

تم تحميل وعرض المادة من

موقع حلول كتيبي

المدرسة أونلاين



موقع
حلول كتيبي

<https://hululkitab.co>



للعودة إلى الموقع إبحث في قوقل عن : موقع حلول كتيبي

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بالطائف	 وزارة التعليم Ministry of Education	المادة	علوم
		الصف	ثالث متوسط
		الزمن	
اسم الطالبة:	الدرجة كتابة:		

اختبار الفترة الأولى لمادة (العلوم) للصف ثالث متوسط الفصل الدراسي الثاني لعام ١٤٤٧ هـ

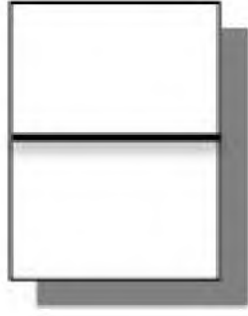
السؤال الأول: ضعي المصطلحات التالية في المكان المناسب:

[مستويات الطاقة – أيون – طاقة التنشيط - الإزاحة]

- 1- البعد بين نقطة البداية والنهاية واتجاه الحركة
- 2- الحد الأدنى من الطاقة لبدء التفاعل الكيميائي.
- 3- الذرة عندما تفقد أو تكتسب الكترون أو أكثر تسمى
- 4- هي المناطق المختلفة التي تتوزع فيها الإلكترونات

السؤال الثاني: / اختاري الإجابة الصحيحة فيمايلي:

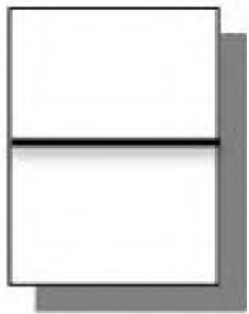
1/ ما رقم المجموعة التي لعناصرها مستويات طاقة خارجية مستقرة:	1	13	16	18
2/ ما الوحدة الأساسية لتكوين المركبات التساهمية:	أيونات	جزيئات	أحماض	أملاح
3/ تسمى العملية التي تنتج عنها تغيراً ومواد جديدة :	تغير فيزيائي	تغير كيميائي	تمثيل نقطي	جميع ماسبق
4/ لإبطاء سرعة التفاعل الكيميائي يجب إضافة :	عامل محفز	عامل مثبط	مواد متفاعلة	مواد ناتجة
5/ أي مما يلي لا يؤثر في سرعة التفاعل :	وزن المعادلة	الحرارة	التركيز	مساحة السطح
6/ ما الذي يجب موازنته في المعادلة الكيميائية:	الذرات	الجزيئات	المركبات	الجزيئات والذرات
7/ ما الذي يعبر عن كمية المادة في الجسم:	السرعة	التسارع	الكثافة	الكتلة
8/ سباح يقطع مسافة 100م في 20 ثانية أحسبي سرعته المتوسطة:	5م/ث	10م/ث	20م/ث	30م/ث
9/ المسافة التي يقطعها الجسم في وحدة الزمن تسمى:	السرعة	التسارع	الزخم	الكتلة
10/ أحسبي تسارع حافلة تغيرت سرعتها من 10م/ث إلى 30م/ث خلال زمن قدره 5 ثواني:	8م/ث	10م/ث	4م/ث	6م/ث



السؤال الثالث:

أكمل الجدول التالي:

العنصر	التمثيل النقطي	الدورة	المجموعة
CL ¹⁷	CL		
C ⁶	C		



السؤال الرابع:

ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (×) أمام العبارة الخاطئة:

1. المركب مادة نقية تحتوى على عنصرين أو أكثر. ()
2. تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بزيادة درجة الحرارة. ()
3. السرعة اللحظية هي سرعة الجسم واتجاه حركته. ()

اسئلة مساعدة:

1/ زني المعادلة التالية:



