

تم تحميل وعرض المادة من :



موقع واجباتي

www.wajibati.net

موقع واجباتي منصة تعليمية تساهم بنشر حل المناهج الدراسية بشكل متميز لترتقي بمجال التعليم على الإنترنت ويستطيع الطلاب تصفح حلول الكتب مباشرة لجميع المراحل التعليمية المختلفة



حمل التطبيق من هنا

كيمياء 1
الصف الأول المسار المشترك



المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة تعليم مكة المكرمة
ثانوية رملة بنت أبي سفيان

الاختبار العملي النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 1444-1445 هـ

الاسم: الشعبة:

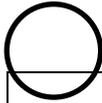
| اسم المراجعة | اسم المصححة | الدرجة المكتسبة | | بنود الاختبار |
|--------------|--------------|-----------------|--------------|---------------|
| | | الدرجة كتابية | الدرجة رقماً | |
| | مريم دهل | | | الجزء العملي |
| | نهلة المعبدي | | | الجزء النظري |

1- أضيفي حليب كامل الدسم إلى طبق بترى حتى ارتفاع (0.5) سم.

2- ضعي قطرة من كل نوع من ملونات الطعام على سطح الحليب .

3- أغمسي عود الأسنان في سائل التنظيف ثم اجعلي العود يلامس الزيت .

أ/ بعد قيامك بالنشاط العملي اجيبي على المهارات التالية:



| | | | | | | |
|--|---|-----------------------------|---|------------------------------|---|-----------------------------|
| ماذا يحدث عند غمس عود الأسنان في سائل التنظيف وملاسته للماء المضاف له الزيت في مركز الطبق | أ | يتباعد الزيت لأطراف الطبق. | ب | يختلط الزيت بالماء. | ج | لا يحدث شي. |
| ماذا يحدث عند غمس عود الأسنان في سائل التنظيف وملاسته للحليب المضاف له ملون الطعام في مركز الطبق : | 2 | أ لا يحدث شيء. | ب | يختفي اللون. | ج | يتباعد الملون لأطراف الطبق. |
| دور المنظفات والصابون في عملية التنظيف : | 3 | أ لا تؤثر في عملية التنظيف. | ب | تفكيك جزيئات الدهون. | ج | تفكك جزيئات الماء. |
| تستعمل الملاحظات عادة للوصول إلى : | 4 | أ الاستنتاجات الصحيحة. | ب | لا تفيد عند القيام بالتجربة. | ج | كل ما ذكر صحيح. |

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



| | | | |
|--|--|--|--|
| | | | |
| | | | |
| | | | |
| | | | |

النظافة والتطبيق الجيد للتجربة

نظفي مكانك و الأدوات و اتركي المكان افضل مما كان



تجربة (3) فصل الأصباغ

1- قومي بملء الكأس بالماء قريباً من حافتها العلوية. 2- ضع نقطة حبر في منتصف ورقة الترشيح .

أمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح معلمات المادة : مريم دهل – نهلة المعبدي

كيمياء 1
الصف الأول المسار المشترك



المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة تعليم مكة المكرمة
ثانوية رملة بنت أبي سفيان

الاختبار العملي النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 1444-1445 هـ

الاسم: الشعبة:

| اسم المراجعة | اسم المصححة | الدرجة المكتسبة | | بنود الاختبار |
|--------------|--------------|-----------------|--------------|---------------|
| | | الدرجة كتابية | الدرجة رقماً | |
| | مريم دهل | | | الجزء العملي |
| | نهلة المعبدي | | | الجزء النظري |

- 3- إعملى ثقب صغير في مركز نقطة الحبر. 4- استعملى ربع ورقة الترشيح لعمل فتيلة لسحب الماء وضعيها داخل الثقب
- 5- ضعي الورقة والفتيل على سطح الكأس بحيث تلامس الفتيلة سطح الماء.
- 6- عندما يصل الماء إلى الورقة وينتشر الحبر ضعها على طاولة المختبر

أ/ بعد قيامك بالنشاط العملي اجبني على المهارات التالية:

| | |
|---|---|
| 1 | عدد الاصباغ التي ظهرت على ورقة الترشيح |
| | الطور الثابت في التجربة : |
| 2 | أ الماء. ب ورقة الترشيح ج الحبر |
| | التحليل الاستشراحي طريقة لفصل مكونات المخلوط الطور المتحرك بالاعتماد على قابلية انجذاب كل مكون من مكونات الطور الثابت : |
| 3 | أ الكروماتوجرافيا. أ التسامي. أ التبلور. |
| | الطور المتحرك في هذه التجربة |
| 4 | أ الماء. ب ورقة الترشيح ج الحبر |

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

| | | | |
|--|--|--|---------------------------------|
| | | | |
| | | | |
| نظفي مكانك و الأدوات و اتركي المكان أفضل مما كان | | | النظافة و التطبيق الجيد للتجربة |

أمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح معلمات المادة : مريم دهل – نهلة المعبدي

الاختبار العملي النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 1444-1445 هـ

الاسم: الشعبة:

| اسم المراجعة | اسم المصححة | الدرجة المكتسبة | | بنود الاختبار |
|--------------|--------------|-----------------|--------------|---------------|
| | | الدرجة كتابية | الدرجة رقماً | |
| | مريم دهل | | | الجزء العملي |
| | نهلة المعبدي | | | الجزء النظري |

تجربة (4)

