

تم تحميل وعرض المادة من



موقع مادتي هو موقع تعليمي يعمل على مساعدة المعلمين والطلاب وأولياء الأمور في تقديم حلول الكتب المدرسية والاختبارات وشرح الدروس والملاحظات والتحاير وتوزيع المنهج لكل المراحل الدراسية بشكل واضح وسهل مجاناً بتصفح وعرض مباشر أونلاين وتحميل على موقع مادتي

حمل تطبيق مادتي ليصلك كل جديد



الاختبار العملي لمادة كيمياء ١
للفصف الأول ثانوي

الصف/.....

اسم الطالبة/.....

مستخدمة وسائل السلامة في المختبر أجزى التجربة التالية:

المواد والأدوات: ماء - رمل - ورق ترشيح - كاسات - قمع
خطوات التجربة:

١ - نعمل خليط من الماء والرمل

٢ - نضع ورقة الترشيح على القمع ونقوم بسكب الخليط.

أ - ماذا تلاحظين

.....

ب- بماذا تسمى طريقة الفصل المستخدمة؟

.....

ج - برأيك ما الهدف من التجربة ؟

.....

د - صنفى التغير الحاصل للمخلوط الرمل والماء مع ذكر السبب.

.....

هـ - ماذا تعنى الرموز التالية



.....

.....

انتهت الاسئلة

الاختبار العملي لمادة كيمياء ١

للفص الأول ثانوي

١٠

اسم الطالب/ة..... الصف/.....

مستخدمة وسائل السلامة في المختبر أجي التجربة التالية:

المواد والأدوات: حليب سائل كامل الدسم - طبق - أعواد أذان .

خطوات التجربة:

١ - ضعي كمية من الحليب كامل الدسم في طبق ثم أضيفي عليه بضع قطرات من سائل غسل الصحون.

أ - ماذا تلاحظين:

.....
.....

ب - استنتجي ماذا حدث.

.....
.....

ج - برأيك ما الهدف من التجربة؟

.....

د- ماذا تعني رموز السلامة التالية.



.....



.....

انتهت الاسئلة

الاختبار العملي لمادة كيمياء ١
للفصف الأول ثانوي

اسم الطالبة/.....
الصف/.....

مستخدمة وسائل السلامة في المختبر أجري التجربة التالية

المواد والأدوات: ماء – صابون سائل – فلفل – طبق.

خطوات العمل:

١ – ضعي ماء في الطبق ثم أضيفي الفلفل الى الماء

٢ – اضيفي الى خليط الماء والفلفل بضع قطرات من الصابون.

٣ – ماذا تلاحظين:

.....

٤- بماذا تعرف الظاهرة السابقة للماء؟

.....

٥ - ما تأثير هذه الخاصية على المخلوقات الحية؟

.....

.....

٦ – برأيك فيما يستعمل الصابون؟

.....

.....

.....

انتهت الاسئلة

الاختبار العملي لمادة كيمياء ١

للفص الأول ثانوي

اسم الطالبة/..... الصف/.....

مستخدمة وسائل السلامة في المختبر أجز التجربة التالية

المواد والأدوات: محلول حمض الخل في الأنبوبة - مسحوق صودا الخبز في الأنبوبة B
خطوات العمل:

١ - أضيفي محلول حمض الخل الموجود في الأنبوبة A الى مسحوق صودا الخبز في الأنبوبة B.

٢ - ماذا تلاحظين:

.....

٣ - سمي الغاز المتصاعد؟

.....

٤ - أكتب معادلة التفاعل الحادث؟

.....

٥ - اذكر بعضاً من استخدامات صودا الخبز؟

١ -
٢ -

٦ - عددي نواتج التفاعلات التي تحدث في المحاليل المائية؟

١ -

٢ -

٣ -

انتهت الأسئلة

الاختبار العملي لمادة كيمياء ١

للفص الأول ثانوي

الصف/.....

اسم الطالبة/.....

مستخدمة وسائل السلامة في المختبر أجري التجربة التالية:

المواد والأدوات: حليب سائل كامل الدسم - طبق - أعواد أذان - ملون طعام.

خطوات التجربة:

١ - ضعي كمية من الحليب كامل الدسم في طبق ثم أضيفي عليه بضع قطرات من سائل غسيل الصحون.

أ - ماذا تلاحظين:

.....
.....

ب - استنتجي ماذا حدث.

.....
.....

ج - برأيك ما الهدف من التجربة؟

.....

د - من خلال التجربة ظهرت خاصية مميزة للماء.

١ - ماهي هذه الخاصية.

