

تم تحميل وعرض المادة من

موقع حلول كتابي

المدرسة أونلاين



موقع
حلول كتابي

<https://hululkitab.co>



EXPLORE IT ON
AppGallery

GET IT ON
Google Play

Download on the
App Store

للعودة إلى الموقع إبحث في قوقل عن: موقع حلول كتابي

المادة: الكيمياء ١	 السنة اختبار مادة الكيمياء ١-٢ الصف الأول ثانوي الفتره الثانية للفصل الدراسي الأول لعام ١٤٤٧ هـ	المملكة العربية السعودية.
الصف: الاول ثانوي		وزارة التعليم.
التاريخ: / ١٤٤٧ هـ		ادارة تعليم
اليوم:		مكتب تعليم
عدد الصفحات ١		المدرسة
الزمن: ساعة		

اسم الطالب : الفصل :

السؤال الاول: اختار الاجابة الصحيحة

١. المسؤول عن معظم حجم الذرة:

أ	الفراغ	ب	الاكترونات	ج	الهيدروجين
أ	رتب عناصر الدوري من الاعلى إلى الأسفل ومن اليسار إلى اليمين حسب:	ج	العدد الذري	ب	عدد النيترونات
أ	ذرة الوحيدة التي لا تحتوي على النترونات هي:	ج	الاكسجين	ب	الهيدروجين
أ	اي مما يلي لا يعتبر من أدلة حدوث التفاعل الكيميائي:	ج	انصهار الثلج	ب	احتراق الخشب
أ	عملية إعادة ترتيب الذرات في مادة او أكثر لتكوين مواد مختلفة:	ج	التفاعل الكيميائي	ب	التفاعل الفيزيائي

السؤال الثاني: اكتب المصطلح الآتي

١. يسمى أصغر جزء يحتفظ بخواص العنصر.

٢. التفاعل الذي يؤدي إلى التغير في نواة الذرة يسمى

٣. هو عدد الاكترونات التي تفقدها او تكتسبها او تشارك بها ذرة العنصر في اثناء التفاعل

٤. تفاعل كيميائي تتحدد فيه مادتين او أكثر لتكوين مادة واحدة.

٥. تسمى المادة الصلبة التي تنتج خلال التفاعل الكيميائي في محلول ما.

السؤال الثالث: ضع علامة (√) إذا كانت الإجابة صحيحة، وعلامة (×) إذا كانت العبارة خاطئة

()	العدد الذري يساوي عدد البروتونات والنيترونات	1
()	المتفاعلات هي المواد المتكونة خلال التفاعل.	2
()	رفض أرسطو فكرة أن المادة تتكون من الذرات لانه لا تتوافق مع أفكاره حول الطبيعة.	3
()	المذاب هو المكون الأكبر للمحلول	4
()	جسيمات ألفا تحمل شحنة سالبة	5

انتهت الاسئلة دعواتي لكم بالتوفيق والنجاح

المادة: الكيمياء ١
الصف: الاول ثانوي
التاريخ: / ١٤٤٧ هـ
اليوم:
عدد الصفحات ١
الزمن: ساعة



اسئلة اختبار مادة الكيمياء ١-٢
الصف الاول ثانوي الفتره الثانية
للفصل الدراسي الاول لعام ١٤٤٧ هـ

المملكة العربية السعودية.
وزارة التعليم.
ادارة تعليم
مكتب تعليم
المدرسة

نموذج الإجابة

اسم الطالب:

السؤال الاول: اختار الاجابة الصحيحة

١. المسؤول عن معظم حجم الذرة:

أ	الفраг	ب	الاكترونات	ج	الهيدروجين
---	--------	---	------------	---	------------

٢. رتبت عناصر الدوري من الاعلى الى الاسفل ومن اليسار الى اليمين حسب:

أ	عدد النيترونات	ب	العدد الذري	ج	عدد الكتلة
---	----------------	---	-------------	---	------------

٣. الذرة الوحيدة التي لا تحتوي على النترونات هي:

أ	الهيدروجين	ب	الاكسجين	ج	النترونات
---	------------	---	----------	---	-----------

٤. اي مما يلي لا يعتبر من أدلة حدوث التفاعل الكيميائي:

أ	صدأ الحديد	ب	انصهار الثلج	ج	احتراق الخشب
---	------------	---	--------------	---	--------------

٥. عملية إعادة ترتيب الذرات في مادة او اكثرب لتكوين مواد مختلفة:

أ	التغير الفيزيائي	ب	التفاعل الكيميائي	ج	التفاعل النووي
---	------------------	---	-------------------	---	----------------

السؤال الثاني: اكتب المصطلح الاتي

١. يسمى أصغر جزء يحتفظ بخواص العنصر.

