

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



موقع المناهج المنهاج السعودي

* للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف المستوى الثاني اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/>

* للحصول على جميع أوراق الصف المستوى الثاني في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف المستوى الثاني في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الثاني اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa/chemistry2>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف المستوى الثاني اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa/grade>

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

<https://t.me/sacourse>



الصف الأول ثانوي
الزمن ساعتان

			10	1
			9	2
			6	3
			5	
...../1..				

30

السؤال الأول / اختاري من المصطلحات العلمية ما يناسب العبارات التالية

10

(الخاصية الفيزيائية- - يميائية- - الكيميائية-
- اشعة المهبط - - الخاصة الكيميائية)

العبارة العلمية		
نوع من المادة له صفة الجريان وحجمه ثابت و يأخذ شكل الوعاء الذي يوضع فيه .	1	
دراسة المادة والتغيرات التي تحدث لها	2	الكيمياء
مادة لها تركيب محدد وثابت	3	أداة الكيميائية
أصغر جزء في العنصر له خواص العنصر .	4	
مادة كيميائية نقية لا يمكن تجزئتها إلى أجزاء أصغر منها بطرائق فيزيائية أو كيميائية .	5	
تفاعل يتضمن التغير في نواة الذرة	6	
الخاصية التي يمكن ملاحظتها أو قياسها دون تغير تركيب العينة .	7	الخاصية الفيزيائية
بين مركبات مختلفة من العناصر نفسها فإن النسبة بين كتل كمية ثابتة من عنصر آخر هي نسبة عددية بسيطة و صحيحة .	8	
يتكون المركب دائماً من العناصر نفسها متحدة معاً بنسب كتلية ثابتة مهما اختلفت كمية المادة .	9	
اشعاعات تصدر من المهبط وتنقل الى المصعد في انبوب أشعة المهبط .	10	اشعة المهبط

1- تدوير غلب الالومينيوم من الـ يرات ..الفيزيائية....

3- الطريقة التي تستخدم لفصل سائلين عديمي اللون هي ..التقطير.....

..الكروماتوجرافيا.....

4- في تجربة لقياس كتلة ثاني اكسيد الكربون عند درج

, لمتغير هو... ..

لمتغير التابع ...كتلة ثاني اكسيد الكربون.....

5- الجسيمات التي توجد في نواة الذرة هيالنيترونات.....

6- في عنصر المنجنيز $^{25}_{55}\text{Mn}$ عدد النيوترونات=..... $25-30=55$ $25=$ $25=$

(/) ✓ امام العبارة الصحيحة واسارة ✗

1	يمكن فصل مكونات الخليط بطرق كيميائية .	✗	5	البروتونات جسيمات تحمل شحنة سالبة	✗
2	النيترونات	✓	6	عندما تذوب كمية من الملح كلياً في الماء ينتج محلول	✓
3	تتشابه خواص المركبات مع خواص العناصر المكونة لها	✗	7	تخمير الموز يعتبر من التغيرات الكيميائية	✓
4	تترتب العناصر في الجدول الدوري للعناصر حسب تزايد أعدادها الذرية	✓	8	تتسبب مادة الكلوروفلوروكربون في زيادة سمك طبقة	✗

6

(/) الإجابة الصحيحة للعبارة التالية :

15	(2) عينة من مركب مجهول كتلتها 75 جرام هيدروجين . ما النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين في	15	(1) الذرة كروية الشكل مكونة من شحنات موجبة مغروس فيها الكترولونات سالبة الشحنة ، هذا يمثل نموذج :
(25 % (20 % (23 % (21 %	(أ) ديمقريطس ((((
(4) أي العبارات التالية تصف مادة في الحالة السائلة ؟	(3) أي من خواص النحاس التالية كيميائية ؟		
(أ) لها شكل وحجم محدد .	(ب) يكون محلولاً شديد الزرقة عندما يتفاعل مع الأمونيا		
(تحتويه	(موصّل جيد للحرارة و الكهرباء د) درجة الغليان 2570 °مئوي		
(66) :	(5) أسطوانة الغوص مصنوعة من مزيج من المعادن مثال		
((((((((((((
(8) تفسير مؤقت لما تمت ملاحظته قبل التجربة	(7) فرع الكيمياء الذي يدرس التلوث هو الكيمياء		
(النظرية (الفرضية (((الحيوية (البيئية (النظرية (غير العضوية		

(1) يستعمل العلماء الكتلة بدل الوزن

.. مكان وليس لها علاقة بالجاذبية

(2) الذرة متعادلة كهربائياً.

.....




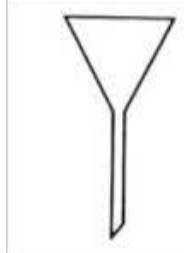
.

