

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



تدريبات على الوحدة الأولى طبيعة المادة مع نموذج الإجابة

موقع فايلاتي ← المناهج العمانية ← الصف التاسع ← كيمياء ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-10-22 11:34:50

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

ملخص شامل للمادة من سلسلة سراج	1
نموذج إجابة الامتحان النهائي الدور الأول الفترة الصباحية لمحافظة شمال الشرقية ومسقط	2
نموذج إجابة الامتحان النهائي الدور الأول الفترة الصباحية لمحافظة شمال الباطنة والداخلية	3
الامتحان النهائي الدور الأول الفترة الصباحية لمحافظة شمال الشرقية ومسقط	4
الامتحان النهائي الدور الأول الفترة الصباحية لمحافظة شمال الباطنة والداخلية	5

تدريبات كيمياء للصف التاسع الأساسي (الوحدة الأولى)

١ (ما المقصود بالمادة ؟

٢ (فسر " يتبخر الإيثانول بسرعة أكبر من الماء " ؟

٣ (صل بين الكلمات في العمود الأول وما يناسبها في العمود الثاني :

أ	درجة الحرارة التي يتحول عندها السائل إلى غاز
ب	تحول السائل إلى غاز
ج	درجة الحرارة التي يتحول عندها الصلب إلى سائل
د	درجة الحرارة التي يتحول عندها السائل إلى صلب
هـ	تحول الغاز إلى سائل

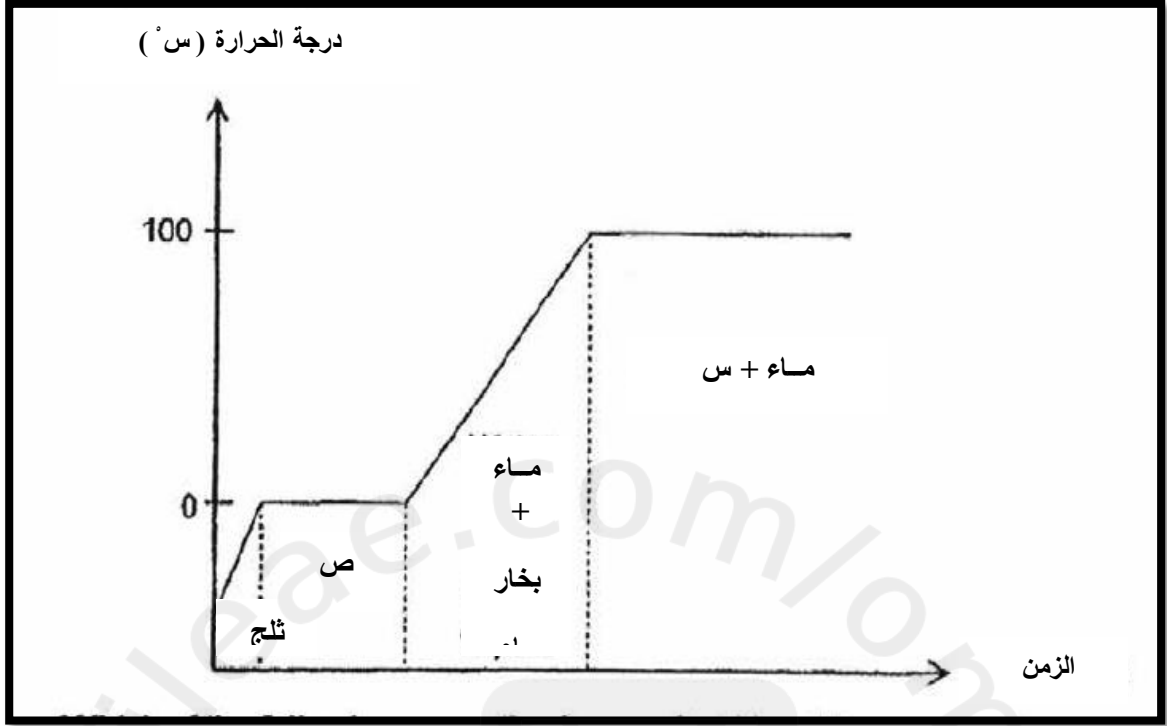
١	درجة الانصهار
٢	درجة التجمد
٣	التكثف
٤	الغليان
٥	درجة الغليان

٤ (ضع (✓) أمام العبارة الصحيحة في الجدول أدناه :

م	العبارة	صواب	خطأ
١	تكون درجتا الانصهار والتجمد لأي مادة مختلفتين .		
٢	يمكن تقليص حجم الغاز بزيادة الضغط الواقع عليه عند درجة حرارة ثابتة .		

