

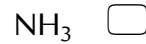
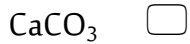
3

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

1 الترتيب الالكتروني التقطي لذرة الألمنيوم Al₁₃ هو :



2 أحد المركبات التالية يحتوي على رابطة تساهمية تناسقية :



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

1 يُوصَلُ مَصْهُورُ MgCl₂ التيار الكهربائي في حين أن MgCl₂ المُتَبَلَّرُ (الصلب) لا يوصلُ التيار الكهربائي

السؤال الثالث: (3/4 x 2) :

لديك العناصر الكيميائية التالية: ²⁰Ca ، ¹H ، ⁸O ، ¹⁷Cl

المطلوب 1 مُستعينا بالترتيبات الإلكترونية النقطية وضح طريقة الارتباط بين العنصرين ²⁰Ca ، ¹⁷Cl

نوع الرابطة المتكونة :

2 مستخدمها الترتيبات الالكترونية وضح طريقة الارتباط بين العنصرين ¹H ، ⁸O

نوع الرابطة المتكونة :

الاختبار القصير (2) لمادة الكيمياء العام الدراسي 2018 – 2019

وزارة التربية

الصف: العاشر \

(الفترة الدراسية الأولى)

ادارة

الاسم:

مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

3

❁ السؤال الأول : اكمل الجمل و العبارات التالية بما يناسبك علمياً : (2 x 1/2)

① عندما تفقدُ الذرة إلكترونًا أو أكثر فإنها تتحولُ الى

② الترتيبُ الإلكترونيُّ للكاتيون Ca^{2+} يُشبهُ الترتيبَ الإلكترونيُّ للغاز النبيل

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

1 ❁ المركبات الأيونية متعادلة كهربائياً

❁ السؤال الثالث : لديك العناصر التالية (2 x 3/4) : WWW.KweduFiles.Com

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

المطلوب - 1 ❁ مستعيناً بالترتيبات الإلكترونية النقطية وضح طريقة الارتباط بين العنصرين ${}_{8}O$, ${}_{19}K$

نوع الرابطة المتكونة :

2 ❁ مستخدم الترتيبات الإلكترونية وضح طريقة الارتباط بين العنصرين ${}_{1}H$, ${}_{7}N$

نوع الرابطة المتكونة :

العام الدراسي 2018 – 2019

الاختبار القصير (2) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: العاشر \

(الفترة الدراسية الأولى)

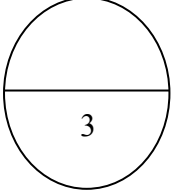
ادارة

الاسم:

مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

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



1 رابطة يتقاسم فيها زوج من الذرات زوجين من الالكترونات :

الرابطة الأيونية الرابطة التساهمية الأحادية

الرابطة التساهمية التناسقية الرابطة التساهمية الثنائية

2 جميع المركبات التالية تعتبر مركبات أيونية 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) :

1 تميل ذرات الفلزات الى تكوين كاتيونات

WWW.KweduFiles.Com

السؤال الثالث: (2 x 3/4) :

مستعينا بالترتيبات الإلكترونية النقطية وضح اتحاد الصوديوم مع الكلور

معادلة التفاعل :

ما نوع الرابطة المتكونة :

مستعينا بالترتيبات الإلكترونية النقطية وضح اتحاد كاتيون الهيدروجين مع جزئ الماء لتكوين كاتيون الهيدرونيوم

ما نوع الرابطة المتكونة :

2019 – 2018 العام الدراسي

الاختبار القصير (2) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف : العاشر \

(الفترة الدراسية الأولى)

ادارة

الاسم :

مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

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

1 المركبات المتكونة من مجموعات متعادلة كهربائي من الأيونات المرتبطة ببعضها بقوى الكترولستاتيكية :

المركبات الأيونية المركبات التساهمية القطبية

المركبات التساهمية غير القطبية المركبات التناسقية

2 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 ₂ - CO ₂ - H ₂ O - Li ₂ S	المركبات التساهمية	المركبات الأيونية

السؤال الثالث : (2 x 3/4) :

1 مستعينا بالترتيبات الإلكترونية النقطية حدد اسم و الصيغة الكيميائية للمركب الناتج من اتحاد النيتروجين (7N) مع المغنيسيوم (${}^{12}Mg$)

اسم المركب الناتج :

2 باستخدام الترتيبات الإلكترونية النقطية وضح كيف يتكون جزئ النيتروجين و اذكر اسم الرابطة المتكونة

اسم الرابطة المتكونة :

العام الدراسي 2018 – 2019

الاختبار القصير (2) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: العاشر \

(الفترة الدراسية الأولى)

ادارة

الاسم:

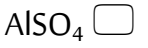
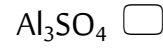
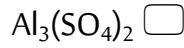
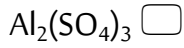
مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

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

3

1 الصيغة الكيمائية الصحيحة للمركب المتكون من ارتباط SO_4^{2-} مع Al^{3+} هي :



2 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 x 1/2) :

WWW.KweduFiles.Com

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

السؤال الثالث: (2 x 3/4) :

مستعينا بالترتيبات الإلكترونية النقطية حدد اسم و الصيغة الكيمائية 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 :

العام الدراسي 2018 – 2019

الاختبار القصير (2) مادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف : العاشر \

(الفترة الدراسية الأولى)

ادارة

الاسم :

مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في العُرب المعقِبل لكِا لكل مما يلي : (2 x 1/2)

3

1 الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد الامونيوم :

NH_4OH

NH_3OH

$HONH_4$

NH_2OH

2 تمييز المركبات الأيونية بجميع الخواص التالية ما عدا واحدة هي :

درجات انصهارها مرتفعة

صلبة في درجة حرارة الغرفة

توصّل التيار الكهربائي في الحالة المنصهرة وفي 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)

مستعيناً بالترتيبات الإلكترونية النقطية حدد اسم و الصيغة الكيميائية للمركب الناتج من اتحاد الفوسفور (^{15}P) والصوديوم (^{11}Na)

اسم المركب الناتج :

ارسم الصيغة الالكترونية النقطية لأول أكسيد الكربون و اذكر اسم الرابطة الهكونة

اسم الرابطة الهكونة :