انتهت الأسئلة

مع تمنياتي لكن بالتوفيق والنجاح

معلمة المادة /

موقع
حلول كتيبي

المملكة العربية السعودية	المادة	علوم
		ثالث متوسط
		الدرجة كتابة:

نموذج الإجابة

اختبار الفترة الأولى لمادة (العلوم) للصف ثالث متوسط الفصل الدراسي الثاني لعام ١٤٤٧ هـ

السؤال الأول: ضعي المصطلحات التالية في المكان المناسب:

[مستويات الطاقة – أيون – طاقة التنشيط - الإزاحة]

- 1- البعد بين نقطة البداية والنهاية واتجاه الحركة
- 2- الحد الأدنى من الطاقة لبدء التفاعل الكيميائي.
- 3- الذرة عندما تفقد أو تكتسب الكترون أو أكثر تسمى
- 4- هي المناطق المختلفة التي تتوزع فيها الالكترونات

[الإزاحة]

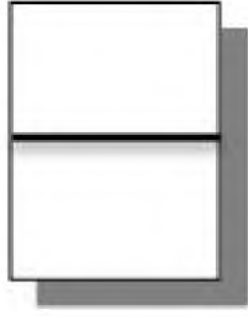
[طاقة التنشيط]

[ايون]

[مستويات الطاقة]

السؤال الثاني: / اختاري الإجابة الصحيحة فيمايلي:

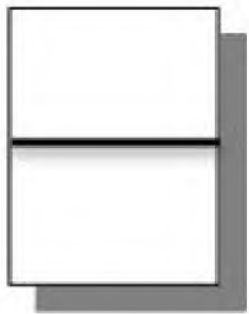
1/ ما رقم المجموعة التي لعناصرها مستويات طاقة خارجية مستقرة:	1	13	16	18
2/ ما الوحدة الأساسية لتكوين المركبات التساهمية:	أيونات	جزيئات	أحماض	أملاح
3/ تسمى العملية التي تنتج عنها تغيراً ومواد جديدة :	تغير فيزيائي	تغير كيميائي	تمثيل نقطي	جميع ماسبق
4/ لإبطاء سرعة التفاعل الكيميائي يجب إضافة :	عامل محفز	عامل مثبط	مواد متفاعلة	مواد ناتجة
5/ أي مما يلي لا يؤثر في سرعة التفاعل :	وزن المعادلة	الحرارة	التركيز	مساحة السطح
6/ ما الذي يجب موازنته في المعادلة الكيميائية:	الذرات	الجزيئات	المركبات	الجزيئات والذرات
7/ ما الذي يعبر عن كمية المادة في الجسم:	السرعة	التسارع	الكثافة	الكتلة
8/ سباح يقطع مسافة 100م في 20 ثانية أحسبي سرعته المتوسطة:	5م/ث	10م/ث	20م/ث	30م/ث
9/ المسافة التي يقطعها الجسم في وحدة الزمن تسمى:	السرعة	التسارع	الزخم	الكتلة
10/ أحسبي تسارع حافلة تغيرت سرعتها من 10م/ث إلى 30م/ث خلال زمن قدره 5 ثواني:	8م/ث	10م/ث	4م/ث	6م/ث



السؤال الثالث:

أكمل الجدول التالي:

العنصر	التمثيل النقطي	الدورة	المجموعة
CL ¹⁷	CL	3	17
C ⁶	C	2	14



السؤال الرابع:

ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (×) أمام العبارة الخاطئة:

1. المركب مادة نقية تحتوى على عنصرين أو أكثر. (صح)
2. تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بزيادة درجة الحرارة. (صح)
3. السرعة اللحظية هي سرعة الجسم واتجاه حركته. (خطأ)

اسئلة مساعدة:

1/ زني المعادلة التالية:



انتهت الأسئلة

مع تمنياتي لكن بالتوفيق والنجاح

معلمة المادة /

A

اختبار مادة العلوم الفترة الأولى الفصل الثاني

اسم الطالب		الصف		الدرجة	20
------------	-------	------	-------	--------	----

السؤال الأول : أختار الإجابة الصحيحة فيما يلي :