الاحلال البسيط (1)

| خطوات العمل | | | | الأدوات | |
|---|------------------|---|-----------------------|---|---------------------------|
| <p>1- ضعي قطعة النحاس في أنبوب الاختبار . 2- اضيفي 2ml من محلول حمض الهيدروكلوريك في الأنبوب . 3- لاحظي ما يحدث في أنبوب الاختبار وسجل هذه الملاحظات.</p> | | | | أنبوب اختبار قطعة فلز محلول مائي ماسك حامل انابيب | |
| | | | | البيانات و الملاحظات | |
| | | | | 1- ما الدليل عل حدوث التفاعل الكيميائي؟ | |
| أ | فوران وتساعد غاز | ب | لا يحدث تفاعل | ج | تكون راسب اسود على النحاس |
| 2- أكمل تفاعل الاحلال البسيط التالي ؟ $Cu_{(s)} + HCl_{(aq)} \rightarrow$ | | | | التحليل والاستنتاج | |
| أ | NR | ب | $H_2 + CuCl_2_{(aq)}$ | ج | $CuCl_2_{(aq)}$ |
| 3- أي العناصر أكثر نشاطاً ؟ | | | | | |
| أ | Cu | ب | Cl ₂ | ج | H ₂ |
| ب/ علام تدل الصور التالية ضعي الرقم الصحيح على الشكل المناسب | | | | رموز الأمن والسلامة | |
|     | | | | | |
| - نظفي مكانك و الأدوات و اتركي المكان أفضل مما كان . | | | | النظافة والتطبيق الجيد للتجربة | |

كيمياء 1
الصف الأول المسار المشترك



المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة تعليم مكة المكرمة
ثانوية رملة بنت أبي سفيان

الاختبار العملي النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 1444-1445 هـ

الاسم: الشعبة:

| اسم المراجعة | اسم المصححة | الدرجة المكتسبة | | بنود الاختبار |
|--------------|--------------|-----------------|--------------|---------------|
| | | الدرجة كتابية | الدرجة رقماً | |
| | مريم دهل | | | الجزء العملي |
| | نهلة المعبدي | | | الجزء النظري |

تجربة (5)

الاحلال البسيط (2)

| خطوات العمل | | | | الأدوات |
|--|---|---|---|---|
| 1- ضعي قطعة الخارصين في أنبوب الاختبار . 2- اضيفي 2ml من محلول حمض الهيدروكلوريك في الأنبوب . 3- لاحظي ما يحدث في أنبوب الاختبار وسجل هذه الملاحظات. | | | | أنبوب اختبار قطعة فلز محلول مائي ماسك حامل انابيب |
| 1- ما الدليل عل حدوث التفاعل الكيميائي؟ | | | | البيانات و الملاحظات |
| أ | فوران وتساعد غاز | ب | لا يحدث تفاعل | |
| ج | تغير لون المحلول | | | |
| 2- أكمل تفاعل الاحلال البسيط التالي ؟ $Zn_{(s)} + HCl_{(aq)} \rightarrow$ | | | | التحليل والاستنتاج |
| أ | NR | ب | $H_2 + ZnCl_2(aq)$ | |
| ج | $Cl_2 + ZnH_2(aq)$ | | | |
| 3- أي العناصر أكثر نشاطا ؟ | | | | |
| أ | Cl | ب | Zn | |
| ج | H_2 | | | |
| ب/ علام تدل الصور التالية ضعي الرقم الصحيح على الشكل المناسب : | | | | رموز الأمن والسلامة |
|  |  |  |  | |
| | | | | |
| نظفي مكانك و الأدوات و اتركي المكان افضل مما كان . | | | | النظافة والتطبيق الجيد للتجربة |
| تجربة (6) | | | | |

أمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح معلمات المادة : مريم دهل – نهلة المعبدي

كيمياء 1
الصف الأول المسار المشترك



المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة تعليم مكة المكرمة
ثانوية رملة بنت أبي سفيان

الاختبار العملي النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 1444-1445 هـ

الاسم: الشعبة:

| اسم المراجعة | اسم المصححة | الدرجة المكتسبة | | بنود الاختبار |
|--------------|--------------|-----------------|--------------|---------------|
| | | الدرجة كتابية | الدرجة رقماً | |
| | مريم دهل | | | الجزء العملي |
| | نهلة المعبدي | | | الجزء النظري |

الاحلال البسيط (3)

| خطوات العمل | | | | الأدوات | | | |
|--|---|---|---|--|------------------|---|---------------|
| 1- ضعي قطعة النحاس في أنبوب الاختبار . 2- اضيفي 2ml من محلول نترات الفضة في الأنبوب . 3- لاحظي ما يحدث في أنبوب الاختبار وسجل هذه الملاحظات. | | | | أنبوب اختبار قطعة فز محلول ماني ماسك حامل أنابيب | | | |
| | | | | 1- ما الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي؟ | | | |
| | | | | أ | فوران وتصادع غاز | ب | لا يحدث تفاعل |
| 2- أكمل تفاعل الاحلال البسيط التالي ؟ $Cu_{(s)} + 2AgNO_{3(aq)} \rightarrow$ | | | | البيانات و الملاحظات | | | |
| أ | NR | ب | $2Ag + Cu(NO_3)_2$ | | | | |
| ج | $CuAg + NO_3$ | ج | تكون راسب من الفضة على النحاس | | | | |
| 3- أي العناصر أكثر نشاطاً ؟ | | | | التحليل والاستنتاج | | | |
| أ | Ag | ب | Cu | | | | |
| ج | NO_3 | ج | تكون راسب من الفضة على النحاس | | | | |
| ب/ علام تدل الصور التالية ضعي الرقم الصحيح على الشكل المناسب : | | | | علام تدل الصور التالية: | | | |
|  |  |  |  | | | | |
| - نظفي مكانك و الأدوات و اتركي المكان افضل مما كان . | | | | النظافة والتطبيق الجيد للتجربة | | | |