ذرة	
-----	--

٢. التفاعل الذي يؤدي إلى التغير في نوأة الذرة يسمى

تفاعل النووي	
--------------	--

٣. هو عدد الاكترونات التي تفقدها او تكتسبها او تشارك بها ذرة العنصر في اثناء التفاعل

الاكتافر	
----------	--

٤. تفاعل كيميائي تتحدد فيه مادتن او اكثرب لتكوين مادة واحدة.

تفاعل التكوين	
---------------	--

٥. تسمى المادة الصلبة التي تنتج خلال التفاعل الكيميائي في محلول ما.

الراسب	
--------	--

السؤال الثالث: ضع علامة (√) إذا كانت الإجابة صحيحة، وعلامة (×) إذا كانت العبارة خاطئة

(x)	العدد الذري يساوي عدد البروتونات والنيترونات	1
(x)	المتفاعلات هي المواد المتكونة خلال التفاعل.	2
(√)	رفض أرسطو فكرة أن المادة تتكون من الذرات لانه لا تتوافق مع أفكاره حول الطبيعة.	3
(x)	المذاب هو المكون الاكبر للمحلول	4
(x)	جزيئات ألفا تحمل شحنة سالبة	5

انتهت الاسئلة دعواتي لكم بالتوفيق والنجاح

المجموع الكلي (15)		المملكة العربية السعودية
نموذج (أ)		وزارة التعليم الادارة العامة للتّعليم بمحافظة مدرسة الثانوية اختبار - كيمياء 1- الفترة الثانية
الصف 1		اسم الطالب :

السؤال الأول : ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (✗) أمام العبارة الخاطئة : -

1 - تعتبر الذرة مستقرة كيميائياً بسب تساوي عدد الالكترونات مع العدد الذري ()

2 - اشعة ذات طاقة عالية لا كتلة لها هي بيها ()

3 - تفاعل يودي إلى تغير في نواة الذرة عندما تتعرض إلى الاشعاعات هو التفاعل الكيميائي فقط ()

4 - تتكون الذرة من نواه ونيوترونات ()

5 - إذا كان العدد الكتلي لنزرة الصوديوم 23 وعدد البروتونات 11 فلن عدد الالكترونات والنيوترونات 12 ()

6 - جسيمات سالبة الشحنة تدعى بالالكترونات في الذرة هي اشعة فوق البنفسجية ()

السؤال الثاني : احسب الكتلة الذرية المتوسطة للنحاس اذا له نظيران : النحاس -63(نسبة وجوده 69,2 % وكتلته amu 62.93) والنحاس-65 (نسبة وجوده 30.80 % وكتلته amu 64.928)

- اختر الإجابة الصحيحة:-

- 1 - العالم اعتقاد ان المادة تمونه من اجزاء صغيرة جداً تدعى الذرات وانها لا تجزء ولا تنكسر
 ا) ارسسطو ب) جون دالتون ج) راذرفورد د) طومسون
- 2 - عبارة عن بروتونين وشحتتها موجة ثانية جسيم
 ا) الفا ب) بيتا ج) جاما د) السينية
- 3 - معظم حجم الذرة فراغ محاط
 ا) الالكترونات ب) النواه ج) البروتونات د) النواه والبروتونات
- 4 - في النظائر الذرات نفسها تتشابه في وتختلف في
 ا) العدد الكتلي - عدد النيوترونات ب) العدد الذري - العدد الكتلي ج) العدد الذري - عدد الالكترونات د) العدد الكتلي - العدد النيوترونات

السؤال الرابع (أ) : اكتب المصطلح العلمي التالي

1 - فقدان الانوية غير المستقرة طاقة بإصدار اشعاعات في عملية تلقائية.....

2 - عدد البروتونات في الذرة.....

(ب) اكمل المعادلة



المادة : كيمياء 1
اختبار الفترة الثانية
نموذج (ب)

الصف : ١ /

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
ادارة التعليم بمحافظة
مدرسة الثانوية
اسم الطالب :

السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة :-

السؤال الثاني :

للبيرون B نظيران في الطبيعة: هما البيرون - 10 (نسبة وجوده 19.8%) وكتلته 10.013 amu. والبيرون - 11 (نسبة وجوده 80.2%) وكتلته 11.009 amu. احسب الكتلة الذرية للبيرون.

