1ـ من خلال تجربة فصل الأصباغ أجيبي عن الاتي :

الــسؤال الأول :

1 ـ ماذا نسمي طريقة الفصل المستخدمة لفصل الألوان؟

........................................................................................................

2 ـ ما الطور المتحرك ، الطور الثابت في التجربة ؟

........................................................................................................

3 ـ استنتجي لماذا نرى ألوانا مختلفة في أماكن مختلفة من الورقة ؟

...................................................................................................

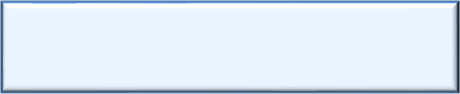
ـــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــ

**ماذا تعني الرموز التالية؟**



السؤال الثاني :

**........................................................................................................... ............................................................ ......... ................... ................... ........................................................................ :اسم الطالبة**



اختبار العملي مادة الكيمياء ( نظام المسارات )

الفصل الدراسي الثالث لعام 1445هـ

السؤال الثالث :

ـ1

ـ5

ـ2

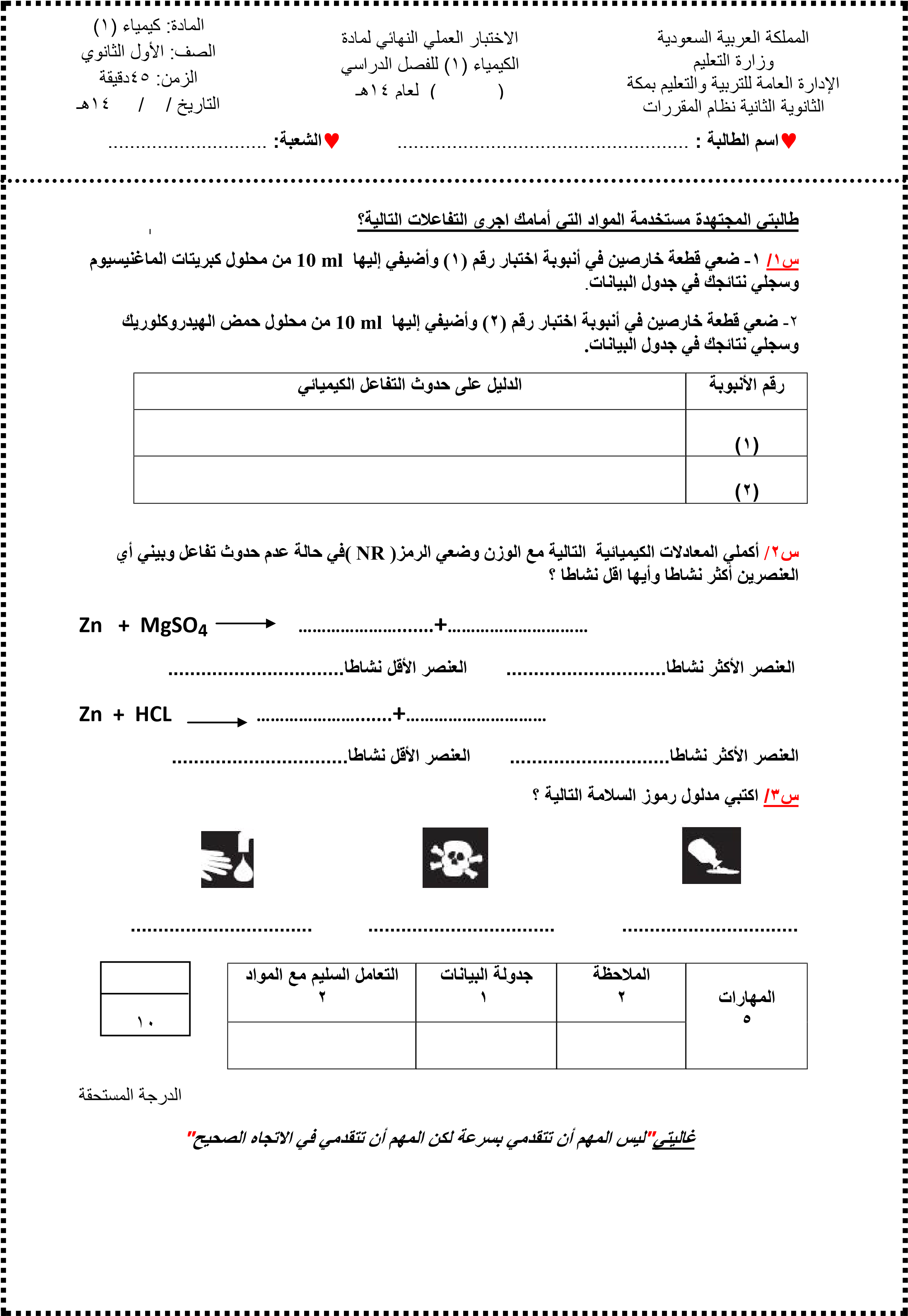
ـ4

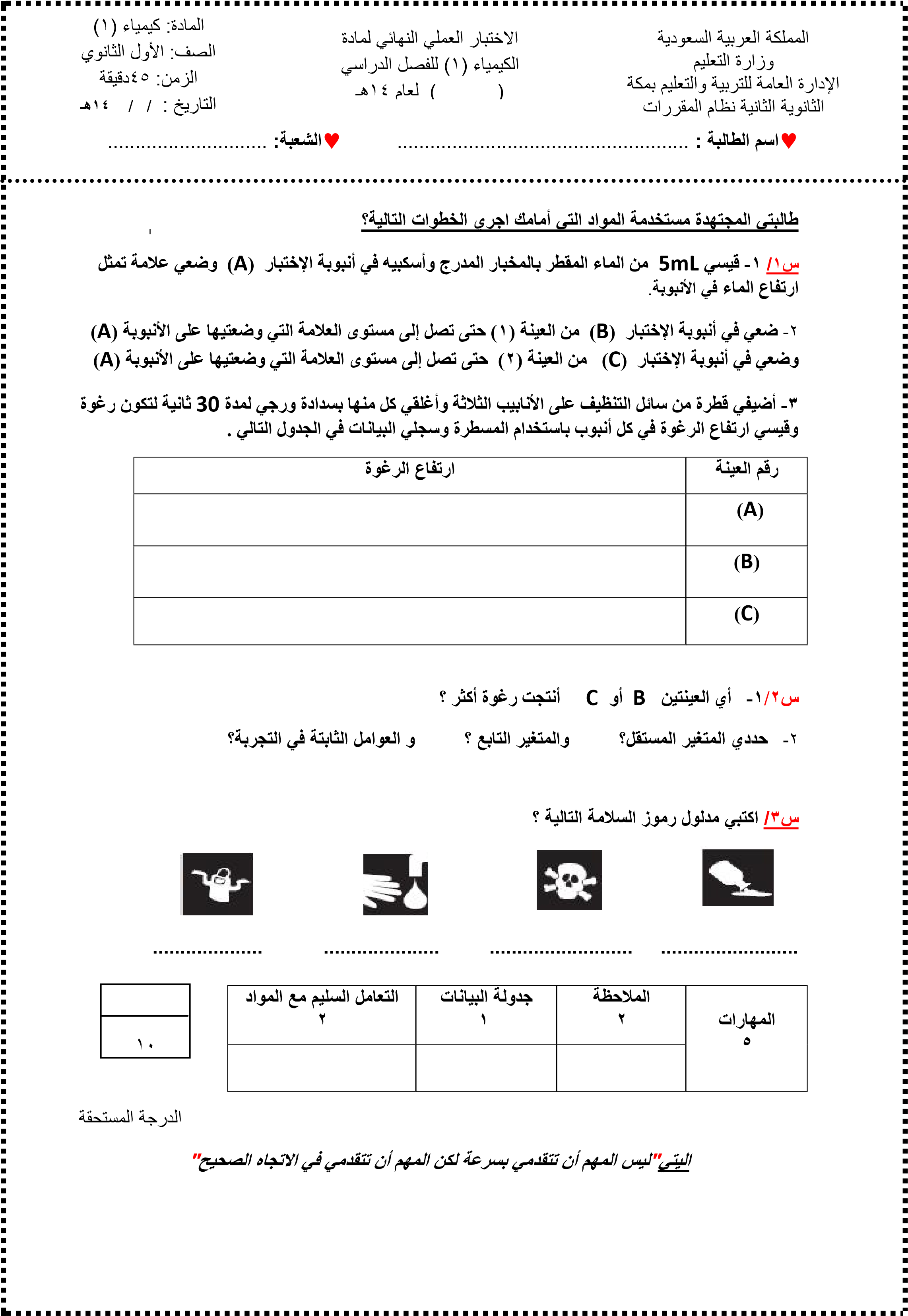
ـ3

ضعي علامة ☑ أمام العبارة الصحيحة، وعلامة 🗵أمام العبارة الخاطئة:

# يجب إبلاغ المعلمة في حالة حدوث ملامسة المواد الكيميائية للجسم ) )

1. ليس من الضروري ارتداء نظارات واقية عند العمل في المعمل ) )