.....

٢ - ما تأثير هذه الخاصية على المخلوقات الحية؟

.....


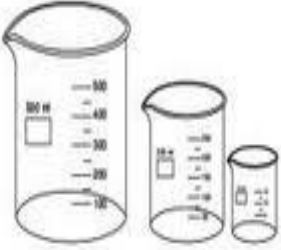




انتهت الأسئلة

بسم الله الرحمن الرحيم

النموذج (1) اختبار كيمياء (1)

اسم الطالبه : ----- / الشعبة / -----

1- اكتبى الاسم الداله عليه الصور التاليه

2- يجب عدم ارتداء العدسات اللاصقه لانها (تتمزق - تذوب - تمتص الابخره السامه)

3- يجب ان ارتدي ----- و----- قبل دخول المختبر

4- علي يجب تجنب لبس الملابس الفضفاضه ؟

اكملى التجربه التاليه
اسم التجربه : الترشيح

المواد :

الأدوات :



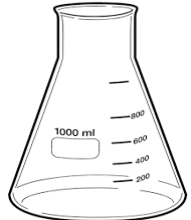



استنتاج	مشاهده	خطوات
		اضع مخلوط الرمل والماء في كاس اضع ورق الترشيح فوق القمع واضعهم فوق الكاس بعد ان اسكب المخلوط الاحظ المخلوط بعد مرور الوقت

بسم الله الرحمن الرحيم

النموذج (2) اختبار كيمياء (1)

اسم الطالبه: ----- الشعبة /-----

1- اكتبى الاسم الداله عليه الصور التاليه

- 2- يجب ربط الشعر الطويل في المختبر لتجنب تساقطه على التجارب (صح ام خطأ)
3- احد هذه الملابس يجوز لبسها (المعطف - الحلي المدلاه - الملابس الفضفاضه)
4- علي يجب ارتداء القفازات عند التعامل مع المواد الكميائيه ؟

اكملى التجربه التاليه
اسم التجربه : دقه الملاحظه

المواد :

الأدوات :

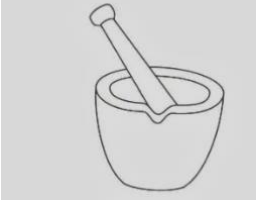




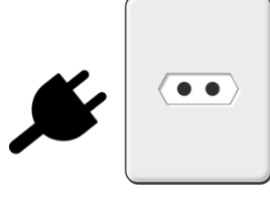
الاستنتاج	المشاهده	الخطوات
		أقوم بوضع الحليب في طبق اضع قطرات من الألوان على سطح الحليب اضع قطره من سائل الغسيل فيري على عود الاسنان ولاحظ مالذي حصل

بسم الله الرحمن الرحيم

النموذج (3) اختبار كيمياء1(1)

اسم الطالبه : ----- الشعبه /-----

1- اكتبى الاسم الداله عليه الصور التاليه

2- لاتذوق أي ماده كيميائيه ابدا (صح - خطأ)

3- تفحص بطاقه المعلومات على العلب واقرائها ثلاث مرات

مره -----ومره -----ومره -----

اسم التجربه : فصل الألوان

المواد :

الأدوات :

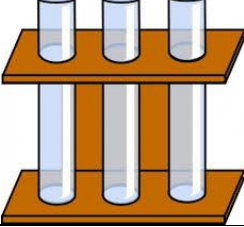
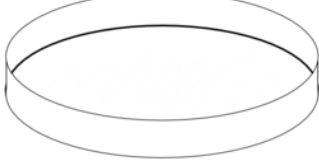




الاستنتاج	المشاهده	الخطوات
		أقوم بثقب ورق الترشيح الول وتلوين ماحول الثقب ثم أقوم بوضع ورق الترشيح الثاني بشكل عصا وادخله داخل الثقب اغمس العصا داخل كاس الماء واضع ورق الترشيح الملون في الأعلى

بسم الله الرحمن الرحيم

النموذج (4) اختبار كيمياء (1)

اسم الطالب: ----- / الشعبة /-----

4- اكتب الاسم الداله عليه الصور التاليه

- 5- يجب ربط الشعر الطويل في المختبر لتجنب تساقطه على التجارب (صح ام خطأ)
6- احد هذه الملابس يجوز لبسها (المعطف - الحلي المدلاه - الملابس الفضفاضه)
7- علي يجب ارتداء القفازات عند التعامل مع المواد الكميائيه ؟

اكمل التجربه التاليه

التجربه : الفوران

المواد :

الأدوات :