السؤال الثالث / ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (✗) أمام العبارة الخاطئة :-

- () 1 - تعتبر الذرة الحرة غير متعادلة كهربائياً بحسب تساوي عدد البروتونات مع العدد الذري ()

() 2 - جسيمات تحمل الشحنة توجد داخل نواة الذرة تسمى النيوترونات ()

() 3 - التحلل الاشعاعي هو فقدان الانوية غير المستقرة طاقة بإصدار اشعاعات في عملية تلقائية ()

() 4 - تتكون نواة الذرة من بروتونات والكترونات ()

() 5 - اذا كان العدد الكتلي لذرة الصوديوم 23 وعدد البروتونات 11 فان عدد النيوترونات 12 ()

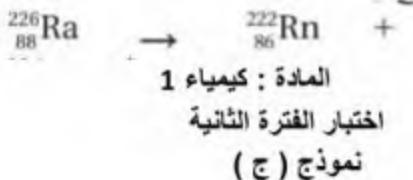
() 6 - معظم حجم الذرة فراغ محاط بالنواة ()

السؤال الرابع: (١) : اكتب المصطلح العلمي التالي

- 1 - تفاعل يودي الى نغیر في نواة الذرة عندما تتعرض الى الاشعاعات

..... 2 - اصغر جزء من المادة يحتفظ بخواص العنصر

(ب) اكمل المعادلة



الصف : 1 /

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
ادارة التعليم بمحافظة
مدرسة الثانوية
اسم الطالب :

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة :-

1) تسمى الجسيمات الموجبة الشحنة التي توجد داخل نواة الذرة

- ا) الالكترونات ب) البروتونات ج) النيوترونات د) الالكترونات والبروتونات

2 - يطلق على متوسط كتل نظائر العنصر
ا) الكتلة المولية ب) الصيغة الأولية

3 - تكون الذرة اذا كانت عدد الالكترونات يساوي عدد البروتونات
ا) مستقرة ب) سالبة ج) موجبة

4 - اذا كان لديك عنصر الكلور $\frac{37}{17}\text{Cl}$
ا) 18 ب) 17 ج) 56 د) 54 فان عدد النيوترونات يساوي

5 - معظم حجم الذرة فراغ محاط ب.....

- ا) العدد الذري ب) البروتونات ج) النواة د) الالكترونات

السؤال الثاني : اكمل المعادلة التالية :-



السؤال الثالث : ضع علامة (✓) امام العبارة الصحيحة وعلامة (✗) امام العبارة الخاطئة :-

1 - تعتبر جسيمات جاما ذات طاقة منخفضة ولا لها كتلة ()

2 - في النظائر تكون للذرات المشابهة التي لها العدد الكتلي مختلف وعدد النيوترونات مشابهة ()

3 - التحلل الاشعاعي هو فقدان الانوية غير المستقرة طاقة بإصدار اشعاعات في عملية تلقائية ()

4 - للوصول الى حالة الاستقرار للذرة المستقرة لا بد ان تصدر اشعاعات ()

5 - العالم جون دالتون الذي اعتقد ان المادة من اجزاء صغيرة تدعى الذرات ولا تتجزء ولا تتكسر ()

السؤال الرابع : (أ) اكتب المصطلح العلمي

1 - جسيمات عبارة عن الکترون سالب الشحنة الصادره اثناء التفاعل النووي

2 - اصغر جزء من المادة يحتفظ بخواص العنصر

(ب)

احسب للتحاس تظيران: التحاس-63 (نسبة وجوده 69.2% ، وكتلته

62.93 amu) والتحاس-65 (نسبة وجوده 30.8% ، وكتلته 64.928 amu).

احسب الكتلة الذرية للتحاس .

الصف ١ /

اسم الطالب :

الأدوات	خطوات العمل
أنبوب اختبار قطعة فلز محلول مائي ماسك	1- ضع قطعة النحاس في أنبوب الاختبار . 2- اضف 2ml من محلول حمض الهيدروكلوريك في الأنبوب . 3- لاحظ ما يحدث في أنبوب الاختبار وسجل هذه الملاحظات.
حامل أنابيب	1- ما الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي؟
البيانات و الملاحظات	تكون راسب اسود على النحاس ج لا يحدث تفاعل ب فوران وتصاعد غاز أ
التحليل والاستنتاج	2- أكمل تفاعل الاحلال البسيط التالي ؟ $Cu_{(s)} + HCl_{(aq)} \rightarrow$ ج $H_2 + CuCl_2_{(aq)}$ ب NR أ
رموز الأمن والسلامة	3- أي العناصر أكثر نشاطاً ? ج H_2 ب Cl_2 أ Cu
	ب/ علام تدل الصور التالية ضعي الرقم الصحيح على الشكل المناسب
	  