|  |
| --- |
| المملكة العربية السعودية المادة: كيمياء )1(  وزارة التعليم الاختبار العملي النهائي لمادة الصف: الأول الثانوي الإدارة العامة للتربية والتعليم بمكة الكيمياء) 1( للفصل الدراسي الزمن: 45دقيقة الثانوية الثانية نظام المقررات ) ( لعام 14 هـ التاريخ : / / **14هـ**  **اسم الطالبة:**  ..................................................... **الشعبة:** ............................. |
| **س1/** **طالبتي المجتهدة مستخدمة المواد التي أمامك اجري التفاعل التالي؟**  **1-صبي ml 25 من محلول نترات الفضة في كأس سعته ml50 واجعلي جزء من سلك النحاس على هيئة ملف زنبركي الشكل وجزء من طرفه الأخير خطافاً وعلقيه في ساق التحريك .**   1. **ضعي ساق التحريك بشكل عرضي بحيث ينغمر جزء من السلك في محلول نترات الفضة وسجلي ملاحظاتك كل خمسة دقائق على السلك والمحلول في جدول البيانات التالي.**  |  |  | | --- | --- | | الملاحظات | الزمن | |  | **5** دقائق | |  | **10**دقائق | |  | **15** دقيقة | |  | **20** دقيقة |  1. **أفصلي السائل عن المواد الصلبة في المحلول وضعي السائل في طبق بتري** 2. **سخني مشبك على اللهب حتى يثبت لونه ثم اغمريه في السائل الذي قمتي بفصله في طبق بتري مستخدمة الماسك ثم ضعيه مرة أخرى على اللهب وسجلي اللون الذي لاحظته ؟ وهو .....................**   **س2/ 1- هل هناك دليل على حدوث تفاعل كيميائي؟ فسري إجابتك؟** ....................................  2- **صنفي أي أنواع المخاليط يعد نترات الفضة مع الماء وأي أنواع المخاليط تكون في الخطوة ) 2 ( من**  **خطوات التجربة؟ ....................................................**  **س3/ اكتبي أسماء الأدوات التالية ؟**  ................ ..................... ....................... ...................   |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | | |  | | --- | |  | | 10 | | |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | **التعامل السليم مع المواد**  **2** | **جدولة البيانات**  **1** | **الملاحظة**  **2** | **المهارات**  **5** | |  |  |  | |   الدرجة المستحقة  **غاليتي"ليس المهم أن تتقدمي بسرعة لكن المهم أن تتقدمي في الاتجاه الصحيح"** |

|  |
| --- |
| المادة: كيمياء )1( المملكة العربية السعودية الاختبار العملي النهائي لمادة  الصف: الأول الثانوي وزارة التعليم الكيمياء )1( للفصل الدراسي  الإدارة الزمن: 45دقيقة  العامة للتربية والتعليم بمكة ) ( لعام 14هـ  الثانوية الثانية نظام المقررات التاريخ : / / **14هـ**    **اسم الطالبة :** ..................................................... **الشعبة:** ............................. |
| **طالبتي المجتهدة مستخدمة الميزان قومي بالإجراء التالي؟**  **س1/أ- زني كتلة 2جم من كلوريد الصوديوم و2جم من الرمل وضعيها في كاس سعته 250ml**  **ماذا تلاحظين على مخلوط الملح والرمل في الكأس؟**  ..........................................................................................................  **ب-قيسي 50ml من الماء باستعمال مخبار مدرج واسكبي الماء في الكأس الذي يحتوي على ملح الطعام والرمل وحركي الخليط بساق زجاجية مدة دقيقة واحدة.**  **ماذا تلاحظين على مخلوط الملح والرمل في الكأس بعد إضافة الماء**؟  ..........................................................................................................  لماذا لاتعاد المواد الفائضة إلى عبواتها الأصلية ؟. ...............................................  **س2/اكتبي مدلول رموز السلامة التالية ؟**  ...................... ....................... .....................  **س3/اكتبي أسماء الأدوات التالية ؟**  ........................... .......................... ......................... ....................     |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | | |  | | --- | |  | | 10 | | |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | **التعامل السليم مع المواد**  **1** | **دقة الوزن 2** | **الملاحظة**  **2** | **المهارات**  **5** | |  |  |  | |   الدرجة المستحقة  **غاليتي"ليس المهم أن تتقدمي بسرعة لكن المهم أن تتقدمي في الاتجاه الصحيح"** |

|  |
| --- |
| المملكة العربية السعودية المادة: كيمياء )1( الاختبار العملي النهائي لمادة  وزارة التعليم الصف: الأول الثانوي الكيمياء )1( للفصل الدراسي  الإدارة العامة للتربية والتعليم بمكة الزمن: 45دقيقة  الثانوية الثانية نظام المقررات ) ( لعام 14هـ  التاريخ : / / **14هـ**  **اسم الطالبة :** ..................................................... **الشعبة:** ............................. |
| **س1/طالبتي المجدة مستخدمة الأدوات التي أمامك قومي بفصل مخلوط الملح والرمل الذي أمامك ؟**  ا**كتبي بشكل مبسط الخطوات التي أتبعتيها لفصل المخلوط ؟**  ...............................................................................................................  ...............................................................................................................  ...............................................................................................................  ...............................................................................................................  ...............................................................................................................  **ماذا تستنتجين بعد قيامك بفصل المخلوط؟**  ...............................................................................................................  ...............................................................................................................  **س2/أكملي كلا من الجمل التالية بحيث تعبر بشكل صحيح عن إحدى قواعد السلامة في المختبر؟** 1-**إذا لامست مادة كيميائيه عينيك أو جلدك يجب ..........................................................** .  **2-عند تسخين مادة في أنبوبة اختبار لاتوجه الانبوبة تجاه...................................................... .**  **3-يجب ربط الشعر الطويل للخلف حتى. ..........................................................................**    **س3/ اكتبي أسماء الأدوات التالية ؟**  ........................... ......................... .......................   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | **التعامل السليم مع المواد**  **1** | **التركيب والاستخدام السليم للأجهزة 2** | **الملاحظة**  **2** | **المهارات**  **5** | |  |  |  |  |  | | --- | |  | | 10 |   الدرجة المستحقة  **غاليتي"ليس المهم أن تتقدمي بسرعة لكن المهم أن تتقدمي في الاتجاه الصحيح"** |