تدريبات كيمياء للصف التاسع الأساسي (الوحدة الأولى)

٥ (ادرس الشكل أدناه ، ثم أجب عن الأسئلة التي تليه :



أ) المنحنى في الشكل يمثل : (أختار)

○ منحنى تبريد

○ منحنى تسخين

- فسر إجابتك ؟

ب) أكمل من الشكل :

- درجة الإنصهار =

- درجة الغليان =

تدريبات كيمياء للصف التاسع الأساسي (الوحدة الأولى)

ج) أختار الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاه :

م	ص	س
أ	ثلج	بخار ماء
ب	ماء	غاز
ج	ثلج + ماء	بخار ماء
د	ثلج + ماء	غاز

د) تعتبر المادة التي يمثلها الشكل أو المنحنى : (أختار)

مادة نقية

مادة غير نقية

- فسر إجابتك ؟

٦) عند فصل محلول مكون من ٣ سوائل ممتزجة مع بعضها البعض ، وتبلغ درجة غليانها بالترتيب (ع = ٨٥ سن ، ل = ١٠٠ سن ، م = ١٢٧ سن)

أ) السائل الذي ينفصل أولاً هو

- فسر إجابتك ؟

تدريبات كيمياء للصف التاسع الأساسي (الوحدة الأولى)

٧ (ادرس الشكل أدناه ، ثم أجب عن الأسئلة التي تليه :

أ (المنحنى في الشكل يمثل : (أختار)

منحنى تبريد

منحنى تسخين

- فسر إجابتك ؟

ب (أكمل من الشكل :

----- درجة الإنصهار =

----- درجة الغليان =

ج (ما هي الحالة الفيزيائية للمادة عند النقاط :

----- A - B

----- B - C

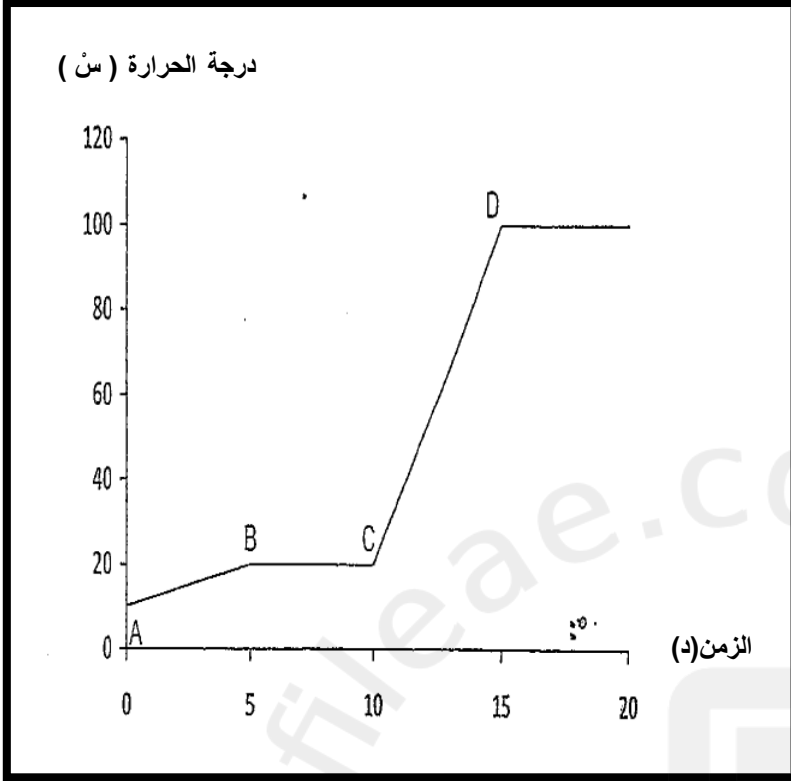
----- C - D

د (تعتبر المادة التي يمثلها الشكل : (أختار)