تجربة (7)

الاحلال المزدوج (1)

أمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح معلمات المادة : مريم دهل – نهلة المعبدي

كيمياء 1
الصف الأول المسار المشترك



المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة تعليم مكة المكرمة
ثانوية رملة بنت أبي سفيان

الاختبار العملي النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 1444-1445 هـ

الاسم: الشعبة:

| اسم المراجعة | اسم المصححة | الدرجة المكتسبة | | بنود الاختبار |
|--------------|--------------|-----------------|--------------|---------------|
| | | الدرجة كتابية | الدرجة رقماً | |
| | مريم دهل | | | الجزء العملي |
| | نهلة المعبدي | | | الجزء النظري |

| خطوات العمل | | | | أدوات التجربة | |
|---|---|---|---|--|---|
| 1- ضعي 1ml من محلول هيدروكسيد الصوديوم في أنبوب الاختبار. 2- اضيفي 1ml من محلول كبريتات النحاس في الأنبوب. 3- لاحظي ما يحدث في أنبوب الاختبار وسجل هذه الملاحظات. | | | | انابيب اختبار محاليل مائية ماسك حامل انابيب | |
| 1- ما الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي؟ | | | | البيانات و الملاحظات | |
| تحرير حرارة | ج | غاز | ب | راسب | أ |
| 2- أكمل تفاعل الاحلال المزوج التالي؟ | | | | التحليل والاستنتاج | |
| $NaOH_{(aq)} + CuSO_{4(aq)} \rightarrow$ | | | | | |
| $CuSO_4 + NaOH$ | ج | NR | ب | $Cu(OH)_2 + Na_2SO_4$ | أ |
| ب/ علام تدل الصور التالية ضعي الرقم الصحيح على الشكل المناسب: | | | | رموز الأمن والسلامة | |
|  |  |  |  | | |
| - نظفي مكانك و الأدوات و اتركي المكان افضل مما كان . | | | | النظافة والتطبيق الجيد للتجربة | |

تجربة (8)

أمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح معلمات المادة : مريم دهل – نهلة المعبدي

كيمياء 1
الصف الأول المسار المشترك



المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة تعليم مكة المكرمة
ثانوية رملة بنت أبي سفيان

الاختبار العملي النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 1444-1445 هـ

الاسم: الشعبة:

| اسم المراجعة | اسم المصححة | الدرجة المكتسبة | | بنود الاختبار |
|--------------|--------------|-----------------|--------------|---------------|
| | | الدرجة كتاباً | الدرجة رقماً | |
| | مريم دهل | | | الجزء العملي |
| | نهلة المعبدي | | | الجزء النظري |

الاحلال المزدوج (2)

خطوات العمل

أدوات
التجربة

- 1-ضعي 1ml من محلول كلوريد الصوديوم في أنبوب الاختبار.
- 2- اضيفي 1ml من محلول نترات البوتاسيوم في الأنبوب.
- 3- لاحظي ما يحدث في أنبوب الاختبار وسجل هذه الملاحظات.

انابيب اختبار
محاليل مائية
ماسك
حامل انابيب

1- ما الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي؟

البيانات و
الملاحظات

تحرير حرارة

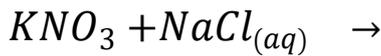
ج

غاز

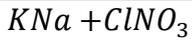
ب

لم يحدث تفاعل

2- أكمل تفاعل الاحلال المزدوج التالي؟



التحليل
والاستنتاج



ج

NR

ب



أ

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



رموز الأمن
والسلامة

- نظفي مكانك و الأدوات و اتركي المكان افضل مما كان .

النظافة والتطبيق
الجيد للتجربة

تجربة (9)

أمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح معلمات المادة : مريم دهل – نهلة المعبدي

كيمياء 1
الصف الأول المسار المشترك



المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة تعليم مكة المكرمة
ثانوية رملة بنت أبي سفيان

الاختبار العملي النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 1444-1445 هـ

الاسم: الشعبة:

| اسم المراجعة | اسم المصححة | الدرجة المكتسبة | | بنود الاختبار |
|--------------|--------------|-----------------|--------------|---------------|
| | | الدرجة كتابية | الدرجة رقماً | |
| | مريم دهل | | | الجزء العملي |
| | نهلة المعبدي | | | الجزء النظري |

الاحلال المزدوج (3)

خطوات العمل

أدوات
التجربة

- 1-ضعي 1ml من محلول حمض الهيدروكلوريك في أنبوب الاختبار.
1- اضيفي 1ml من محلول هيدروكسيد الصوديوم في الأنبوب.
2- لاحظي ما يحدث في أنبوب الاختبار وسجل هذه الملاحظات.

انابيب اختبار
محاليل مائية
ماسك
حامل انابيب

2- ما الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي؟

البيانات و
الملاحظات

تحرير حرارة

ج

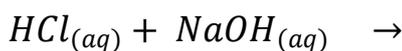
غاز

ب

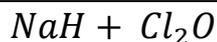
راسب

أ

2-أكملي تفاعل الاحلال المزدوج التالي؟



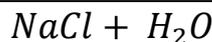
التحليل
والاستنتاج



ج

NR

ب



أ

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

رموز الأمن
والسلامة



نموذج اجابة



- نظفي مكانك و الأدوات و اتركي المكان افضل مما كان .

