تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا com.kwedufiles.www//:https

* 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

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا bot_kwlinks/me.t//:https

الروابط التالية هي روابط الصف العاشر على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام

وزارة التربية	الاختبار القصير (٢) لمادة الكيمياء	العام الدراسي ٢٠١٩ – ٢٠٢٠
ادارة	(الفترة الدراسية الأولى)	الصف : العاشر \ .....
مدرسة		الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		

٣

✍ **السؤالُ الأول** : **اختر الاجابةَ الصحيحةَ بوضع علامة** (✓) **في المربع المقابل لها في كل مما يلي** : (2 x ½)

١ ﴾ **الترتيبُ الالكتروني النُقطيُ لِذرةِ الألمنيوم** $_{13}Al$ **هو** :

☐ $\cdot\dot{A}l\cdot$ ☐ $\cdot\dot{A}l\cdot$ ☐ $\cdot Al\cdot$ ☐ $\cdot Al$

٢ ﴾ **أحدُ المركباتِ التاليةِ يحتوي على رابطةٍ تَساهُميةٍ تَناسقيةٍ :**

☐ CO ☐ $CaCO_3$ ☐ NH_3 ☐ KF

✍ **السؤالُ الثاني** : **علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً** (1 x ½) :

١ ﴾ **يُوصلُ مَصهورُ** $MgCl_2$ **التيارَ الكهربائي في حين أن** $MgCl_2$ **المُتبلرُ (الصلب) لا يوصِلُ التيارَ الكَهربائي**

.....

.....

✍ **السؤالُ الثالثُ** : (2 x ¾) :

لديك العناصر الكيميائية التالية: $_{20}Ca$, $_{1}H$, $_{8}O$, $_{17}Cl$ **و المطلوب :**

١ ﴾ **مُستعينا بالترتيباتِ الإلكترونيةِ النُقطيةِ وضح طريقةَ الارتباط بين العنصرين** $_{17}Cl$, $_{20}Ca$

نوع الرابطةِ المتكونةِ : .....

٢ ﴾ **مستخدما الترتيبات الالكترونيةِ وضح طريقةَ الارتباط بين العنصرين** $_{8}O$, $_{1}H$

نوع الرابطةِ المتكونةِ : .....

وزارة التربية	الاختبار القصير (٢) لمادة الكيمياء	العام الدراسي ٢٠١٩ – ٢٠٢٠
ادارة	(الفترة الدراسية الأولى)	الصف : العاشر \ .....
مدرسة		الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		

٣

السؤالُ الأولُ : أكمل الجُملَ و العباراتِ التاليةِ بما يناسبها علمياً : (½ x 2)

① **عندما تفقدُ الذرة إلكتروناً أو أكثر فإنها تتحولُ الى** .....

② **الترتيبُ الإلكترونيُ للكاتيون** Ca^{2+} **يُشبهُ الترتيبَ الإلكتروني للغازِ النبيل** .....

السؤالُ الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً (½ x 1) :

١) **المُركباتُ الأيونيةُ مُتعادلةٌ كهربائياً**

.....

السؤالُ الثالثُ : لديكَ العناصرُ التاليةُ (¾ x 2) :

$_{19}K$, $_{1}H$, $_{8}O$, $_{7}N$ **و المطلوب :**

١) **مُستعينا بالترتيباتِ الإلكترونيةِ النُقطيةِ وضح طريقةَ الارتباط بين العنصرين** $_{19}K$, $_{8}O$

نوع الرابطةِ المتكونةِ : .....

٢) **مستخدما الترتيبات الالكترونية وضح طريقةَ الارتباط بين العنصرين** $_{7}N$, $_{1}H$

نوع الرابطةِ المتكونةِ : .....

وزارة التربية	الاختبار القصير (٢) لمادة الكيمياء	العام الدراسي ٢٠١٩ – ٢٠٢٠
ادارة	(الفترة الدراسية الأولى)	الصف : العاشر \ .....
مدرسة		الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		

◈ **السؤالُ الأول** : **اختر الإجابةَ الصحيحةَ بوضع علامة** (✓) **في المربعِ المُقابلِ لها لكلِ مما يلي :** (2 x ½)

٣

١ ﴿ رابطةٌ يتقاسمُ فيها زوجٌ من الذرات زوجين مِن الالكترونات :

☐ الرابطةُ الأيونِيةُ ☐ الرابطةُ التَساهُميةُ الأحاديةُ

☐ الرابطةُ التساهميةُ التناسُقيةُ ☐ الرابطةُ التساهُميةُ الثنائيةُ

٢ ﴿ جَميعُ المُركباتِ التاليةِ تُعتبرُ مُركباتٍ أيونيةٍ **ما عدا** واحد هو :

☐ $MgBr_2$ ☐ Na_2S ☐ NH_3 ☐ $Al_2(SO_4)_3$

◈ **السؤالُ الثاني** : **علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً** (1 x ½) :

١ ﴿ تميلُ ذَراتُ الفلزاتِ الى تكوين كاتيوناتٍ

.....

.....

◈ **السؤالُ الثالثُ** : (2 x ¾) :

◆ مُستعينا بالترتيباتِ الإلكترونيةِ النُقطيةِ وضح اتحاد الصوديوم مع الكلور

ما نوع الرابطةِ المتكونةِ : .....

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

ما نوع الرابطةِ المتكونةِ : .....