10

1) هي الرابطة التي تنشأ بين ذرات العناصر اللا فلزية من خلال التشارك بالإلكترونات :					
أ	الرابطة التساهمية	ب	الرابطة الفلزية	ج	الرابطة الأيونية
د	البناء الضوئي				
2) التوزيع الإلكتروني الصحيح للنيتروجين N ₇ :					
أ	(1 (4 (2	ب	(5 (2	ج	(1 (1 (3 (2
د	(1 (8 (2	(1 (1 (3 (2			
3) الغازات النبيلة تقع في المجموعة :					
أ	13	ب	14	ج	18
د	1				
4) هو عبارة عن رمز العنصر محاط بنقاط تمثل عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي :					
أ	التفاعل الكيميائي	ب	الاتزان الكيميائي	ج	المحفزات
د	التمثيل النقطي				
5) الماء H ₂ O مثال على الرابطة :					
أ	الرابطة القطبية	ب	الرابطة غير القطبية	ج	الأيونية
د	الفلزية				

السؤال الثاني : أكتب المصطلح المناسب فيما يلي :

5

السحابة الإلكترونية	مستويات الطاقة	الرابطة الكيميائية	التفاعل الكيميائي	المركب
---------------------	----------------	--------------------	-------------------	--------

المصطلح	التعريف
.....	الفراغ المحيط بالنواة وتتحرك فيه الإلكترونات.
.....	المناطق المختلفة التي توجد فيها الإلكترونات.
.....	القوى التي تربط بين ذرتين.
.....	تغيرات تحدث للمادة وينتج عنها مواد جديدة.
.....	مادة نقية تحتوي عنصرين أو أكثر مرتبطين برابطة كيميائية.

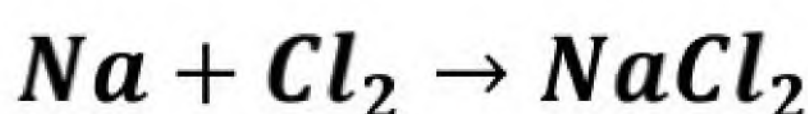
السؤال الثالث : ضع علامة (√) أمام الإجابة الصحيحة وعلامة (x) أمام الإجابة الخاطئة فيما يلي :

4

الإجابة	العبارة
()	1. الرابطة الغير قطبية تنشأ بين ذرات العنصر نفسه.
()	2. المركب التالي NaCl هو كلوريد الصوديوم.
()	3. تزداد سرعة التفاعل كلما قلت درجة الحرارة.
()	4. العامل المثبط هو مادة تعمل على زيادة سرعة التفاعل.

السؤال الرابع : حدد إذا كانت المعادلة التالية موزونة أول غير موزونة :

1



موزونة	غير موزونة
☐	☐



B

اختبار مادة العلوم الفترة الأولى الفصل الثاني

اسم الطالب		الصف		الدرجة	20
------------	-------	------	-------	--------	----

السؤال الأول : أكمل الفراغ فيما يلي :

10

1	الرابطه التي تنشأ بين ذرات العناصر اللافلزية من خلال التشارك بالإلكترونات
2	التوزيع الإلكتروني الصحيح للصوديوم Na_{11}
3	الهالوجينات تقع في المجموعة
4	عبارة عن رمز العنصر محاط بنقاط تمثل عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي
5	الأمونيا NH_3 مثال على الرابطة

السؤال الثاني : أكتب التعريف المناسب فيما يلي :

5

السحابة الإلكترونية:

مستويات الطاقة:

الرابطه الكيميائية:

التفاعل الكيميائي:

المركب:

7

السؤال الثالث : أكتب التوزيع الإلكتروني الصحيح لعنصر النيتروجين N مع التمثيل النقطي فيما يلي :

2

14

.....

.....