|  |
| --- |
| المادة: كيمياء) 1( المملكة العربية السعودية الاختبار العملي النهائي لمادة  الصف: الأول الثانوي وزارة التعليم الكيمياء) 1( للفصل الدراسي  الإدارة العامة للتربية والتعليم بمكة  الزمن: 45دقيقة  ) ( لعام 14هـ  الثانوية الثانية نظام المقررات التاريخ : / / **14هـ**  **اسم الطالبة:**  ..................................................... **الشعبة:** ............................. |
| **س1/طالبتي المجدة: مستخدمه المواد التي أمامك اجري التفاعلات التالية ؟**  1**-صبي 3ml من هيدروكسيد الصوديوم في أنبوبة اختبار )1( ثم أضيفي أليها تدريجيا 3ml من محلول حمض الهيدروكلوريك وسجلي نتائجك في جدول البيانات.**  **2-صبي 3ml من محلول كلوريد الباريوم في أنبوبة اختبار) 2( ثم أضيفي إليها تدريجيا 3ml من محلول كبريتات الصوديوم وسجلي نتائجك في جدول البيانات**.   |  |  | | --- | --- | | **الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي** | **رقم الأنبوبة** | |  | **)1(** | |  | **)2(** |     **س2/** **أكملي المعادلات التالية مع الوزن وبيني نوع التفاعل في المعادلتين ؟**  **NaOH + HCL** ……………………………+……………………………… **------ نوع التفاعل** **BaCL2 + Na2SO4**……………………………+……………………………… **------ نوع التفاعل**    **س3/اكتبي مدلول رموز السلامة التالية ؟**  ........................... ......................... .......................     |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | | |  | | --- | |  | | 10 | | |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | **التعامل السليم مع المواد**  **2** | **جدولة البيانات**  **1** | **الملاحظة**  **2** | **المهارات**  **5** | |  |  |  | |   الدرجة المستحقة  **غاليتي"ليس المهم أن تتقدمي بسرعة لكن المهم أن تتقدمي في الاتجاه الصحيح"** |

|  |
| --- |
| المملكة العربية السعودية المادة: كيمياء) 1(  وزارة التعليم الاختبار العملي النهائي لمادة الصف: الأول الثانوي  الإدارة الثانوية العامة الثانية للتربيةنظام والتعليم المقررات بمكة الكيمياء) 1( ) ( للفصللعام 14هـ الدراسي الزمن: 45دقيقة  التاريخ : / / **14هـ**  **اسم الطالبة:**  ..................................................... **الشعبة:** ............................. |
| **س1/طالبتي المجدة: مستخدمه المواد التي أمامك اجري التفاعلات التالية ؟ A-ضعي قطعة خارصين في أنبوبة اختبار رقم) 1( وأضيفي إليها 10ml من محلول حمض الهيدروكلوريك وسجلي نتائجك في جدول البيانات.**  **B-ضعي قطعة نحاس 1 في أنبوبة اختبار رقم)2( وأضيفي إليها 10ml من محلول حمض الهيدروكلوريك وسجلي نتائجك في جدول البيانات.**   |  |  | | --- | --- | | **الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي** | **رقم الأنبوبة** | |  | **)1(** | |  | **)2(** |     **س2/** **أكملي المعادلات التالية مع الوزن** واكتبي الرمز )NR ( في حالة عدم حدوث تفاعل ؟  **Zn + HCL** ……………………………+………………………………  **Cu + HCL** ……………………………+………………………………  **أي الفلزات Cu و Zn أكثر نشاطا في التفاعل مع حمض الهيدروكلوريك ؟**  ..........................................................................................................  مانوع التفاعل في المعادلة الأولى؟ ---------------------------  **س3/اكتبي مدلول رموز السلامة** التالية ؟  .............................. ............................ .............................   |  | | --- | |  | | 10 |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | **التعامل السليم مع المواد**  **2** | **جدولة البيانات**  **1** | **الملاحظة**  **2** | **المهارات**  **5** | |  |  |  |   الدرجة المستحقة    **غاليتي"ليس المهم أن تتقدمي بسرعة لكن المهم أن تتقدمي في الاتجاه الصحيح"** |