انصت الله الصواب وسدو خطاك



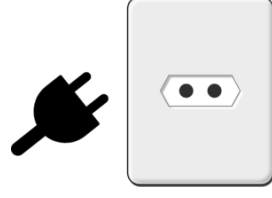

بسم الله

النموذج	1	المنهج	كيمياء 1	الصف	اول ثانوي
اسم الطالب			الدرجة		

السؤال الاول (تعرفي على الادوات التي امامك واكتبي الاسم اسفل الاداه)؟

السؤال الثاني (مالذي ترمز له هذه الملصقات حسب ماتعلمتيه عن السلامة في المختبر)؟

اجيبي عن التالي حسب ماتعلمتيه

- 1- اذا كان لديك شك في خطوات التجربه ماذا تفعل ؟
- 2- يجب ارتداء القفازين في كل مره تستعمل المواد الكميائيه لانها قد تسبب -----او-----
- 3- علي يمنع لبس العدسات اللاصقه في المختبر ؟
- 4- علي يجب رفع وربط الشعر الطويل في المختبر ؟

تجربه الفصل بالترشيح

4- سمي الادوات التي امامك على البنش / 1-----2-----3-----





5- سمي المواد التي استعملتها في التجربه / 1-----2-----

اتمي خطوات التجربه





6- مافائده ورق الترشيح في هذه التجربه ؟

النموذج	2	المنهج	كيمياء 1	الصف	اول ثانوي
اسم الطالبه			الدرجة		

السؤال الاول (تعرفي على الادوات التي امامك واكتبي الاسم اسفل الاداه)؟

السؤال الثاني (مالذي ترمز له هذه الملصقات حسب ماتعلمتيه عن السلامة في المختبر)؟

اجيبي عن الاسئله التاليه

1- مانوع الاحذيه المسموحه في المختبر والممنوعه ؟

2- هناك أشياء يجب ان تعرف مكانها جيده وهي -----و-----و-----


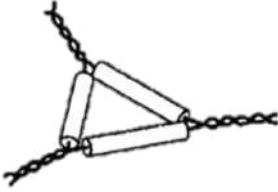

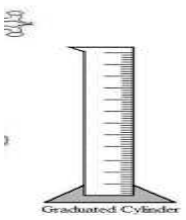
3- تقراء بطاقه المعلومات على المواد الكميائيه ثلاث مرات قبل حمل العبوه وعند -----وعند -----

التجربه (ادله حدوث تفاعل كيميائي)

اكتبي خطوات التجربه	دوني المشاهدته لكل خطوه	الاستنتاج
1- نضع قطعه ----- 2- نسكب الماده السائله المعروفه ب----- في الانبويه	1-	

النموذج	3	المنهج	كيمياء 1	الصف	اول ثانوي
اسم الطالبه			الدرجة		

السؤال الاول (تعرفي على الادوات التي امامك واكتبي الاسم اسفل الاداه)؟

السؤال الثاني (ماذي ترمز له هذه الملصقات حسب ماتعلمتيه عن السلامة في المختبر)؟

اجب عن التالي حسب ماتعلمته





- 1- ماذا تفعل اذا لامست المواد الكيميائيه عينيك او جلدك ؟
- 2- مالاذه التي استعملها عندما اريد سحب ماده كيميائيه ؟
- 3- يمنع الاكل والشرب والكلام في المختبر مامدى صحه العبارة
لاترجع المواد الكيميائيه الى -----

التجربه امامك (تجربه الحليب والصابون)امامك الادوات التاليه والمواد





الخطوات	صفي المشاهدات لكل خطوه	الاستنتاج
1- اضع الحليب في طبق بتري ثم اضع نقط من الملون	1----- ----- -----	
2- اضع عود الاذان في سائل التنظيف ثم اقربه من سطح الحليب	- 2----- -----	

النموذج	4	المنهج	كيمياء 1	الصف	اول ثانوي
اسم الطالبه			الدرجة		

السؤال الاول (تعرفني على الادوات التي امامك واكتبني الاسم اسفل الاداه)؟

السؤال الثاني (ماذي ترمز له هذه الملصقات حسب ماتعلمتيه عن السلامه في المختبر)؟

اجيبي عن الاسئله حسب ماتعلمتيه

- 1- التعامل مع الغازات السامة والقابله للاحتراق داخل -----
- 2- ماالتصرف الصحيح تجاه الزجاج المكسور ؟
- 3- عند تحضير الاحماض اضيف -----الى ----- ببطء
- 4- بعد ان تكمل التجربة هناك إجراءات يجب اتمامها اذكر اثنين منها ؟

3- سمي الادوات الموجوده امامك في التجربه (تحقيق قانون حفظ الكتله)؟

-----و-----و-----

4- املأى الجدول بالقياسات المطلوبه بعد اجراء تجربه

الماده	الكتله	وحده القياس
الشمعه قبل الاحتراق		
الشمعه بعد الاحتراق		