النظافة و التطبيق
الجيد للتجربة

تجربة (1) تطوير مهارة الملاحظة

أمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح معلمات المادة : مريم دهل – نهلة المعبدي

كيمياء 1
الصف الأول المسار المشترك



المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة تعليم مكة المكرمة
ثانوية رملة بنت أبي سفيان

الاختبار العملي النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 1444-1445 هـ

الاسم: الشعبة:

| اسم المراجعة | اسم المصححة | الدرجة المكتسبة | | بنود الاختبار |
|--------------|--------------|-----------------|--------------|---------------|
| | | الدرجة كتاباً | الدرجة رقماً | |
| | مريم دهل | | | الجزء العملي |
| | نهلة المعبدي | | | الجزء النظري |

1- أضيفي الماء إلى طبق بترى حتى ارتفاع بسيط

2- أضيفي كمية قليلة من الزيت على الماء في منتصف الطبق .

3- أغمسي عود الأسنان في سائل التنظيف ثم اجعلي العود يلامس الزيت .

أ/ بعد قيامك بالنشاط العملي اجيبي على المهارات التالية:

| | | | | | | | |
|---|--|---|------------------------------|---|------------------------------|---|-------------------------------|
| 4 | ماذا يحدث عند غمس عود الأسنان في سائل التنظيف وملاسته للماء المضاف له الزيت في مركز الطبق | أ | يتباعد الزيت لأطراف الطبق. 1 | ب | يختلط الزيت بالماء. | ج | لا يحدث شي. |
| 2 | ماذا يحدث عند غمس عود الأسنان في سائل التنظيف وملاسته للحليب المضاف له ملون الطعام في مركز الطبق : | أ | لا يحدث شيء. | ب | يختفي اللون. | ج | يتباعد الملون لأطراف الطبق. 1 |
| 3 | دور المنظفات والصابون في عملية التنظيف : | أ | لا تؤثر في عملية التنظيف. | ب | تفكيك جزيئات الدهون. 1 | ج | تفكك جزيئات الماء. |
| 4 | تستعمل الملاحظات عادة للوصول إلى : | أ | الاستنتاجات الصحيحة. 1 | ب | لا تفيد عند القيام بالتجربة. | ج | كل ما ذكر صحيح. |

نموذج اجابة

ب/ علام تدل الصور التالية ضعِي الرقم الصحيح على الش

| | | | | |
|---|--|-----------|-------------------|--------------------------------|
| 2 | | | | |
| | ماسك 1/2 | ميزان 1/2 | قابل للاشتعال 1/2 | سام 1/2 |
| 4 | نظفي مكانك و الأدوات و اتركي المكان افضل مما كان | | | النظافة والتطبيق الجيد للتجربة |

تجربة (2) تطوير مهارة الملاحظة

1- أضيفي حليب كامل الدسم إلى طبق بترى حتى ارتفاع (0.5) سم.

أمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح معلمات المادة : مريم دهل – نهلة المعبدي

| | | |
|--|--|---|
| كيمياء 1 الصف الأول المسار المشترك |   | المملكة العربية السعودية وزارة التعليم إدارة تعليم مكة المكرمة ثانوية رملة بنت أبي سفيان |
| الاختبار العملي النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 1444-1445 هـ | | |
| الاسم: | | |

| اسم المراجعة | اسم المصححة | الدرجة المكتسبة | | بنود الاختبار |
|--------------|--------------|-----------------|--------------|---------------|
| | | الدرجة كتابية | الدرجة رقماً | |
| | مريم دهل | | | الجزء العملي |
| | نهلة المعبدي | | | الجزء النظري |

2- ضعي قطرة من كل نوع من ملونات الطعام على سطح الحليب .

3- أغمسي عود الأسنان في سائل التنظيف ثم اجعلي العود يلامس الزيت .

أ/ بعد قيامك بالنشاط العملي اجيبي على المهارات التالية:

4

| | | | | | | |
|---|---|------------------------------|-------------|-----------------------|---|-------------------------------|
| 1 | أ | يتباعد الزيت لأطراف الطبق. 1 | ب | يختلط الزيت بالماء. | ج | لا يحدث شيء. |
| ماذا يحدث عند غمس عود الأسنان في سائل التنظيف وملاسته للماء المضاف له الزيت في مركز الطبق : | | | | | | |
| 2 | أ | لا يحدث شيء. | ب | يختفي اللون. | ج | يتباعد الملون لأطراف الطبق. 1 |
| دور المنظفات والصابون في عملية التنظيف : | | | | | | |
| 3 | أ | لا تؤثر في عملية التنظيف. | ب | تفكك جزيئات الدهون. 1 | ج | تفكك جزيئات الماء. |
| تستعمل الملاحظات عادة للوصول إلى : | | | | | | |
| 4 | أ | الاستنتاجات الصحيحة. 1 | نموذج اجابة | | ج | كل ما ذكر صحيح. |

ب/ علام تدل الصور التالية ضعي الرقم الصحيح على الشكل

2

| | | | |
|---|---|--|---|
|  |  |  |  |
| ماسك 1/2 | ميزان 1/2 | قابل للاشتعال 1/2 | سام 1/2 |
| نظفي مكانك و الأدوات و اتركي المكان افضل مما كان | | | النظافة و التطبيق الجيد للتجربة |

4

تجربة (3) فصل الأصباغ

1- قومي بملء الكأس بالماء قريباً من حافتها العلوية. 2- ضع نقطة حبر في منتصف ورقة الترشيح .