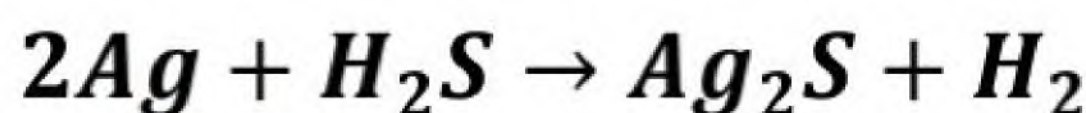
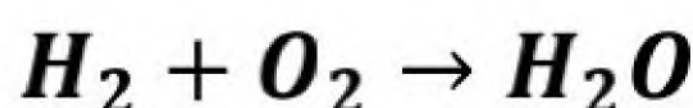
.....

.....

.....

السؤال الرابع : حدد إذا كانت المعادلة التالية موزونة أول غير موزونة مع ذكر السبب :

3



اسم الطالب / الفصل /

الدرجة /

السؤال الاول : اختر الاختيار الصحيح من بين الفقرات التالية

(١) جسيم سالب الشحنة يتحرك في الفراغ المحيط بالنواة :

(أ) إلكترون (ب) النواة (ج) السحابة الكترونية (د) البروتون

(٢) مستوي الطاقة الأول في الذرة يتسع :

(أ) الكترونين (ب) ثلاث الكترونات (ج) أربع الكترونات (د) خمس الكترونات

(٣) أكثر العناصر استقرارا :

(أ) الغازات النبيلة (ب) الهالوجينات (ج) الفلزات القلوية (د) القصدير

(٤) أي من العناصر التالية يعتبر من الفلزات القلوية :

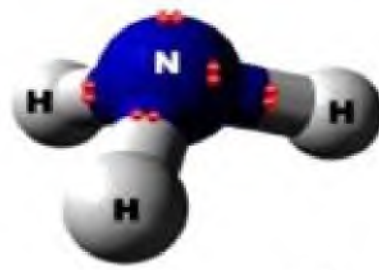
(أ) الصوديوم (ب) البروم (ج) الفلور (د) الكلور

(٥) الهليوم له في مستوي طاقته الخارجي :

(أ) إلكترونان (ب) أربعة الكترونات (ج) ست الكترونات (د) خمس الكترونات

(٦) ما اكبر عدد من الالكترونات يمكن أن يستوعبه مجال الطاقة الثالث في الذرة

(أ) ٢ (ب) ١٦ (ج) ١٨ (د) ٢٤



(٧) ما المركب الصحيح الذي يصف كيفية ارتباط الذرات في الشكل المقابل

(أ) N_3H_3 (ب) N_3H (ج) NH (د) NH_3

(٨) رابطة تنشأ نتيجة التجاذب بين إلكترونات المستوي الخارجي للنواة وبين الذرات الأخرى .

(أ) الرابطة الفلزية (ب) الرابطة التساهمية (ج) الرابطة الايونية (د) الرابطة الجزيئية

(٩) رابطة تنشأ بين ذرات اللافلزات من خلال التشارك بالإلكترونات

(أ) الرابطة الفلزية (ب) الرابطة التساهمية (ج) الرابطة الايونية (د) الرابطة الجزيئية



