/2 )

٣

١ الترتيب الالكتروني النقطي لذرة الألمنيوم  $^{13}\text{Al}$  هو :



٢ أحد المركبات التالية يحتوي على رابطة تساهمية تناسقية :



السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً ( 1 x 1/2 ) :

١ يُوصل مَصهور  $\text{MgCl}_2$  التيار الكهربائي في حين أن  $\text{MgCl}_2$  المتبلر ( الصلب ) لا يوصل التيار الكهربائي

السؤال الثالث : ( 2 x 3/4 ) :

لديك العناصر الكيميائية التالية:  $^{20}\text{Ca}$  ,  $^1\text{H}$  ,  $^8\text{O}$  ,  $^{17}\text{Cl}$  و المطلوب :

١ مُستعينا بالترتيبات الالكترونية النقطية وضح طريقة الارتباط بين العنصرين  $^{17}\text{Cl}$  ,  $^{20}\text{Ca}$

نوع الرابطة المتكونة : .....

٢ مستخدماً الترتيبات الالكترونية وضح طريقة الارتباط بين العنصرين  $^1\text{H}$  ,  $^8\text{O}$

نوع الرابطة المتكونة : .....

## السؤال الأول : أكمل الجمل و العبارات التالية بما يناسبها علمياً : ( 2 x 1/2 )

① عندما تفقد الذرة إلكترونات أو أكثر فإنها تتحول الى .....

② الترتيب الإلكتروني للكاتيون  $Ca^{2+}$  يشبه الترتيب الإلكتروني للغاز النبيل .....

## السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً ( 1 x 1/2 ) :

١ المركبات الأيونية متعادلة كهربائياً

## السؤال الثالث : لديك العناصر التالية ( 2 x 3/4 ) :

والمطلوب:  ${}_{7}N$  ,  ${}_{8}O$  ,  ${}_{1}H$  ,  ${}_{19}K$

١ مستعينا بالترتيبات الإلكترونية النقطية وضح طريقة الارتباط بين العنصرين  ${}_{8}O$  ,  ${}_{19}K$

نوع الرابطة المتكونة: .....

٢ مستخدماً الترتيبات الإلكترونية وضح طريقة الارتباط بين العنصرين  ${}_{1}H$  ,  ${}_{7}N$

نوع الرابطة المتكونة: .....

وزارة التربية

الاختبار القصير ( ٢ ) لمادة الكيمياء

العام الدراسي ٢٠١٩ - ٢٠٢٠

ادارة .....

( الفترة الدراسية الأولى )

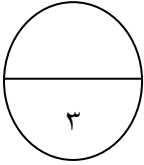
الصف : العاشر \ .....

مدرسة .....

قسم الكيمياء و الفيزياء

الاسم : .....

◆ السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها لكل مما يلي : ( 2 x 1/2 )



١ رابطةً يتقاسمُ فيها زوجُ من الذرات زوجين من الالكترونات :

الرابطةُ التساهميةُ الأحاديةُ

الرابطةُ الأيونيةُ

الرابطةُ التساهميةُ الثنائيةُ

الرابطةُ التساهميةُ التناسقيةُ

٢ جميع المركبات التالية تُعتبرُ مركباتٍ أيونيةٍ ما عدا واحد هو :

$Al_2(SO_4)_3$

$NH_3$

$Na_2S$

$MgBr_2$

◆ السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً ( 1 x 1/2 ) :

١ تميلُ ذراتُ الفلزاتِ الى تكوين كاتيوناتٍ

◆ السؤال الثالث : ( 2 x 3/4 ) :

◆ مُستعينا بالترتيبات الالكترونية النقطية وضح اتحاد الصوديوم مع الكلور

ما نوع الرابطة المتكونة : .....

◆ باستخدام الترتيبات الالكترونية النقطية وضح اتحاد كاتيون الهيدروجين مع جزئ الماء لتكوين

كاتيون الهيدرونيوم

ما نوع الرابطة المتكونة : .....

## السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها لكل مما يلي ( 2 x 1/2 )

٣

١ المركبات المتكونة من مجموعات متعادلة كهربائياً من الأيونات المرتبطة ببعضها بقوى الكهروستاتيكية :

 المركبات الأيونية

 المركبات التساهمية القطبية

 المركبات التساهمية غير القطبية

 المركبات التناسقية
٢ الترتيب الإلكتروني لكاتيون المغنيسيوم  $Mg^{2+}$  يشبه الترتيب الإلكتروني للغاز النبيل :
 Ne

 Kr

 Ar

 He

## السؤال الثاني : صنف المركبات التالية بين مركبات أيونية و مركبات تساهمية : ( 1 x 1/4 )

BaCl<sub>2</sub> - CO<sub>2</sub> - H<sub>2</sub>O - Li<sub>2</sub>S

المركبات التساهمية	المركبات الأيونية

## السؤال الثالث : ( 2 x 3/4 ) :

١ مستعينا بالترتيبات الإلكترونية النقطية حدد اسم و الصيغة الكيميائية للمركب الناتج من اتحاد

النيتروجين ( ${}^7N$ ) مع المغنيسيوم ( ${}^{12}Mg$ )

اسم المركب الناتج : .....

٢ باستخدام الترتيبات الإلكترونية النقطية وضح كيف يتكون جزيء النيتروجين و اذكر اسم الرابطة المتكونة

اسم الرابطة المتكونة : .....

السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها لكل مما يلي : ( 1/2 x 2 )

١ الصيغة الكيميائية الصحيحة للمركب المتكون من ارتباط  $SO_4^{2-}$  مع  $Al^{3+}$  هي :



٢ صيغة كيميائية توضح ترتيب الذرات في الجزيئات و الأيونات عديدة الذرات :

الصيغة الجزيئية

الصيغة الذرية

الصيغة البنائية

الصيغة الأيونية

السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً ( 1/2 x 1 ) :

١ لا يستطيع كاتيون الفضة  $Ag^+$  الوصول الى الترتيب الالكتروني للغاز النبيل

السؤال الثالث : ( 3/4 x 2 ) :

◆ مُستعينا بالترتيبات الإلكترونية النقطية حدد اسم و الصيغة الكيميائية للمركب الناتج من اتحاد

النيتروجين (  $7N$  ) الكالسيوم (  $20Ca$  )

اسم المركب الناتج : .....

◆ ارسم الصيغة الالكترونية النقطية لثاني أكسيد الكربون و اذكر اسم الرابطة المتكونة

اسم الرابطة المتكونة : .....

وزارة التربية  
ادارة .....  
مدرسة .....  
قسم الكيمياء و الفيزياء

الاختبار القصير ( ٢ ) لمادة الكيمياء  
( الفترة الدراسية الأولى )

العام الدراسي ٢٠١٩ - ٢٠٢٠  
الصف : العاشر \ .....  
الاسم : .....

السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها لكل مما يلي : ( 2 x 1/2 )

٣

١ الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد الامونيوم :

$\text{NH}_4\text{OH}$

$\text{NH}_3\text{OH}$

$\text{HONH}_4$

$\text{NH}_2\text{OH}$

٢ تتميز المركبات الأيونية بجميع الخواص التالية ما عدا واحدة هي :

درجات انصهارها مرتفعة

صلابة في درجة حرارة الغرفة

توصّل التيار الكهربائي في الحالة المنصهرة و في حالة المحلول

درجات انصهارها منخفضة

السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً ( 1 x 1/2 ) :

تميل ذرات الفلزات الى تكوين كاتيونات

السؤال الثالث : ( 2 x 3/4 )

◆ مستعينا بالترتيبات الالكترونية النقطية حدد اسم و الصيغة الكيميائية للمركب الناتج

من اتحاد الفوسفور (  $_{15}\text{P}$  ) الصوديوم (  $_{11}\text{Na}$  )

اسم المركب الناتج : .....

◆ ارسم الصيغة الالكترونية النقطية لأول أكسيد الكربون و اذكر اسم الرابطة المتكونة

اسم الرابطة المتكونة : .....