3- إعلمي ثقب صغير في مركز نقطة الحبر. 4- استعملي ربع ورقة الترشيح لعمل فتيلة لسحب الماء وضعيها داخل الثقب

أمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح معلمات المادة : مريم دهل – نهلة المعبدي

| | | |
|--|---|---|
| كيمياء 1 الصف الأول المسار المشترك |   | المملكة العربية السعودية وزارة التعليم إدارة تعليم مكة المكرمة ثانوية رملة بنت أبي سفيان |
| الاختبار العملي النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 1444-1445 هـ | | |
| الاسم: | | |

| اسم المراجعة | اسم المصححة | الدرجة المكتسبة | | بنود الاختبار |
|--------------|--------------|-----------------|--------------|---------------|
| | | الدرجة كتابية | الدرجة رقماً | |
| | مريم دهل | | | الجزء العملي |
| | نهلة المعبدي | | | الجزء النظري |

5- ضعي الورقة والفتيل على سطح الكأس بحيث تلامس الفتيلة سطح الماء.

6- عندما يصل الماء إلى الورقة وينتشر الحبر ضعها على طاولة المختبر

4

أ/ بعد قيامك بالنشاط العملي اجبني على المهارات التالية:

| | | | | | |
|---|---|--------------------|---|----------------|---|
| 1 | عدد الاصباغ التي ظهرت على ورقة الترشيح 1 | | | | |
| | الطور الثابت في التجربة : | | | | |
| 2 | أ | الماء. | ب | ورقة الترشيح 1 | ج |
| | التحليل الاستشرابي طريقة لفصل مكونات المخلوط الطور المتحرك بالاعتماد على قابلية انجذاب كل مكون من مكونات الطور الثابت : | | | | |
| 3 | أ | الكرومواتجرافيا. 1 | أ | التسامي. | أ |
| | الطور المتحرك في هذه التجربة | | | | |
| 4 | أ | الماء. | ب | ورقة الترشيح | ج |
| | الحبر 1 | | | | |

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

2

| | | | |
|---|---|--|---|
|  |  |  |  |
| ماسك 1/4 | ميزان 1/4 | كهرباء 1/4 | ارتداء النظارة الواقية 1/4 |

4

نظفي مكانك و الأدوات و اتركي المكان افضل مما كان
النظافة والاستخدام الصحيح
للادوات

أمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح معلمات المادة : مريم دهل – نهلة المعبدي

الاختبار العملي النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 1444-1445 هـ

الاسم: الشعبة:

نموذج اجابة

| اسم المراجعة | اسم المصححة | الدرجة المكتسبة | | بنود الاختبار |
|--------------|--------------|-----------------|--------------|---------------|
| | | الدرجة رقماً | الدرجة كتابة | |
| | مريم دهل | | | الجزء العملي |
| | نهلة المعبدي | | | الجزء النظري |

تجربة (4)

الاحلال البسيط (1)

| خطوات العمل | | | | الأدوات | |
|---|---|---|---|--|---------------------------|
| <p>1- ضعي قطعة النحاس في أنبوب الاختبار . 2- اضيفي 2ml من محلول حمض الهيدروكلوريك في الأنبوب . 3- لاحظي ما يحدث في أنبوب الاختبار وسجل هذه الملاحظات.</p> | | | | <p>أنبوب اختبار قطعة فلز محلول مائي ماسك حامل انابيب</p> | |
| <p>1- ما الدليل عل حدوث التفاعل الكيميائي؟</p> | | | | البيانات و الملاحظات | |
| أ | فوران وتساعد غاز | ب | لا يحدث تفاعل 1 | ج | تكون راسب اسود على النحاس |
| <p>2- أكمل تفاعل الاحلال البسيط التالي ؟ $Cu(s) + HCl(aq) \rightarrow$</p> | | | | التحليل والاستنتاج | |
| أ | NR 1 | ب | $H_2 + CuCl_2(aq)$ | ج | $CuCl_2(aq)$ |
| <p>3- أي العناصر أكثر نشاطا ؟</p> | | | | | |
| أ | Cu | ب | Cl ₂ | ج | 1H ₂ |
| <p>ب/ علام تدل الصور التالية ضعي الرقم الصحيح على الشكل المناسب :</p> | | | | رموز الأمن والسلامة | |
| <p>2</p> | | | | | |
|  |  |  |  | | |
| كأس 1/4 | انابيب اختبار 1/4 | ارتداء احذية السلامة 1/4 | منطقة اشعاع 1/4 | | |
| <p>5 - نظفي مكانك و الأدوات و اتركي المكان افضل مما كان .</p> | | | | النظافة والاستخدام الصحيح للادوات | |

الاختبار العملي النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 1444-1445 هـ

الاسم: الشعبة:

نموذج اجابة

| اسم المراجعة | اسم المصححة | الدرجة المكتسبة | | بنود الاختبار |
|--------------|--------------|-----------------|--------------|---------------|
| | | الدرجة كتابية | الدرجة رقماً | |
| | مريم دهل | | | الجزء العملي |
| | نهلة المعبدي | | | الجزء النظري |

تجربة (5)