|  |
| --- |
| المملكة العربية السعودية المادة: كيمياء) 1(  وزارة التعليم الاختبار العملي النهائي لمادة الصف: الأول الثانوي الإدارة العامة للتربية والتعليم بمكة الكيمياء) 1( للفصل الدراسي الزمن: 45دقيقة  الثانوية الثانية نظام المقررات ) ( لعام 14هـ  التاريخ : / / **14هـ**  **اسم الطالبة:**  ..................................................... **الشعبة:** ............................. |
| **س1/** **طالبتي المجدة مستخدمة الميزان قومي بالإجراء التالي ؟**  **زني كتلة 25 فلقة بازلاء في مخبار مدرج 50ml وأكملي جدول البيانات التالي:**   |  |  | | --- | --- | |  | **كتلة المخبار المدرج** | |  | **كتلة 25 فلقة بازلاء والمخبار المدرج معا** | |  | **كتلة 25فلقة بازلاء** | |  | **كتلة فلقة بازلاء واحدة** |     **س2/ لماذا قست كتلة 25 فلقة بازلاء بدلا من كتلة فلقة بازلاء واحدة فقط ؟**  ..........................................................................................................  **لماذا يعد عدد افوجادرو صالحا لعد الذرات؟**  ...........................................................................................................  **س3/** **اكملي كل من الجمل التالية بحيث تعبر بشكل صحيح عن احدى قواعد السلامة في المختبر؟**  **يجب ربط الشعر الطويل للخلف حتى ................................................... .**  **لاتضعي في عينيك عدسات لاصقه في المختبر حتى ....................................................... .**    **س4/اكتبي أسماء الأدوات التالية ؟**  ...................................... ......................................     |  | | --- | |  | | 10 |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | **التعامل السليم مع المواد**  **1** | **دقة الوزن 2** | **الملاحظة**  **2** | **المهارات**  **5** | |  |  |  |   الدرجة المستحقة    **غاليتي"ليس المهم أن تتقدمي بسرعة لكن المهم أن تتقدمي في الاتجاه الصحيح"** |

|  |
| --- |
| المادة: كيمياء) 1(  المملكة العربية السعودية الاختبار العملي النهائي لمادة الصف: الأول الثانوي وزارة التعليم  الكيمياء) 1( للفصل الدراسي الزمن: 45دقيقة الإدارة العامة للتربية والتعليم بمكة  الثانوية الثانية نظام المقررات ) ( لعام 14هـ التاريخ : / / **14هـ**  **اسم الطالبة:**  ..................................................... **الشعبة:** ............................. |
| **س1/طالبتي المجدة: مستعينة بأدوات القياس التي أمامك أكملي الجدول التالي ثم احسبي كثافة الخشب ؟**   |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | | الكتلة | الحجم | الارتفاع | العرض | الطول | العينة | |  |  |  |  |  | خشب |     **احسبي الكثافة من الجدول =** .................................    **س2/اكتبي أسماء الأدوات التالية؟**  ............................... ............................... ..............................    **س3/اكتبي مدلول رموز السلامة التالية ؟**  ............................. ............................... ..............................     |  | | --- | |  | | 10 |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | **جدولة البيانات**  **1** | **القياس**  **2** | **الملاحظة**  **2** | **المهارات**  **5** | |  |  |  |   الدرجة المستحقة  **غاليتي"ليس المهم أن تتقدمي بسرعة لكن المهم أن تتقدمي في الاتجاه الصحيح"** |

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتربية والتعليم بمكة الثانوية الثانية نظام المقررات

الاختبار العملي النهائي لمادة الكيمياء) 1( للفصل الدراسي

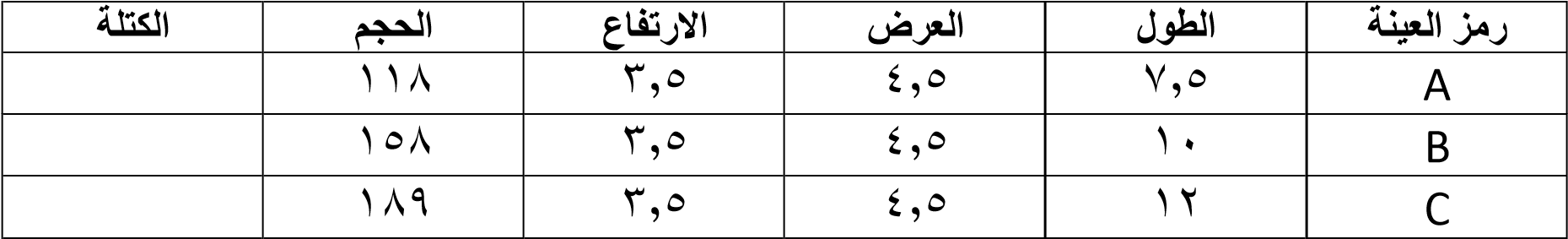
) ( لعام 14هـ

المادة: كيمياء) 1(

الصف: الأول الثانوي الزمن: 45 دقيقة

التاريخ : / / **14هـ**

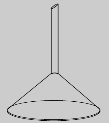
**اسم الطالبة:**  ..................................................... **الشعبة:** .............................

