

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة الظاهرة

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف التاسع](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الثاني

| | |
|--|---|
| نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة الظاهرة | 1 |
| نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة جنوب الشرقية | 2 |
| الامتحان الرسمي النهائي بمحافظة شمال الباطنة | 3 |
| اختبار قصير ثاني | 4 |
| موجز عن أسئلة الاختبار النهائي مع معلومات مهمة | 5 |



المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة الظاهرة
نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء - الصف التاسع - الفصل الدراسي الثاني - الدور الأول - العام الدراسي 2022 / 2023 م

المادة: الكيمياء
تنبيه: نموذج الإجابة في (6) صفحات.
الدرجة الكلية: (40) درجة.

| السؤال | المفردة | الإجابة | الدرجة | معلومات اخرى | رقم الهدف | مستوى التعلم | الموضوع | الوحدة |
|--------|-----------|--|---------|--|------------------|--------------|----------------------------|---------|
| الاول | أ | HCl | 1 | -- | | | الاحماض والقواعد والقلويات | السادسة |
| | ب | حمض الفسفوريك:الدهانات المقاومة للصدأ - صنع الأسمدة الصودا الكاوية : منظفات الأفران - صناعة الصابون - صناعة الورق | 2 | درجة لكل جزئية (يأخذ الطالب الدرجة عند كتابة أي استخدام منها) | 2 - 13 3 - 13 | معرفة | | |
| | | X (1 | 1 | لكل جزئية درجة | 1 - 13 | تطبيق | | |
| | | Y (2 | 1 | | | تطبيق | | |
| | | M (3 | 1 | | | تطبيق | | |
| | 4 - يزداد | 1 | استدلال | | | | | |

المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة الظاهرة
 نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء - الصف التاسع - الفصل الدراسي الثاني - الدور الأول - العام الدراسي 2022 / 2023 م

| السؤال | المفردة | الإجابة | الدرجة | معلومات اخرى | رقم الهدف | مستوى التعلم | الموضوع | الوحدة |
|--------|--|--|-------------------------------------|--|-----------|--------------|----------------------------------|---------|
| الثاني | أ | 3 | 1 | -- | 1 - 13 | استدلال | اكاسيد الفلزات والالفلزات | السادسة |
| | ب | 1 - اذابة المادة الناتجة في الماء 2 - استخدام ورق تباع الشمس الأحمر والأزرق للكشف عن طبيعة المادة هيدروكسيد ماغنيسيوم → أكسيد ماغنيسيوم + الماء ** الأكاسيد المترددة مثل : ZnO - Al ₂ O ₃ | 1 + 1 | خطوتين درجتين مثالين درجتين | 1 - 12 | معرفة | | |
| | | | | | 1 - 14 | تطبيق | | |
| | | | | | 2 - 14 | معرفة | | |
| الثالث | أ | NH ₄ ⁺ / NO ₃ ⁻ | 1 | -- | 3 - 12 | تطبيق | معادلات التفاعل الكيميائية | السابعة |
| | ب | 1 - المركب صلب / راسب / غير ذائب 2 - تكون مادة صلبة عند خلط محلولين معا أو عند ضخ غاز داخل محلول | 1 | تقبل أي إجابة تدل على المعنى الصحيح | 2 - 12 | معرفة | | |
| | | | 1 | | 3 - 12 | معرفة | | |
| ج | Ba ²⁺ (aq) + SO ₄ ²⁻ (aq) → BaSO ₄ (s) | 1 | يجب كتابة المعادلة صحيحة وموزونة | 3 - 12 | استدلال | | | |

المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة الظاهرة
نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء - الصف التاسع - الفصل الدراسي الثاني - الدور الأول - العام الدراسي 2022 / 2023 م

| السؤال | المفردة | الإجابة | الدرجة | معلومات اخرى | رقم الهدف | مستوى التعلم | الموضوع | الوحدة |
|--------|--------------------|---|--------|---|-----------|--------------|--------------------------------|---------|
| الرابع | 1 | <p>كبريتات بوتاسيوم + ماء → حمض الكبريتيك + هيدروكسيد البوتاسيوم</p> $\text{KOH}_{(aq)} + \text{H}_2\text{SO}_{4(aq)} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_{4(aq)} + \text{H}_2\text{O}$ $2\text{K}^+_{(aq)} + \text{OH}^-_{(aq)} + 2\text{H}^+_{(aq)} + \text{SO}_4^{2-}_{(aq)} \rightarrow 2\text{K}^+_{(aq)} + \text{SO}_4^{2-}_{(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$ $\text{OH}^-_{(aq)} + 2\text{H}^+_{(aq)} \rightarrow \text{H}_2\text{O}_{(l)}$ | 1 | يجب كتابة المعادلات الرمزية والايونية بشكل صحيح لا تجزأ الدرجة | 1 - 12 | معرفة | المزيد من المعادلات الكيميائية | السابعة |
| | | | 1 | 1 | 3 - 12 | تطبيق | | |
| الخامس | 2 | <p>أ - KCl</p> <p>ب - لأن البوتاسيوم كفلز شديد النشاط / التفاعل غير آمن</p> | 1 | أي إجابة تدل على نشاط البوتاسيوم صحيحة | 2 - 13 | تطبيق | تكوين الأملاح | الثامنة |
| | | | 1 | 2 - 16 | | | | |
| | أ - 1 | كربونات الصوديوم | 1 | -- | 2 - 13 | استدلال | | |
| ب - 1 | كلوريد الماغنيسيوم | 1 | --- | 2 - 13 | استدلال | | | |
| 2 | 1 - 16 | <p>1 - إضافة فائض من أكسيد البوتاسيوم الصلب إلى حمض الهيدروكلوريك الساخن</p> <p>2 - ترشيح المادة الصلبة الفائضة</p> <p>3 - تبخر الرشاحة بتأن على حمام مائي فوق الموقد حتى تبدأ البلورات بالتكون</p> <p>4 - إيقاف التسخين وتركه ليبرد وتتكون البلورات ثم ترشح وتغسل وتجفف</p> | 3 | اربع خطوات صحيحة ثلاث درجات ثلاث خطوات صحيحة درجتان خطوتان صحيحتان درجة | 1 - 16 | معرفة | تكوين الأملاح | الثامنة |

المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة الظاهرة
 نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء - الصف التاسع - الفصل الدراسي الثاني - الدور الأول - العام الدراسي 2022 / 2023 م

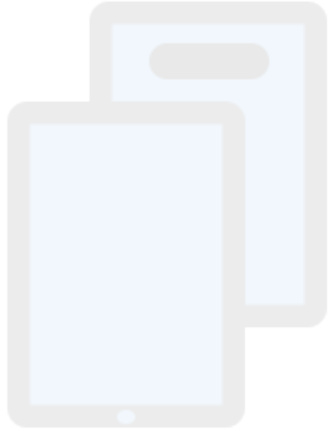
| الوحدة | الموضوع | مستوى التعلم | رقم الهدف | معلومات اخرى | الدرجة | الإجابة | المفردة | السؤال |
|---------|-------------------|--------------|-----------|-------------------------------|--------|--|---------|--------|
| التاسعة | التحليل الكيميائي | استدلال | 1 - 17 | -- | 1 | غاز الهيدروجين | أ - 1 | السادس |
| | | استدلال | | -- | 1 | يحمّر ورق تباع الشمس الأزرق | أ - 2 | |
| | | تطبيق | 1 - 17 | أي إجابة تدل على المعنى | 1 | لأن هيدروكسيد الخارصين متذبذب / متردد أو لان هيدروكسيد الخارصين يمكن ان يتفاعل مع الاحماض والقواعد | ب | |
| التاسعة | التحليل الكيميائي | معرفة | 1 - 17 | يجب مراعاة الترتيب في الخطوات | 1 | 1 - قام بإضافة قطرات من هيدروكسيد الصوديوم الى الانبوين 2 - ملاحظة تشكل راسب في الانبوب (أ) والانبوب (ب) 3 - إضافة المزيد من هيدروكسيد الصوديوم لكل منهما 4 - ذوبان الراسب بأحد الأنبوين أي أنه يحتوي على كاتيون الخارصين Zn^{+2} وعدم ذوبان الآخر بمعنى أنه يحتوي على كاتيون الكالسيوم Ca^{+2} | 1 | السابع |
| معرفة | 1 | | | | | | | |
| تطبيق | 1 | | | | | | | |
| تطبيق | 1 | | | | | | | |

المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة الظاهرة
 نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء - الصف التاسع - الفصل الدراسي الثاني - الدور الأول - العام الدراسي 2022 / 2023 م

| الوحدة | الموضوع | مستوى التعلم | رقم الهدف | معلومات اخرى | الدرجة | الإجابة | المفردة | 18 | | | | | | | | | | |
|---|----------------------|-------------------------------|---------------------|---|--------|--|---------------------|--------|-------------------------------|---------|-------------------------|---------------------|---|---------------------|-------------------------------|-------------------|---|--------|
| العاشرة | الأرض والغلاف الجوي | تطبيق | 2 - 18 | -- | 1 |  | 1 | الثامن | | | | | | | | | | |
| | | معرفة | 2 - 18 | يجب أن يكون الرمز صحيح وكذلك الحالة الفيزيائية | 1 | He _(g) | 2 - أ | | | | | | | | | | | |
| | | تطبيق | 3 - 18 | - | 1 | سينطفيء عود الثقاب المشتعل | 2 - ب | | | | | | | | | | | |
| | | تطبيق | 2 - 18 | يجب ان يكون الرسم مكتملا حسب المستويات وتوزيع الالكترونات | 1 |  | 2 - ج | | | | | | | | | | | |
| العاشرة | الأرض والغلاف الجوي | معرفة | 5 - 18 | يكتفى بكتابة ضرر واحد | 2 | <table border="1"> <thead> <tr> <th>الأضرار التي يسببها</th> <th>الغاز</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>الاحتباس الحراري وتغير المناخ</td> <td>الميثان</td> </tr> <tr> <td>الدوار والصداع - الوفاة</td> <td>احادي أكسيد الكربون</td> </tr> <tr> <td>يتلف الأبنية - ضرر بالحياة البرية - أمطار حمضية</td> <td>ثنائي أكسيد الكبريت</td> </tr> <tr> <td>مشكلات في التنفس- أمطار حمضية</td> <td>أكاسيد النيتروجين</td> </tr> </tbody> </table> | الأضرار التي يسببها | الغاز | الاحتباس الحراري وتغير المناخ | الميثان | الدوار والصداع - الوفاة | احادي أكسيد الكربون | يتلف الأبنية - ضرر بالحياة البرية - أمطار حمضية | ثنائي أكسيد الكبريت | مشكلات في التنفس- أمطار حمضية | أكاسيد النيتروجين | 1 | التاسع |
| | | | الأضرار التي يسببها | الغاز | | | | | | | | | | | | | | |
| | | الاحتباس الحراري وتغير المناخ | الميثان | | | | | | | | | | | | | | | |
| الدوار والصداع - الوفاة | احادي أكسيد الكربون | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| يتلف الأبنية - ضرر بالحياة البرية - أمطار حمضية | ثنائي أكسيد الكبريت | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| مشكلات في التنفس- أمطار حمضية | أكاسيد النيتروجين | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 6 - 18 | اجابتان صحيحتان درجة | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| استدلال | 2 - 15 | أي إجابة بنفس المعنى | 1 | بسبب استنشاقه لغاز احادي أكسيد الكربون السام والذي يمنع نقل الاكسجين نتيجة اتحاده مع هيموجلوبين الدم مسببا الدوار والصداع | 2 | | | | | | | | | | | | | |

نهاية نموذج الإجابة

المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة الظاهرة
نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء - الصف التاسع - الفصل الدراسي الثاني - الدور الأول - العام الدراسي 2022 / 2023 م



تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العُمانية

نهاية نموذج الاجابة
alManahj.com/om