(١٠) أي مما يلي ليس صحيح فيما يتعلق بجزيء الماء

(أ) يحتوي ذرتي هيدروجين (ب) يحوي ذرة أكسجين (ج) مركب تساهمي قطبي (د) مركب أيوني

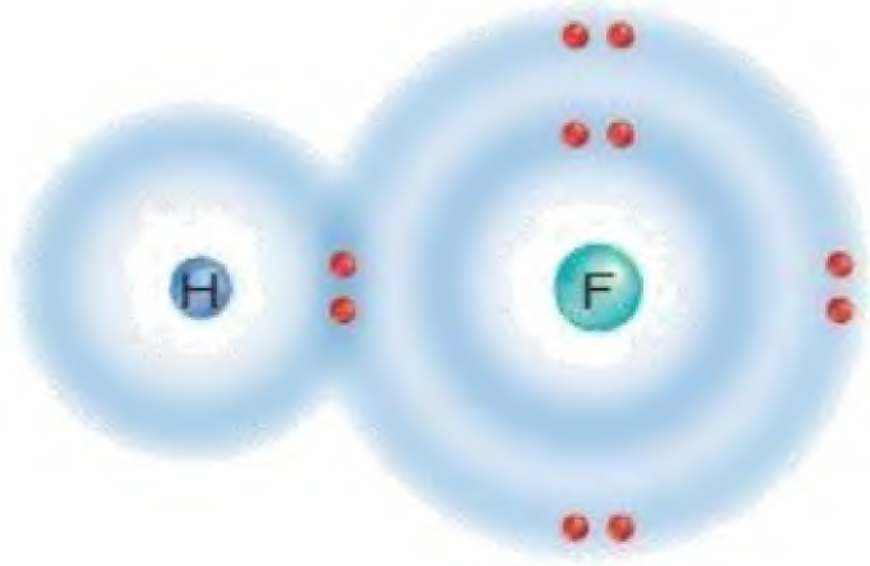
السؤال الثاني : ضع علامة √ أو ×

- () ١) كلما ابتعد المستوي عن النواة اتسع لعدد اقل من الإلكترونات
- () ٢) يحوي عنصر الهيدروجين إلكترونًا واحدًا
- () ٣) جميع المواد حني الصلبة فيها فراغات

السؤال الثالث / أكتب المصطلح العلمي

- ١- ذرة فقدت الكترون أو اكتسبت الكترون أو أكثر
- ٢- هي نوع من الروابط الكيميائية تكون بين أيونين مختلفين في الشحنة.
- ٣- هي المناطق المختلفة التي توجد فيها الإلكترونات.

السؤال الرابع / أكمل ما يلي



- ١- وضح: نوع الرابطة في الشكل المقابل
-
- ٢- توقع : هل تشاركت الذرتان بالإلكترونات بصورة متساوية؟
- وأين تكون الإلكترونات معظم الوقت؟
- ٣- علل : الفلزات جيدة التوصيل للكهرباء
-

نموذج الإجابة

الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٦هـ
اختبار تقييم فصل (البناء الذري)
الصف / الثالث المتوسط
مادة / العلوم

اسم الطالب / الفصل /

الدرجة /

السؤال الاول : اختر الاختيار الصحيح من بين الفقرات التالية

(١) جسيم سالب الشحنة يتحرك في الفراغ المحيط بالنواة :

(أ) إلكترون (ب) النواة (ج) السحابة الكترونية (د) البروتون

(٢) مستوي الطاقة الأول في الذرة يتسع :

(أ) إلكترونين (ب) ثلاث الكترونات (ج) أربع الكترونات (د) خمس الكترونات

(٣) أكثر العناصر استقرارا :

(أ) الغازات النبيلة (ب) الهالوجينات (ج) الفلزات القلوية (د) القصدير

(٤) أي من العناصر التالية يعتبر من الفلزات القلوية :

(أ) الصوديوم (ب) البروم (ج) الفلور (د) الكلور

(٥) الهليوم له في مستوي طاقته الخارجي :

(أ) إلكترونان (ب) أربعة الكترونات (ج) ست الكترونات (د) خمس الكترونات

(٦) ما اكبر عدد من الالكترونات يمكن أن يستوعبه مجال الطاقة الثالث في الذرة

(أ) ٢ (ب) ١٦ (ج) ١٨ (د) ٢٤



(٧) ما المركب الصحيح الذي يصف كيفية ارتباط الذرات في الشكل المقابل

(أ) N_3H_3 (ب) N_3H (ج) NH (د) NH_3

(٨) رابطة تنشأ نتيجة التجاذب بين إلكترونات المستوي الخارجي للنواة وبين الذرات الأخرى .