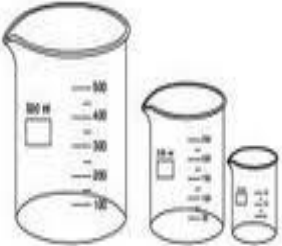




الاستنتاج	المشاهده	الخطوات
		أقوم بوضع القرص الفوار بالكاس الأول ومن ثم اسكب الماء على القرص الفوار

بسم الله الرحمن الرحيم

النموذج (5) اختبار كيمياء (1)

اسم الطالبه : ----- الشعبه /-----

5- اكتبى الاسم الداله عليه الصور التاليه

6- يجب عدم ارتداء العدسات اللاصقه لانها (تتمزق - تذوب - تمتص الابخره السامه)

7- يجب ان ارتدي -----و----- قبل دخول المختبر

8- علي يجب تجنب لبس الملابس الفضفاضه ؟

اكملى التجربه التاليه

اسم التجربه : الاحلال البسيط

المواد :

الأدوات :



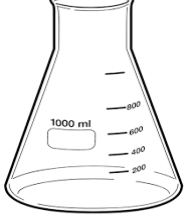



خطوات	مشاهده	استنتاج
أقوم بوضع محلول النتترات في الانبوب ومن ثم احضر قطه النحاس واقوم بوضع القطع داخل الانبويه		

بسم الله الرحمن الرحيم

النموذج (6) اختبار كيمياء (1)

اسم الطالب: ----- الشعبة / -----

5- اكتب الاسم الدال عليه الصور التاليه

6- يجب ربط الشعر الطويل في المختبر لتجنب تساقطه على التجارب (صح ام خطأ)

7- احد هذه الملابس يجوز لبسها (المعطف - الحلي المدلاه - الملابس الفضفاضه)

8- عللي يجب ارتداء القفازات عند التعامل مع المواد الكميائية ؟

اكمل التجربة التاليه

اسم التجربة : الاحلال المزدوج

المواد :

الأدوات :


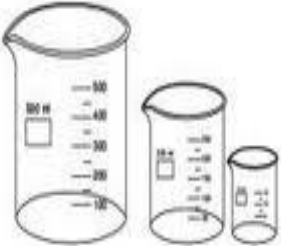




الاستنتاج	المشاهده	الخطوات
		احضر محلول من نترات الفضة واضيف قطرات منه الى ملح اليوديد ومن ثم ادون المشاهده

بسم الله الرحمن الرحيم

النموذج (1) اختبار كيمياء (2)

اسم الطالبه : ----- / الشعبة /-----

9- اكتبى الاسم الداله عليه الصور التاليه

10- يجب عدم ارتداء العدسات اللاصقه لانها (تتمزق - تدوب - تمتص الابخره السامه)

11- يجب ان ارتدي ----- و----- قبل دخول المختبر

12- علي يجب تجنب لبس الملابس الفضفاضه ؟

اكملى التجربه التاليه

اسم التجربه : تجربه اللهب وماهيه العنصر

المواد :

الأدوات :



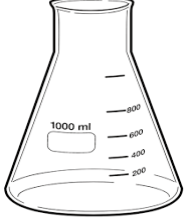



خطوات	مشاهده	استنتاج
نأخذ الملح من على البنش ونضع كميته 5 جرام في زجاجه الساعه كل ماده لوحتها نضع كميته من الكحول ونشعل الكحول المحيط بالماده بالثقاب		

بسم الله الرحمن الرحيم

النموذج (2) اختبار كيمياء (2)

اسم الطالبه : ----- / الشعبة /-----

9- اكتبى الاسم الداله عليه الصور التاليه

10- يجب ربط الشعر الطويل في المختبر لتجنب تساقطه على التجارب (صح ام خطأ)

11- احد هذه الملابس يجوز لبسها (المعطف - الحلي المدلاه - الملابس الفضفاضه)

12- علي يجب ارتداء القفازات عند التعامل مع المواد الكميائيه ؟

اكملى التجربه التاليه

اسم التجربه : المحاليل الموصله للتيار الكهربى

المواد :

الأدوات :

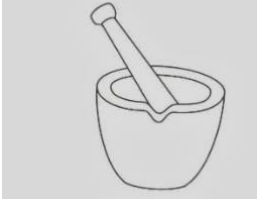




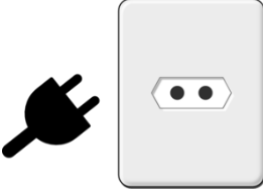
الاستنتاج	المشاهده	الخطوات
		أقوم باذابه الملح والسكر في الكأسين السكر في الكاس 1 واجرب مدى توصيله للتيار الكهربى والمح في الكاس رقم 2 واجرب مدى توصيله للكهرباء