مادة نقية

مادة غير نقية

- فسر إجابتك ؟



تدريبات كيمياء للصف التاسع الأساسي (الوحدة الأولى)

٨ (فسر " ينصهر فلز الغاليوم عند وضعه على راحة اليد " ؟

٩ (ما تأثير وجود الشوائب في مادة ما ؟

١٠ (الجدول أدناه يوضح درجات التجمد والغليان لمجموعة من المواد ، ادرسه جيدا ثم اجب عن الأسئلة التي تليه :

المادة	درجة التجمد (س٠)	درجة الغليان (س٠)
س	٦	٨٠
ص	١٧	١١٨
ع	٤٣	١٨١

أ (المادة التي تكون في الحالة السائلة عند درجة حرارة (٩٠ س٠) هي :

س

ص

س و ص

ص و ع

تدريبات كيمياء للصف التاسع الأساسي (الوحدة الأولى)

١١) الجدول أدناه يوضح درجات التجمد والغليان لمادتين (ل) و (ع) ، ادرسه جيدا ثم اجب عن الأسئلة التي تليه :

المادة	درجة التجمد (سْ)	درجة الغليان (سْ)
ل	٦٤	٧٦٠
ع	٢١٢	٤٤٠

أ) تبلغ درجة غليان المادة (ع) -----

ب) تبلغ درجة تجمد المادة (ل) -----

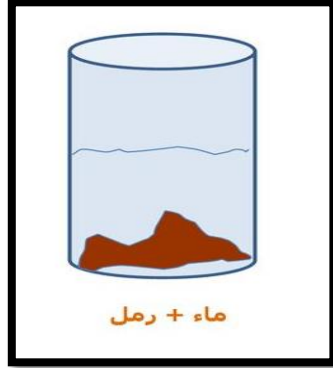
ج) المادة التي تكون في الحالة السائلة ضمن أضيق مدى من درجات الحرارة هي -----

د) الخيار المناسب الذي يوضح الحالة الفيزيائية للمادتين عند ١٠٠ سْ هو :

م	ل	ع
أ	صلب	سائل
ب	سائل	صلب
ج	صلب	صلب
د	سائل	غاز

تدريبات كيمياء للصف التاسع الأساسي (الوحدة الأولى)

١٢ (طريقة الفصل المناسبة لفصل المكونين (المادتين) في الشكل هي :



طريقة الفصل	م
الترشيح	أ
التقطير	ب
الفصل الكروماتوغرافي	ج
التبلور	د

١٣ (طريقة الفصل المناسبة لفصل المكونين (المادتين) في الشكل هي :



طريقة الفصل	م
الترشيح	أ
التقطير	ب
المغناطيس	ج
التبلور	د

١٤ (تعتمد فاعلية طريقة الفصل لمخلوط ما على : (أكمل)

----- (أ)

----- (ب)

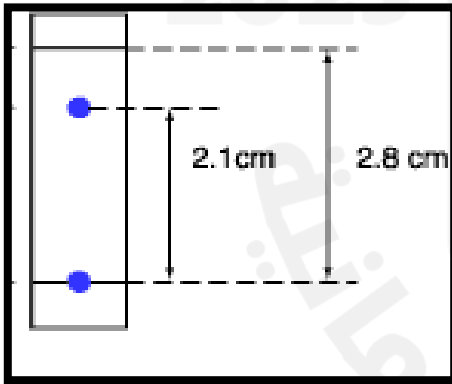
تدريبات كيمياء للصف التاسع الأساسي (الوحدة الأولى)

١٥) صل بين نوع المخلوط وطريقة الفصل المناسبة :

أ	الطرق التي تعتمد على اختلاف خصائص المادتين.
ب	الكروماتوجرافيا .
ج	الترشيح .
د	التبخير (التبلور) + التقطير .
هـ	التقطير التجزيئي .