موقع حلول كتابي

الصف 1 /

اسم الطالب :

الأدوات	خطوات العمل		
أنبوب اختبار	<p>1- ضع قطعة الخارصين في أنبوب الاختبار .</p> <p>2- أضيف 2ml من محلول حمض الهيدروكلوريك في الأنابيب .</p> <p>3- لاحظ ما يحدث في أنبوب الاختبار وسجل هذه الملاحظات.</p>		
قطعة فلز	1- ما الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي؟		
محلول مائي	Zn _(s) + HCl _(aq) →		
مسك	أ- فوران وتصاعد غاز ب- لا يحدث تفاعل ج- تغير لون محلول		
حامل أنابيب	2- أكمل تفاعل الاحلال البسيط التالي ؟		
البيانات و الملاحظات	Cl ₂ + ZnH ₂ _(aq) → H ₂ + ZnCl ₂ _(aq)		
التحليل والاستنتاج	أ- أي العناصر أكثر نشاطا ؟		
أدوات المختبر	H ₂ Zn Cl		
ب/ علام تدل الصور التالية ضعي الرقم الصحيح على الشكل المناسب :			

موقع حلول كتابي

الصف 1

اسم الطالب :

خطوات العمل

أدوات التجربة

- 1- ضع 1ml من محلول كلوريد الصوديوم في أنبوب الاختبار.
 1- اضف 1ml من محلول نترات البوتاسيوم في الأنبوب.
 2- لاحظما يحدث في أنبوب الاختبار وسجل هذه الملاحظات.

انابيب اختبار
محاليل مائية
مساك
حامل انابيب

1- ما الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي؟

البيانات و
الملاحظات

تحريير حرارة

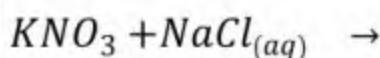
غاز ج

ب

لم يحدث تفاعل

أ

2- أكمل التفاعل الاحلال المزدوج التالي ؟



$KNa + ClNO_3$

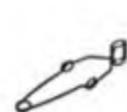
NR

ب

$KCl + NaNO_3$

التحليل
والاستنتاج

ب/ علام تدل الصور التالية ضعي الرقم الصحيح على الشكل المناسب :



رموز الأمان
والسلامة

اختبار عملي - كيمياء 1 الصف : الأول الثانوي - السنة المشتركة الزمن : 50 دقيقة	 نموذج 1 رؤية 2030 وزارة التعليم	المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الادارة العامة للتعليم بمحافظة مدرسةالثانوية
--	---	--

الصف 1 /

اسم الطالب :

التجربة الأولى : أمامك أدوات خاصة لتجربة فصل المخالفات ؟
 س / كيف يمكن فصل مخلوط الرمل عن ملح الطعام ؟

خطوات التجربة والادوات



- 1 - اقرأ التعليمات السلامة في المختبر
- 2 - أملأ مخارط مدرج 30ml من الماء
- 3 - ضع في كاس 5g من مخلوط ملح الطعام واضف عليه الماء من الخطوة رقم 2
- 4 - استخدم القمع وورق الترشيح لفصل المزيج السايق وسجل الملاحظة
- 5 - استعمل قارورة الماء لغسل كاسي الرمل ونقل أي جزء منه الى ورقة الترشيح من خلال تطبيقات لهذا الخطوات اجب على الاسئلة التالية :-

أ - النتائج

ب - كيف يمكن تمييز حبيبات الرمل عن الملح

ج - ماذا يحدث عند مزج المخلوط بالماء

د - ماذا يحدث عند فصل المخلوط بورقة الترشيح ؟

ي - صف مصادر الخطأ الرئيسية في هذا التجربة وما التحسينات التي يمكن تعلمتها في هذا التجربة لتقليل الخطأ.

اختبار عملي - كيمياء 1 الصف : الأول الثانوي – السنة المشتركة الزمن : 50 دقيقة	 نموذج ٢ رؤية ٢٠٣٠ وزارة التعليم	المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الادارة العامة للتعليم بمحافظة مدرسةالثانوية
--	--	--

اسم الطالب :
الصف 1

التجربة الثانية : امامك أدوات الخاصة لتجربة كيف نستدل على حدوث تغير كيميائي

س / انكر مؤشرين من لحدث التفاعل الكيميائي ؟ .
.....