الاحلال البسيط (2)

| خطوات العمل | | الأدوات | |
|---|---|---|---|
| <p>1- ضعي قطعة الخارصين في أنبوب الاختبار . 2- اضيفي 2ml من محلول حمض الهيدروكلوريك في الأنبوب . 3- لاحظي ما يحدث في أنبوب الاختبار وسجل هذه الملاحظات.</p> | | <p>أنبوب اختبار قطعة فلز محلول مائي ماسك حامل انابيب</p> | |
| <p>4- ما الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي؟</p> | | <p>البيانات و الملاحظات</p> | |
| أ | فوران وتساعد غاز 1 | ب | لا يحدث تفاعل |
| ج | تغير لون المحلول | | |
| <p>3</p> | | | |
| <p>5- أكمل تفاعل الاحلال البسيط التالي ؟ $Zn_{(s)} + HCl_{(aq)} \rightarrow$</p> | | <p>التحليل والاستنتاج</p> | |
| أ | NR | ب | $1H_2 + ZnCl_2(aq)$ |
| ج | $Cl_2 + ZnH_2(aq)$ | | |
| <p>6- أي العناصر أكثر نشاطاً؟</p> | | | |
| أ | Cl | ب | 1 Zn |
| ج | H ₂ | | |
| <p>2</p> | | | |
| <p>ب/ علام تدل الصور التالية ضعي الرقم الصحيح على الشكل المناسب :</p> | | | |
|  |  |  |  |
| دورق 1/4 | ميزان 1/4 | قابل للاشتعال 1/4 | ارتداء المعطف 1/4 |
| <p>5</p> | | | |
| <p>نظفي مكانك و الأدوات و اتركي المكان افضل مما كان .</p> | | <p>النظافة والتطبيق الجيد للتجربة</p> | |

الاختبار العملي النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 1444-1445 هـ

الاسم: نموذج اجابة الشعبة:

| اسم المراجعة | اسم المصححة | الدرجة المكتسبة | | بنود الاختبار |
|--------------|-------------|-----------------|--------------|---------------|
| | | الدرجة كتابية | الدرجة رقماً | |
| | مريم دهل | | | الجزء العملي |
| | نهلة المعبي | | | الجزء النظري |

تجربة (6)

الاحلال البسيط (3)

| خطوات العمل | | الأدوات | |
|--|---|---|---|
| <p>1-ضعي قطعة النحاس في أنبوب الاختبار . 2-اضيفي 2ml من محلول نترات الفضة في الأنبوب . 3-لاحظي ما يحدث في أنبوب الاختبار وسجل هذه الملاحظات.</p> | | <p>أنبوب اختبار قطعة فز محلول ماني ماسك حامل انابيب</p> | |
| <p>2- ما الدليل عل حدوث التفاعل الكيميائي؟</p> | | <p>البيانات و الملاحظات</p> | |
| أ | فوران وتصادد غاز | ب | لا يحدث تفاعل |
| ج | تكون راسب من الفضة على النحاس 1 | | |
| <p>2-أكملي تفاعل الاحلال البسيط التالي ؟ $Cu_{(s)} + 2AgNO_{3(aq)} \rightarrow$</p> | | | |
| أ | NR | ب | $12Ag + Cu(NO_3)_2$ |
| ج | $CuAg + NO_3$ | | |
| <p>4- أي العناصر أكثر نشاطاً ؟</p> | | | |
| أ | Ag | ب | 1Cu |
| ج | NO_3 | | |
| <p>ب/ علام تدل الصور التالية ضعي الرقم الصحيح على الشكل المناسب :</p> | | | |
| <p>2</p> | | <p>رموز الأمن والسلامة</p> | |
|  |  |  |  |
| كأس 1/4 | ميزان 1/4 | ارتداء احذية السلامة 1/4 | ارتداء المعطف 1/4 |
| <p>5 - نظفي مكانك و الأدوات و اتركي المكان افضل مما كان .</p> | | | |
| <p>النظافة والتطبيق الجيد للتجربة</p> | | | |

كيمياء 1
الصف الأول المسار المشترك



المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة تعليم مكة المكرمة
ثانوية رملة بنت أبي سفيان

الاختبار العملي الصف الأول المسار المشترك 1444-1445 هـ

نموذج اجابة

الاسم: الشعبة:

| اسم المراجعة | اسم المصححة | الدرجة المكتسبة | | بنود الاختبار |
|--------------|--------------|-----------------|--------------|---------------|
| | | الدرجة كتابية | الدرجة رقماً | |
| | مريم دهل | | | الجزء العملي |
| | نهلة المعبدي | | | الجزء النظري |

تجربة (7)

الاحلال المزدوج (1)

| خطوات العمل | | | | | أدوات التجربة | | | |
|---|---|---|---|---|--|---------|--------------------|-------------------|
| 1- ضعي 1ml من محلول هيدروكسيد الصوديوم في أنبوب الاختبار. 2- اضيفي 1ml من محلول كبريتات النحاس في الأنبوب. 3- لاحظي ما يحدث في أنبوب الاختبار وسجل هذه الملاحظات. | | | | | انابيب اختبار محاليل مائية ماسك حامل انابيب | | | |
| 4- ما الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي؟ | | | | | البيانات و الملاحظات | | | |
| أ | راسب 2 | ب | غاز | ج | تحرير حرارة | | | |
| 5- أكمل تفاعل الاحلال المزدوج التالي؟ | | | | | التحليل والاستنتاج | | | |
| $NaOH_{(aq)} + CuSO_{4(aq)} \rightarrow$ | | | | | | | | |
| أ | $Na_2SO_4 + Cu(OH)_2$ | ب | NR | ج | $CuSO_4 + NaOH$ | | | |
| ب/ علام تدل الصور التالية ضعي الرقم الصحيح على الشكل المناسب : | | | | | رموز الأمن والسلامة | | | |
| 2 |  |  |  |  | كأس 1/4 | قمع 1/4 | ارتداء النظارة 1/4 | قابل للاشتعال 1/4 |
| - نظفي مكانك و الأدوات و اتركي المكان افضل مما كان . | | | | | النظافة والتطبيق الجيد للتجربة | | | |
| 4 | | | | | | | | |

أمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح معلمات المادة : مريم دهل - نهلة المعبدي

كيمياء 1
الصف الأول المسار المشترك



المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة تعليم مكة المكرمة
ثانوية رملة بنت أبي سفيان

الاختبار العملي النهائي للعام الدراسي 1444-1445 هـ

نموذج اجابة

الاسم: الشعبة:

| اسم المراجعة | اسم المصححة | الدرجة المكتسبة | | بنود الاختبار |
|--------------|--------------|-----------------|--------------|---------------|
| | | الدرجة كتابية | الدرجة رقماً | |
| | مريم دهل | | | الجزء العملي |
| | نهلة المعبدي | | | الجزء النظري |

تجربة (8)

الاحلال المزدوج (2)

| خطوات العمل | | | | | أدوات التجربة |
|---|---|---|---|----------------|--|
| 1-ضعي 1ml من محلول كلوريد الصوديوم في أنبوب الاختبار. 2-اضيفي 1ml من محلول نترات البوتاسيوم في الأنبوب. 3-لاحظي ما يحدث في أنبوب الاختبار وسجل هذه الملاحظات. | | | | | انابيب اختبار محاليل مائية ماسك حامل انابيب |
| 1-1 الدليل عل حدوث التفاعل الكيميائي؟ | | | | | البيانات و الملاحظات |
| تحريير حرارة | ج | غاز | ب | راسب 2 | |
| 2-أكملي تفاعل الاحلال المزدوج التالي ؟ | | | | | التحليل والاستنتاج |
| $KNO_3 + NaCl_{(aq)} \rightarrow$ | | | | | |
| $KNa + ClNO_3$ | ج | NR 2 | ب | $KCl + NaNO_3$ | |
| ب/ علام تدل الصور التالية ضعي الرقم الصحيح على الشكل المناسب : | | | | | رموز الأمن والسلامة |
|  |  |  |  | | |
| كأس 1/4 | ميزان 1/4 | ارتداء النظارة 1/4 | ارتداء المعطف 1/4 | | |
| - نظفي مكانك و الأدوات و اتركي المكان افضل مما كان . | | | | | النظافة والتطبيق الجيد للتجربة |

أمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح معلمات المادة : مريم دهل - نهلة المعبدي

كيمياء 1
الصف الأول المسار المشترك



المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة تعليم مكة المكرمة
ثانوية رملة بنت أبي سفيان

الاختبار العملي النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 1444-1445 هـ

نموذج اجابة

الاسم: الشعبة:

| اسم المراجعة | اسم المصححة | الدرجة المكتسبة | | بنود الاختبار |
|--------------|--------------|-----------------|--------------|---------------|
| | | الدرجة كتابية | الدرجة رقماً | |
| | مريم دهل | | | الجزء العملي |
| | نهلة المعبدي | | | الجزء النظري |

تجربة (9)

الاحلال المزدوج (3)

خطوات العمل

أدوات
التجربة

- 1- ضعي 1ml من محلول حمض الهيدروكلوريك في أنبوب الاختبار.
- 2- اضيفي 1ml من محلول هيدروكسيد الصوديوم في الأنبوب.
- 3- لاحظي ما يحدث في أنبوب الاختبار وسجل هذه الملاحظات.

انابيب اختبار
محاليل مائية
ماسك
حامل انابيب

1- ما الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي؟

4

البيانات و
الملاحظات

تحرير حرارة 2

ج

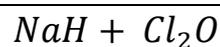
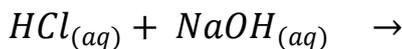
غاز

ب

راسب

أ

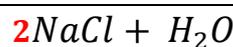
2- أكمل تفاعل الاحلال المزدوج التالي؟



ج

NR

ب



أ

التحليل
والاستنتاج

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

2

رموز الأمن
والسلامة



ميزان 1/4



قمع 1/4



ارتداء المعطف 1/4



قابل للاشتعال 1/4

- نظفي مكانك و الأدوات و اتركي المكان افضل مما كان .

4

النظافة والتطبيق
الجيد للتجربة

أمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح معلمات المادة : مريم دهل – نهلة المعبدي

كيمياء 1

الصف الأول المسار المشترك



المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة تعليم مكة المكرمة
ثانوية رملة بنت أبي سفيان

الاختبار العملي النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 1444-1445 هـ

الاسم:

| اسم المراجعة | اسم المصححة | الدرجة المكتسبة | | بنود الاختبار |
|--------------|-------------|-----------------|--------------|---------------|
| | | الدرجة كتابية | الدرجة رقماً | |
| | مريم دهل | | | الجزء العملي |
| | نهلة المعبي | | | الجزء النظري |

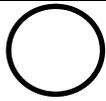
تجربة (10) تصنيف مقدار عسر الماء

خطوات العمل

أدوات التجربة

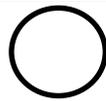
- 1- قيسي 5ml من الماء من العينة (1) بالمخبر المدرج واسكبيها في أنبوبة الاختبار (A) وضعي علامة تمثل ارتفاع الماء في الأنبوب .
3- كرري الخطوة (1) على العينة (B)
4- أضيفي قطرة من سائل التنظيف على الأنابيب (A-B) وأغلقي كل منها بسدادة ورجي لمدة 30 ثانية لتتكون الرغوة وقيسي ارتفاع الرغوة في كل أنبوب وسجلي بياناتك في جدول البيانات .