س1/ **طالبتي المجدة**: **مستخدمة الميزان قومي بوزن كتل القطع الخشبية) A , B , C( ثم أكملي الجدول التالي ومن خلاله ارسمي شكلا بيانيا يوضح العلاقة بين الحجم والكتلة للقطع الخشبية ثم استنتجي من الرسم كثافة الخشب**

**احسبي كثافة الخشب من الرسم =...............................................................**

اكتبي مدلول رموز السلامة التالية ؟

---------------------- --------------------- --------------------

 اكتبي أسماء الأدوات التالية؟................. ...............

الدرجة

المستحقة

**المهارات**

**5**

**الملاحظة**

**2**

**الوزن**

**دقة**

**2**

**جدولة**

**البيانات**

**1**

10

**غاليتي"ليس المهم أن تتقدمي بسرعة لكن المهم أن تتقدمي في الاتجاه الصحيح"**

ال ل ة الع ب ة ال ع دية الاختبار العملي النهائي لمادة وزارة ال ب ة وال عل

الكيمياء) 1( للفصل الدراسي

الإدارة العامة لل ب ة وال عل ب ة

ال ان ية ال ان ة ن ام ال ق رات  ) ( لعام 14هـ

|  |
| --- |
| **اسم الطالبة:**  ..................................................... **الشعبة:** .............................    **س1/ طالبتي المجدة : سخني العينة في الكأس في اقل زمن ممكن ثم حددي المسافة بين اللهب وشبكة التسخين ؟**  **الزمن المستغرق ..................................................................................... .**  **المسافة بين اللهب وشبكة التسخين............................................................... .**  **س2/ اكملي كل من الجمل التالية بحيث تعبر بشكل صحيح عن احدى قواعد السلامة في المختبر؟**  **لاترجع المواد الكيميائية الفائضة إلى عبواتها الأصلية حتى. ...............................**  **يجب استعمال القفازات الحرارية لنقل كأس الماء بعد التجربة. ...................................**    **س3/اكتبي مدلول رموز السلامة التالية؟**  ................................... ................................. ...............................    **س4/ اكتبي أسماء الأدوات التالية ؟**  ............................ .............................. ....................................          الدرجة  المستحقة      **المهارات**    **5**      **الملاحظة**    **2**    **التسخين**    **1**      **التعامل**  **السليم**    **مع**    **المواد**      **2**            10      **غاليتي"ليس المهم أن تتقدمي بسرعة لكن المهم أن تتقدمي في الاتجاه الصحيح"** |

المادة: كيمياء) 1(

الصف: الأول الثانوي الزمن: 45 دقيقة التاريخ : / / **14هـ**

**المملكة العربية السعودية**

**الإختبار العملي لمادة**

**وزارة التربية والتعليم**

**الكيمياء) 1( للفصل الدراسي**

**الإدارة العامة للتربية والتعليم بمكة**

) ( لعام 14هـ **الثانوية الثانية / نظام المقررات**

**المادة : كيمياء) 1(**

**الصف : الأول ثانوي**

**الزمن : 45 دقيقة**

**التاريخ / / : 14هـ**

**اسم الطالبة:**  ..................................................... **الشعبة:** .............................

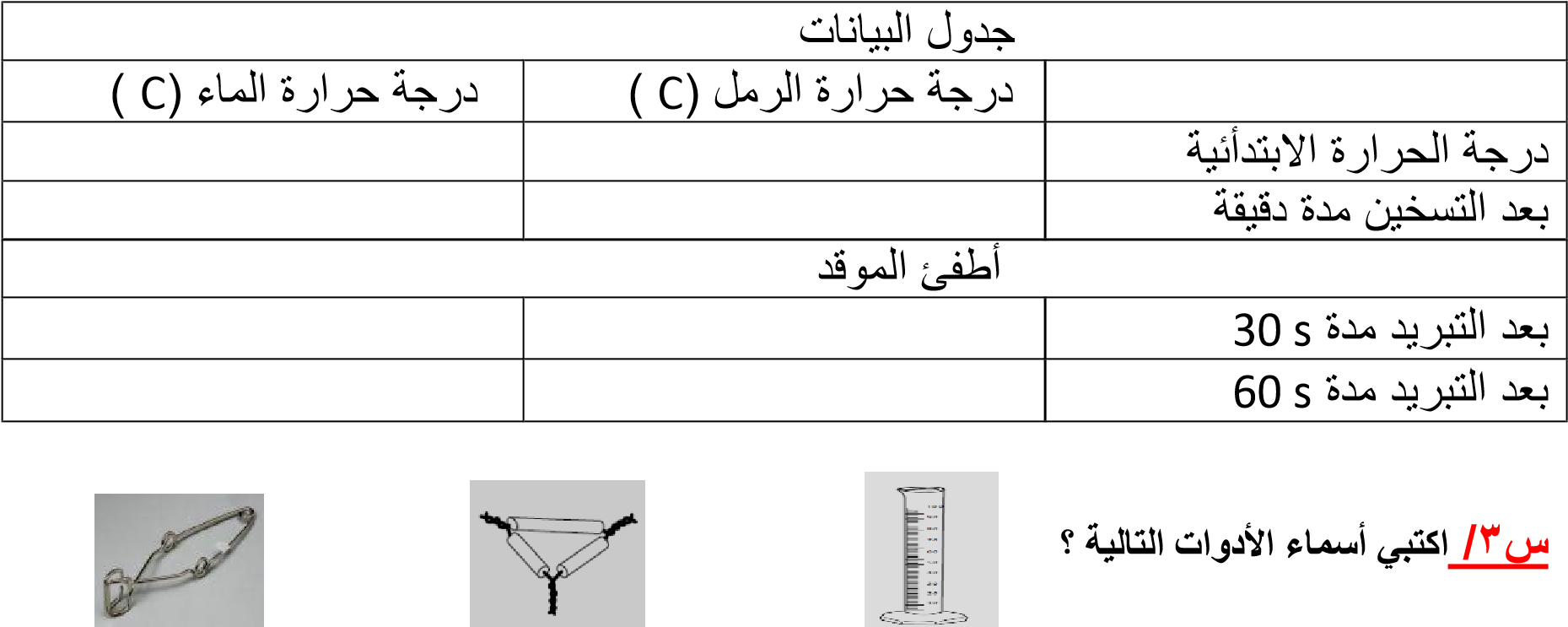
**س1/ طالبتي المجدة : مستخدمة الترمومتر قومي بالإجراء التالي:**