خطوات التجربة والادوات

- 1 - اقرأ التعليمات السلامة في المختبر
- 2 - ضع قرص الفوار في 10 ملتر من الماء المقطر في كاس 250 ملتر
- 3 - ضع 3 جرام من هيدروكسيد الصوديوم في 15 ملتر من الماء المقطر في مخبر مدرج

© من خلال تطبيقات لهذا الخطوات اجب على الاسئلة التالية: -

1 - النتائج :

الاستنتاج	المشاهدة	التجربة
		القرص + الماء المقطر
		هيدروكسيد الصوديوم + الماء المقطر

2 - صف أي تغيرات حدثت في محلول من الخطوة 1

3 - وضح هل نتج غاز؟ و اذا نتج فكيف نستدل عليه
.....

3 - حل هل التغير الحادث فيزيائي أم كيميائي؟
.....

4 - صف مصادر الخطأ الرئيسية في هذا التجربة وما التحسينات التي يمكن تعلمتها في هذا التجربة لتنقليل الخطأ.

اسم الطالبة / الصف /

10

**تجربة (1)****عنوان التجربة/ طرق الفصل الفيزيائية**

1. اكتب أسماء الأدوات والمواد التي أمامك؟

الأدوات:

خطوات العمل:

1- ضعي 10 مل من الماء في كأس وضعي عليه ملعقة من الرمل و ملعقة من الملح وحركية حتى يذوب الملح

2- خذى ورقة الترشيح وقومي بطيفها ووضعها في القمع وضعى القمع بداخل الدورق

3- اسكبى الخليط فوق ورق الترشيج

4- سجلى ملاحظاتك

**التحليل:**

1- ما نوع المخلوط الذي صنعتيه ؟ وضحى ماذا حدث للرمل والملح ؟



2- ضعي علامة صح أو علامة خطاء أمام العبارات التالية ؟

أ/ الترشيج والترويق طريقة لفصل مادة صلبة ذاتية في سائل ()

ب/ الترويق هو ترك المخلوط فترة دون تحريك ()



3- كيف يتم فصل الملح عن الماء بعد خروجه مع الماء عبر ورقة الترشيج ؟ وهل يعتبر من الطرق الفيزيائية أم الكيميائية ؟

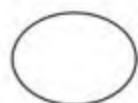
.....



اسم الطالبة / الصف /

10
تجربة (2)

مستخدمة وسائل السلامة في المختبر أجري التجربة الآتية:

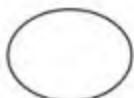
**عنوان التجربة/ الشحنات الكهربائية**

1. اكتب أسماء الأدوات والمواد التي أمامك؟

الأدوات:

خطوات العمل:

1. لديك بالونين حكىها في شعرك او بقطعة الصوف بجاتيك ثم قربى البالونين من بعضهما، لماذا تشعرين ؟



2. سجلي ملاحظاتك

3. لديك مسطرة لفي الصوف حولها ومرريها إلى الأمام ثم الخلف عدة مرات ثم قرببيها من قصاصات الورق

4. سجلي ملاحظاتك

التحليل:

1. صفي ما لاحظتيه عند إجراء التجربة في كلا الخطوتين ؟

.....



2. في ضوء معرفتك بالشحنة الكهربائية حددي أي الشحنات متشابهة وأيها مختلفة؟ وضحى كيف عرفتني؟

.....



3. استنتجي لماذا انجذبت قطع الورق الغير مشحونة إلى المسطرة المشحونة في الخطوة الثالثة ؟

.....

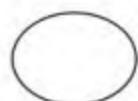


اسم الطالبة / الصف /

10

تجربة (3)

مستخدمة وسائل السلامة في المختبر أجري التجربة الآتية:

**عنوان التجربة/** تفاعل الإحلال البسيط و النشاط الكيميائي

1- اكتب اسماء الأدوات والمواد التي أمامك؟

الأدوات:

خطوات العمل:

1- اسكبي 2 مل من محلول كبريتات الحديد في أنبوبة اختبار وضعها في الحامل

2- ضعي قطعة من الخارصين على محلول كبريتات الحديد في الأنبوة وسجل ملاحظاتك

3- اسكبي 2 مل من محلول كبريتات الحديد في أنبوبة اختبار أخرى وضعها في الحامل

4- ضعي قطعة من النحاس على محلول كبريتات الحديد في الأنبوة وسجل ملاحظاتك

**التحليل:**

1- ماذا لاحظتى عند وضع كلاً من الخارصين والنحاس في محلول كبريتات الحديد؟



2- اذكري السبب العلمي في ما رأيتي ؟



3- اكتب معادلة كيميائية موزونة لتفاعل كبريتات الحديد مع الخارصين ؟