(أ) الرابطة الفلزية (ب) الرابطة التساهمية (ج) الرابطة الايونية (د) الرابطة الجزيئية

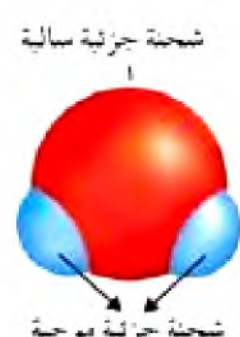
(٩) رابطة تنشأ بين ذرات اللافلزات من خلال التشارك بالإلكترونات

(أ) الرابطة الفلزية (ب) الرابطة التساهمية (ج) الرابطة الايونية (د) الرابطة الجزيئية

(١٠) أي مما يلي ليس صحيح فيما يتعلق بجزيء الماء

(أ) يحتوي ذرتي هيدروجين (ب) يحوي ذرة أكسجين

(ج) مركب تساهمي قطبي (د) مركب أيوني



السؤال الثاني : ضع علامة √ أو ×

(×)

١) كلما ابتعد المستوي عن النواة اتسع لعدد اقل من الإلكترونات

(✓)

٢) يحوي عنصر الهيدروجين إلكترونًا واحدًا

(✓)

٣) جميع المواد حني الصلبة فيها فراغات

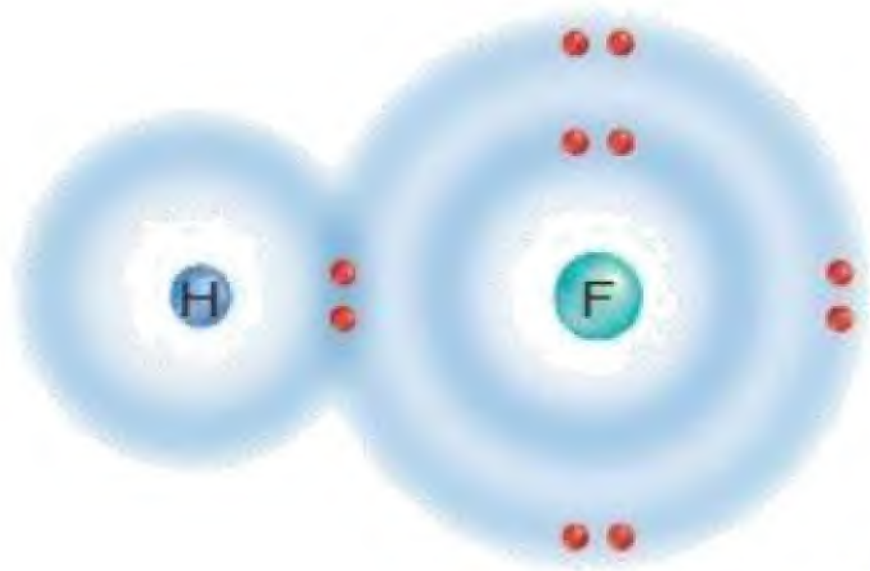
السؤال الثالث / أكتب المصطلح العلمي

١- ذرة فقدت الكترون أو اكتسبت الكترون أو أكثر .. أيون

٢- هي نوع من الروابط الكيميائية تكون بين أيونين مختلفين في الشحنة. الرابطه الأيونية

٣- هي المناطق المختلفة التي توجد فيها الإلكترونات. مجالات الطاقة

السؤال الرابع / أكمل ما يلي



١- وضح: نوع الرابطة في الشكل المقابل

..... رابطة تساهمية

٢- توقع : هل تشاركت الذرتان

بالإلكترونات بصورة متساوية؟ تتشارك الإلكترونات بصورة غير متساوية

وأين تكون الإلكترونات معظم الوقت؟..... بالقرب من ذرة الفلور.....

٣- علل : الفلزات جيدة التوصيل للكهرباء

..... بسبب حركة الإلكترونات من ذرة الى اخرى في الرابطة الفلزية.....