**ضعي الترمومتر في الكأس الذي يحوي 200 g من الرمل.**

**وضعي الترمومتر في الكأس الذي يحوي 200 g من الماء**

**قارني في جدول بين درجتي الحرارة الابتدأئية لكل من الرمل والماء**

**ثم سخني الكأسين لمدة دقيقة وقارني بين درجة حراراتهما بعد التسخين والتبريد كما هو مطلوب في الجدول**



................. ..................... ....................

**س4/** مامدلول رموز السلامة التالية؟



............... ............... ...............

الدرجة

المستحقة

**المهارات**

**5**

**الملاحظة**

**2**

**القياس**

**2**

**التعامل**

**السليم**

**مع**

**المواد**

**1**

10

**غاليتي"ليس المهم أن تتقدمي بسرعة لكن المهم أن تتقدمي في الاتجاه الصحيح"**

|  |
| --- |
| المملكة العربية السعودية الاختبار العملي النهائي لمادة المادة: كيمياء) 1(  وزارة التعليم الكيمياء) 1( للفصل الدراسي الصف: الأول الثانوي  الإدارة الثانوية العامة الثانية للتربيةنظام والتعليم المقررات بمكة ) ( لعام 14هـ الزمن: 45دقيقة  التاريخ : / / **14هـ**  **اسم الطالبة:**  ..................................................... **الشعبة:** ............................. |
| **س1/** **طالبتي المجتهدة مستخدمة المواد التي أمامك اجري التفاعلات التالية؟**  **1-صبي 3ml من محلول كربونات الصوديوم في أنبوبة اختبار رقم) 1( ثم أضيفي إليها تدريجيا 3ml من محلول حمض الهيدروكلوريك وسجلي نتائجك في جدول البيانات.**  **2-صبي 3ml من محلول كلوريد الصوديم في أنبوبة اختبار رقم) 2( وأضيفي إليها تدريجيا 3mlمن محلول نترات الفضة وسجلي نتائجك في جدول البيانات.**   |  |  | | --- | --- | | **الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي** | **رقم الأنبوبة** | |  | **)1(** | |  | **)2(** |     **س2/ أكملي** **المعادلات الآتية مع الوزن وبيني نوع التفاعل في المعادلتين؟**  **نوع التفاعل -----------**  .………… + …………… +………………… **Na2CO3 + HCL**  **نوع التفاعل -----------** ……………………………+…………………………  **3NaCl** **+ AgNO**  س3/ اكتبي أسماء الأدوات التالية ؟  .............................. ................................ ................................   |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | | |  | | --- | |  | | 10 | | |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | **التعامل السليم مع المواد**  **2** | **جدولة البيانات**  **1** | **الملاحظة**  **2** | **المهارات**  **5** | |  |  |  | |   الدرجة المستحقة  **غاليتي"ليس المهم أن تتقدمي بسرعة لكن المهم أن تتقدمي في الاتجاه الصحيح"** |

**المملكة العربية السعودية اسم الطالبة:**

**وزراة التعليم الشعبة :**

**إدارة التربية والتعليم بعسير**

**ثانوية اختبارالعملي لمادة الكيمياء1 الفصل الدراسي الثالث لعام1444**

**ــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــ**

**السؤال الاول *:* اختاري المدلول الصحيح للرموز التالية :**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **1** |  | **(أ-مواد سامة ب – مواد مهيجة -ج- وقاية الملابس )** |
| **2** |  | **(أ-مواد سامة ب– مواد مهيجة ج- نشاط اشعاعي )** |
| 3 |  | **(أ-مواد سامة ب- نشاط اشعاعي - ج- وقاية الملابس)** |
| **4** |  | **(أ-نشاط اشعاعي ب– غسل اليدين -ج- وقاية الملابس )** |