انابيب اختبار
مخبر مدرج
قلم تلوين
صابون-مسطرة
عينتين من
الماء(1-2)



| العينة | ارتفاع الرغوة |
|--------|---------------|
| (A) | |
| (B) | |

البيانات و
الملاحظات



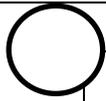
- 1/ أي العينتين أنتجت رغوة أكثر ؟
العينة (.....)
2/ أي العينتين تحتوي على ماء عسر؟ ولماذا

التحليل
والاستنتاج

- 3/ حدد المتغير المستقل والمتغير التابع ؟

المتغير المستقل

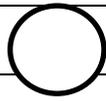
المتغير التابع



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

| | | | |
|--|--|--|--|
| | | | |
| | | | |

رموز الأمن
والسلامة



- نظفي مكانك و الأدوات و اتركي المكان افضل مما كان .

النظافة والتطبيق
الجيد للتجربة

أمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح معلمات المادة : مريم دهل - نهلة المعبي

كيمياء 1
الصف الأول المسار المشترك



المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة تعليم مكة المكرمة
ثانوية رملة بنت أبي سفيان

الاختبار العملي النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 1444-1445 هـ

الاسم: الشعبة:

| اسم المراجعة | اسم المصححة | الدرجة المكتسبة | | بنود الاختبار |
|--------------|--------------|-----------------|--------------|---------------|
| | | الدرجة كتابية | الدرجة رقماً | |
| | مريم دهل | | | الجزء العملي |
| | نهلة المعبدي | | | الجزء النظري |

تجربة (10) تصنيف مقدار عسر الماء

| خطوات العمل | | أدوات التجربة | | | | | | | | |
|--|---|---|-------------------|-----|-----|-----------|---------|-------------------------|-------------------|------------------------|
| <p>1- قيسي 5ml من الماء من العينة (1) بالمخبار المدرج واسكبيها في أنبوبة الاختبار (A) وضعي علامة تمثل ارتفاع الماء في الأنبوب .</p> <p>5- كرري الخطوة (1) على العينة (B)</p> <p>6- أضيفي قطرة من سائل التنظيف على الأنابيب (A-B) وأغلقي كل منها بسدادة ورجي لمدة 30 ثانية لتتكون الرغوة وقيسي ارتفاع الرغوة في كل أنبوب وسجلي بياناتك في جدول البيانات .</p> | | انابيب اختبار مخبار مدرج قلم تلوين صابون-مسطرة عينتين من الماء(2-1) | | | | | | | | |
| 1 | <table border="1"><thead><tr><th>ارتفاع الرغوة</th><th>العينة</th></tr></thead><tbody><tr><td>1/2</td><td>(A)</td></tr><tr><td>1/2</td><td>(B)</td></tr></tbody></table> | ارتفاع الرغوة | العينة | 1/2 | (A) | 1/2 | (B) | البيانات و الملاحظات | | |
| ارتفاع الرغوة | العينة | | | | | | | | | |
| 1/2 | (A) | | | | | | | | | |
| 1/2 | (B) | | | | | | | | | |
| 3 | <p>1/ أي العينتين أنتجت رغوة أكثر ؟</p> <p>العينة (A) 1</p> <p>2/ أي العينتين تحتوي على ماء عسر؟ ولماذا</p> <p>العينة (A) لأن الرغوة لم ترتفع كثيراً مقارنة بالعينة (B) 1</p> <p>3/ حدد المتغير المستقل والمتغير التابع ؟</p> <p>المتغير المستقل نوع الماء 1/2</p> <p>المتغير التابع ارتفاع الرغوة في الأنبوب 1/2</p> | التحليل والاستنتاج | | | | | | | | |
| 2 | <p>ب/ علام تدل الصور التالية ضعِي الرقم الصحيح على الشكل المناسب :</p> <table border="1"><tbody><tr><td></td><td></td><td></td><td></td></tr><tr><td>ميزان 1/4</td><td>قمع 1/4</td><td>ارتداء المعطف 1/4</td><td>قابل للاشتعال 1/4</td></tr></tbody></table> | | | | | ميزان 1/4 | قمع 1/4 | ارتداء المعطف 1/4 | قابل للاشتعال 1/4 | رموز الأمن والسلامة |
| | | | | | | | | | | |
| ميزان 1/4 | قمع 1/4 | ارتداء المعطف 1/4 | قابل للاشتعال 1/4 | | | | | | | |
| 4 | <p>- نظفي مكانك و الأدوات و اتركي المكان افضل مما كان .</p> | النظافة والتطبيق الجيد للتجربة | | | | | | | | |

أمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح معلمات المادة : مريم دهل – نهلة المعبدي

كيمياء 1

الصف الأول المسار المشترك



المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة تعليم مكة المكرمة
ثانوية رملة بنت أبي سفيان

الاختبار العملي النهائي للفصل الدراسي الثالث لعام 1444-1445 هـ

الاسم: الشعبة:

| اسم المراجعة | اسم المصححة | الدرجة المكتسبة | | بنود الاختبار |
|--------------|--------------|-----------------|--------------|---------------|
| | | الدرجة كتابية | الدرجة رقماً | |
| | مريم دهل | | | الجزء العملي |
| | نهلة المعبدي | | | الجزء النظري |

أمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح معلمات المادة : مريم دهل – نهلة المعبدي