وزارة التربية	الاختبار القصير (٢) لمادة الكيمياء	العام الدراسي ٢٠١٩ – ٢٠٢٠
ادارة	(الفترة الدراسية الأولى)	الصف : العاشر \ .....
مدرسة		الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		

٣

السؤالُ الأول : **اختر الاجابةَ الصحيحةَ بوضع علامة** (✓) **في المربع المقابل لها لكل مما يلي** (2 x ½)

١) المُركباتُ المتكونةُ من مجموعاتٍ متعادلةٍ كهربائياً مِن الأيوناتِ المُرتبطةِ ببعضها بقوى الِكتروستاتيكيةٍ :

☐ المُركباتُ الأيونيةُ ☐ المُركباتُ التساهُميةُ القُطبيةُ

☐ المُركباتُ التساهميةُ غيرُ القطبيةِ ☐ المُركباتُ التناسُقيةُ

٢) **الترتيبُ الإلكتروني لكاتيون المغنيسيوم** Mg^{2+} **يُشبهُ الترتيبَ الإلكتروني للغاز النبيل :**

He ☐ Ar ☐ Kr ☐ Ne ☐

السؤالُ الثاني : **صَنف المُركبات التالية بين مركباتٍ أيونيةٍ و مركباتٍ تساهُمية** : (1 x ¼)

$BaCl_2$ - CO_2 - H_2O - Li_2S

المـركبـاتُ الايـــونيـــةُ	المُركبـــاتُ التســاهُمـيــةُ

السؤالُ الثالثُ : (2 x ¾) :

١) **مُستعينا بالترتيباتِ الإلكترونيةِ النُقطيةِ حدد اسم و الصيغةَ الكيميائيةَ للمُركب الناتج من اتحاد النيتروجين** ($_7N$) **مع المغنيسيوم** ($_{12}Mg$)

اسمُ المركبِ الناتج : .....

٢) **باستخدامِ الترتيباتِ الالكترونيةِ النُقطيةِ وضح كيفَ يتكونُ جُزئ النيتروجين و اذكُر اسمَ الرابطةِ المتكونةِ**

اسم الرابطةِ المتكونةِ : .....

وزارة التربية	الاختبار القصير (٢) لمادة الكيمياء	العام الدراسي ٢٠١٩ – ٢٠٢٠
ادارة	(الفترة الدراسية الأولى)	الصف : العاشر \ .....
مدرسة		الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		

٣

السؤالُ الأولُ : اختر الاجابةَ الصحيحةَ بوضع علامة (✓) في المربع المُقابل لها لكل مما يلي : (2 x ½)

١) الصيغةُ الكيميائيةُ الصحيحةُ للمُركبِ المتكون مِن ارتباطِ SO_4^{2-} مع Al^{3+} هي :

☐ $AlSO_4$ ☐ Al_3SO_4 ☐ $Al_3(SO_4)_2$ ☐ $Al_2(SO_4)_3$

٢) صِيغةٌ كيميائيةٌ تُوضحُ ترتيبَ الذراتِ في الجُزيئاتِ و الأيوناتِ عديدةِ الذراتِ :

☐ الصيغةُ الأيونيةُ ☐ الصيغةُ البنائيةُ ☐ الصيغةُ الذريةُ ☐ الصيغةُ الجزيئيةُ

السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً (1 x ½) :

١) لا يَستطيعُ كاتيونُ الفِضةِ $_{46}Ag^{+}$ الوُصولَ الى الترتيبِ الالكتروني للغاز النبيل

.....

السؤالُ الثالثُ : (2 x ¾) :

◆ مُستعينا بالترتيباتِ الإلكترونيةِ النُقطيةِ حدد اسمَ و الصيغةَ الكيميائيةَ للمرُكبِ الناتج من اتحاد النيتروجين ($_{7}N$) الكالسيوم ($_{20}Ca$)

اسمُ المُركبِ الناتجِ : .....

◆ ارسم الصيغةَ الالكترونيةَ النُقطيةَ لثاني أكسيدِ الكربون و اذكُر اسم الرابطةِ المُتكونةِ

اِسمُ الرابطةِ المتكونةِ : .....

وزارة التربية	الاختبار القصير (٢) لمادة الكيمياء	العام الدراسي ٢٠١٩ – ٢٠٢٠
ادارة	(الفترة الدراسية الأولى)	الصف : العاشر \ .....
مدرسة		الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		

السؤال الأول : **اختر الاجابةَ الصحيحةَ بوضعِ علامة** (✓) **في المُربعِ المقابلِ لها لكلِ مما يلي** : (2 x ½)

٣

١) **الصيغةُ الكيميائيةُ لهيدروكسيدِ الامونيومِ** :

☐ NH_2OH ☐ $HONH_4$ ☐ NH_3OH ☐ NH_4OH

٢) **تتميزُ المركباتُ الأيونيةُ بجميع الخواص التاليةِ ما عدا واحدة هي :**

☐ صَلبةٌ في درجةِ حرارةِ الغُرفةِ ☐ درجاتُ انصهارها مرتفعةٌ

☐ درجاتُ انصهارها مُنخفضةٌ ☐ تُوصلُ التيارَ الكهَربائي في الحالةِ المنُصهرةِ و في حَالةِ المحلولِ

السؤالُ الثاني: **علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً** (1 x ½) :

تَميلُ ذراتُ الفلزاتِ الى تكوين كاتيوناتٍ

.....

السؤالُ الثالثُ : (2 x ¾)

◆ **مُستعينا بالترتيباتِ الإلكترونيةِ النُقطيةِ حدد اسم و الصيغةَ الكيميائيةَ للمُركبِ الناتجِ**

مِن اتحادِ الفوسفور ($_{15}P$) **الصوديوم** ($_{11}Na$)

اسمُ المركبِ الناتجِ : .....

◆ **ارسم الصيغةَ الالكترونيةَ النُقطيةَ لأول أكسيدِ الكربون و اذكر اسم الرابطةِ المتكونةِ**

اسمُ الرابطةِ المتكونةِ : .....