**ب- ضع علامة .✓ او× امام العبارات التالية :**

**1-لايجب ارتداء الملابس المتدلية في المختبر( )**

**2-لاتعد المواد المستعملة الى العبوة الاصلية( )**

**3- يجب تذوق المواد الكيميائية في المختبر( )**

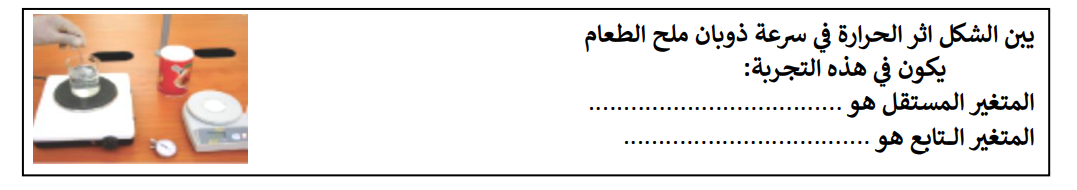
**4-احفظ المواد القابلة للاشتعال بعيدا عن اللهب( )**

**السؤال الثاني :تجربة تطوير مهارات الملاحظة اجب عن الأسئلة الاتية:**

**لماذا تعد تجربة الملاحظة مهمة في هذه التجربة؟..........................................................**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **الخطوات** | **المشاهدة** | **الاستنتاج** |
| **1-املأ طبق بتري بالماء ثم اضف اليه قطرات من الزيت اغمس عوداسنان في سائل التنظيف واجعله يلامس مركز الطبق.** |  |  |
| **2-اضف حليبا كامل الدسم الى طبق بتري ثم اضف قطرة من كل نوع من أربعة أنواع من ملونات الطعام في أربعة أماكن على سطح الحليب .** |  |  |

**السؤال الثالث:**



انتهت الأسئلة مع اطيب الامنتيات لكن بالتوفيق معلمة المادة :



|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| النموذج | 1 | المنهج | كيمياء 1 | | الصف | | اول ثانوي |
| اسم الطالبه |  | | الدرجه | |  | | |

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

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

السؤال الثاني ( مالذي ترمز له هذه الملصقات حسب ماتعلمتيه عن السلامه 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. عللي يمنع لبس العدسات اللاصقه في المختبر ؟
4. عللي يجب رفع وربط الشعر الطويل في المختبر ؟

تجربه الفصل بالترشيح

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

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

اتمي خطوات التجربه

6- مافائده ورق الترشيح في هذه التجربه ؟



|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| النموذج | 2 | المنهج | كيمياء 1 | | الصف | | اول ثانوي |
| اسم الطالبه |  | | الدرجه | |  | | |

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

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

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

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

اجيبي عن الاسئله التاليه

1. مانوع الاحذيه المسموحه في المختبر والممنوعه ؟
2. هناك أشياء يجب ان تعرف مكانها جيداه وهي --------------و---------------و

-------------------------و------------------------

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

التجربه ( ادله حدوث تفاعل كيميائي )

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| اكتبي خطوات التجربه | دوني المشاهده لكل خطوه | الاستنتاج |
| 1. نضع قطعه ------------- 2. نسكب الماده السائله المعروفه ب-------------في الانبوبه |  |  |



|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| النموذج | 3 | المنهج | كيمياء 1 | | الصف | | اول ثانوي |
| اسم الطالبه |  | | الدرجه | |  | | |

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

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

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

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

اجب عن التالي حسب ماتعلمته

1. ماذا تفعل اذا لامست المواد المواد الكميائيه عينيك او جلدك ؟
2. مالاداه التي استعملها عندما اريد سحب ماده كميائيه ؟
3. يمنع الاكل والشرب والكلام في المختبر مامدى صحه العباره

لاترجع المواد الكميائيه 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 2. اضع عود الاذان في سائل التنظيف ثم اقربه من سطح الحليب | 1-----------------------------------------------------------------------------------  2-----------------  ------------------------- |  |



|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| النموذج | 4 | المنهج | كيمياء 1 | | الصف | | اول ثانوي |
| اسم الطالبه |  | | الدرجه | |  | | |

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

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

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

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

اجيبي عن الاسئله حسب ماتعلمتيه

1. اتعامل مع الغازات السامه والقابله للاحتراق داخل ------------------
2. ماالتصرف الصحيح تجاه الزجاج المكسور ؟
3. عند تحضير الاحماض اضيف --------------الى -------------- ببطء
4. بعد ان تكمل التجربه هناك إجراءات يجب اتمامها اذكر اثنين منها ؟
5. سمي الادوات الموجوده امامك في التجربه (تحقيق قانون حفظ الكتله )؟

-----------------------و------------------و-----------------------

1. املائي الجدول بالقياسات المطلوبه بعد اجراء التجربه

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| الماده | الكتله | وحده القياس |
| الشمعه قبل الاحتراق |  |  |
| الشمعه بعد الاحتراق |  |  |