بسم الله الرحمن الرحيم

النموذج (3) اختبار كيمياء (2)

اسم الطالبه: ----- الشعبه /-----

8- اكتبى الاسم الداله عليه الصور التاليه

9- لاتذوق أي ماده كيميائيه ابدا (صح - خطأ)

10- تفحص بطاقه المعلومات على العلب واقرائها ثلاث مرات

مره ----- ومره ----- ومره -----

اسم التجربه : الكيمياء الوصفيه

المواد :

الأدوات :

الاستنتاج	المشاهده	الخطوات
		1- اخذ من العينه أ- ب ادون المظهر الخارجي مثل (اللون - اللعان - القابليه للطرق) 2- اجرّب اضافه حمض الكلور ومدى تفاعله 3- اختبر مدى توصيله للتيار الكهربى بجهاز الموصلية

تفاعلات الأحماض ونواتر الفضة وخلات الرصاص

أولا : الهيدروكلوريك إذ أضيف إلى محلول

- 1-الهيدروكلوريك إذ أضيف إلى محلول ملح الرصاص : يتكون راسب ابيض يذوب بالحرارة و يعود بالتبريد.
- 2-الهيدروكلوريك إذ أضيف إلى محلول ملح نحاس: ويمرر فيه كبريتيد الهيدروجين يتكون راسب أسود.
- 3-الهيدروكلوريك إذ أضيف إلى محلول ملح كربونات : يحدث فوران ويخرج غاز ثاني أكسيد الكربون.
- 4-الهيدروكلوريك إذ أضيف إلى محلول ملح بيكربونات يحدث فوران ويخرج غاز ثاني أكسيد الكربون.
- 5-الهيدروكلوريك إذ أضيف إلى محلول ملح كبريتيد : خروج غاز كريهة الرائحة هو كبريتيد الهيدروجين.
- 6-الهيدروكلوريك إذ أضيف إلى محلول ملح نيتريت : خروج أكاسيد النتروجين تحمر بلامسة الهواء.
- 7-الهيدروكلوريك إذ أضيف إلى محلول ملح كبريتيت : خروج ثاني أكسيد الكبريت الذي يخضر لون البيكربونات.

ثانيا: حمض الكبريتيك إذ أضيف إلى أملاح جافة

- 1-حمض الكبريتيك إذ أضيف إلى ملح كلوريد : خروج كلوريد الهيدروجين الذي يدخن مع النشادر.
- 2-حمض الكبريتيك إذ أضيف إلى ملح بروميد :خروج البروم الأحمر.
- 3-حمض الكبريتيك إذ أضيف إلى ملح يوديد : خروج بخار اليود البنفسجي وكبريتيد الهيدروجين.
- 4-حمض الكبريتيك إذ أضيف إلى ملح نترات: خروج بخار حمض النتريك.

ثالثا:محلول نترات الفضة كاشف رئيسي وإذا أضيف إلى محلول

- 1-محلول نترات الفضة كاشف رئيسي وإذا أضيف إلى محلول ملح كبريتيد : يتكون راسب أسمر يذوب بالماء الساخن.
- 2-محلول نترات الفضة كاشف رئيسي وإذا أضيف إلى محلول ملح كلوريد: يتكون راسب أبيض يذوب في النشادر.
- 3-نترات الفضة كاشف رئيسي وإذا أضيف إلى محلول ملح بروميد يتكون راسب أبيض مصفر يذوب في النشادر.
- 4-نترات الفضة كاشف رئيسي وإذا أضيف إلى محلول ملح يوديد : يتكون راسب مصفر لا يذوب في النشادر.
- 5-نترات الفضة كاشف رئيسي وإذا أضيف إلى محلول ملح نيتريد : يتكون راسي أبيض يذوب بالماء الساخن.
- 6-نترات الفضة كاشف رئيسي وإذا أضيف إلى محلول ملح كبريتات : يتكون راسب أبيض يسود بالتسخين كالمراه.
- 7-نترات الفضة كاشف رئيسي وإذا أضيف إلى محلول ملح فوسفات : يتكون راسب أصفر يذوب بالنشادر وفي حامض النتريك.

رابعا: خلالات رصاص

- 1-ملح كبريتيد : يتكون راسب أبيض لا يذوب في حامض الهيدروجين.
- 2-ملح كلوريد : يتكون راسب أبيض يذوب بالتسخين ويعود بالتبريد.
- 3- ملح كبريتات : يكون راسب أبيض يذوب في خلالات الامونيوم.

خامسا التميز بين الأحماض:

- 1-خراطة النحاس اذا تفاعلت مع حمض و بدون تسخين و تكوين أبخرة بنية هذا حمض النتريك.
- 2-سكر إذ تفاعل مع حمض وتكون فحم و بدون تسخين هذا حمض الكبريتيك.
- 3-الامونيا إذ تكون أبخرة بيضاء أو سحب بيضاء مع حمض هذا حمض الهيدروكلوريك.

سادسا: التميز بين ثاني أكسيد المنجنيز وأكسيد النحاس الأسود والفحم.


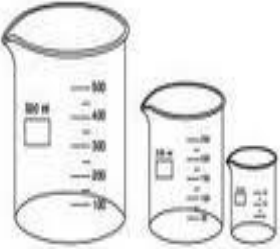




- 1-إذ أضيف حمض الهيدروكلوريك مع ثاني أكسيد المنجنيز ينتج غاز كلور (بدون تسخين).
- 2-إذ أضيف حمض الهيدروكلوريك مع أكسيد النحاس الأسود يتفاعل مع التسخين (بدون غازات)يعطي محلول أ خضر هو كلوريد

بسم الله الرحمن الرحيم

النموذج (1) اختبار كيمياء (4)

اسم الطالبه : ----- / الشعبة /-----

13- اكتبى الاسم الداله عليه الصور التاليه

14- يجب عدم ارتداء العدسات اللاصقه لانها (تتمزق - تدوب - تتمص الابخره السامه)

15- يجب ان ارتدي ----- و----- قبل دخول المختبر

16- علي يجب تجنب لبس الملابس الفضفاضه ؟

اكملى التجربه التاليه

اسم التجربه : تجربه الكشف عن السكريات البسيطة

المواد :

الأدوات :

خطوات	مشاهده	استنتاج
نقوم بتحضير محلول من الجلوكوز واضيف له قطرات من محلول بندكت اضع في الانبويه الثانيه ماء نقي		



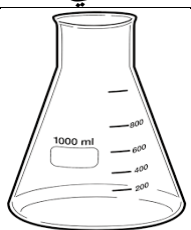



واضيف اليه محلول
بندكت واقوم بوضعه
في حمام ساخن وتدوين
الملاحظات

بسم الله الرحمن الرحيم

النموذج (2) اختبار كيمياء (4)

اسم الطالبه: ----- الشعبة /-----

13- اكتبى الاسم الداله عليه الصور التاليه

14- يجب ربط الشعر الطويل في المختبر لتجنب تساقطه على التجارب (صح ام خطأ)

15- احد هذه الملابس يجوز لبسها (المعطف - الحلي المدلاه - الملابس الفضفاضه)

16- عللي يجب ارتداء القفازات عند التعامل مع المواد الكميائيه؟

اكملى التجربه التاليه
اسم التجربه : تجربه التصين

المواد :

الأدوات :

الاستنتاج	المشاهده	الخطوات
		أقوم بتشغيل السخان وتسخين حمام مائي لنضع الخليط المجهز الخليط هو ووضع 12 جرام من هيدروكسيد الصوديوم واضافه 50 مللتر من زيت الزيتون و10

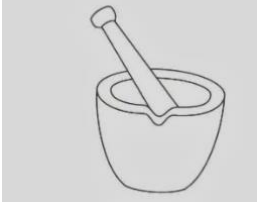




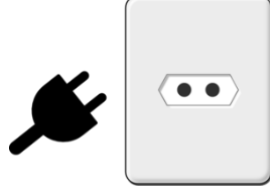
ملتر من الكحول
والتحريك داخل حمام
مائي

بسم الله الرحمن الرحيم

النموذج (3) اختبار كيمياء (4)

اسم الطالبه: ----- الشعبه /-----

11- اكتبى الاسم الداله عليه الصور التاليه

12- لا تتذوق أي ماده كيميائيه ابدأ (صح - خطأ)

13- تفحص بطاقه المعلومات على العلب واقراءها ثلاث مرات

مره ----- ومره ----- ومره -----

اسم التجربه : التحليل الكهربى

المواد :

الأدوات :

الاستنتاج	المشاهده	الخطوات
		اضع كميّه من الماء في كاس بلاستيك واغرس دبوسين اسفل الكاس وابداء بتوصيل اطراف البطاريه بالدبابيس طبعاً

		قبل وضع الملح ادون ملاحظاتي وبعد اضافته الملح
--	--	---