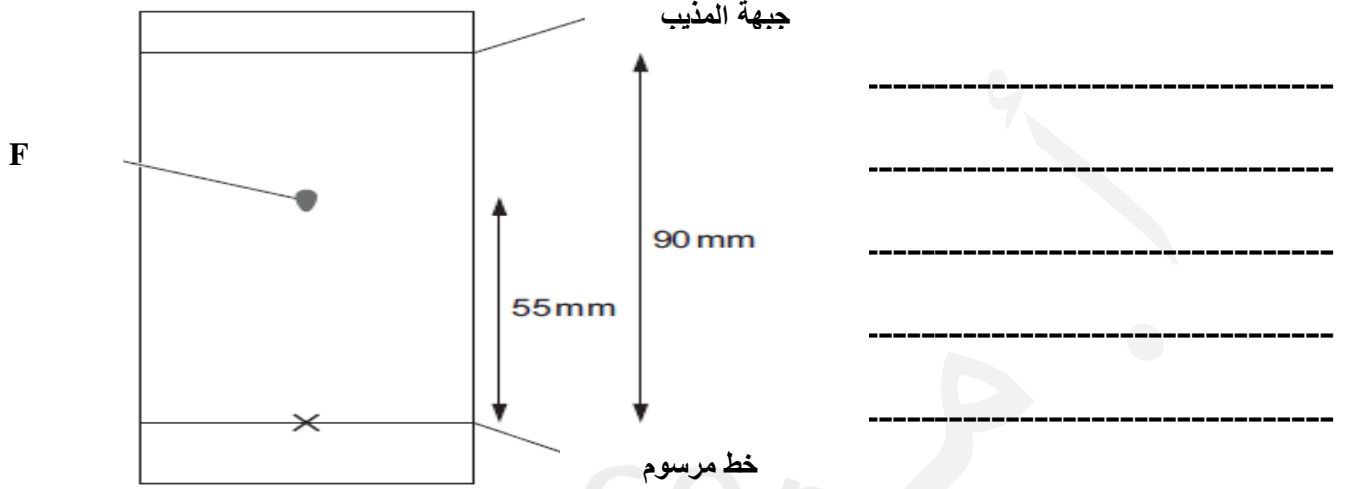
١	معلق مادة صلبة في سائل
٢	سائلان أو أكثر قابلان للمزج
٣	محلول مادة صلبة في سائل
٤	محلول مكون من مادتين أو أكثر مختلفتين وذائبتين في سائل
٥	مسحوق مكون من مادتين صلبتين

١٦) أحسب قيمة معامل التأخر للعينة الموضحة في الشكل ؟

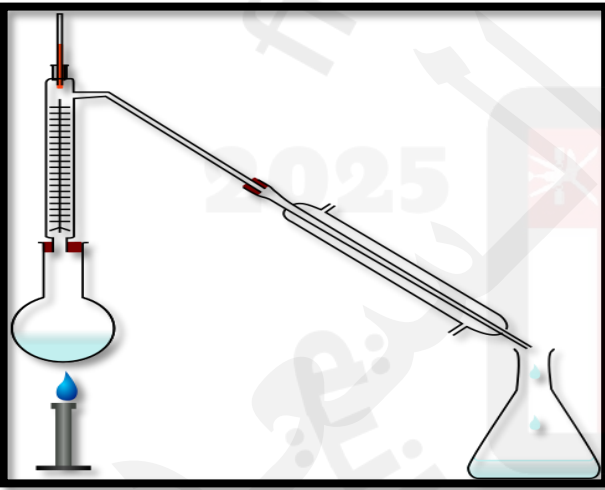


تدريبات كيمياء للصف التاسع الأساسي (الوحدة الأولى)

١٧) أحسب قيمة معامل التأخر للعينة الموضحة في الشكل ؟



١٨) يستخدم الجهاز أدناه في فصل :



أ	ملونات الطعام مع الماء
ب	الرمل مع الماء
ج	مخلوط الرمل مع برادة الحديد
د	ماء البحر

تدريبات كيمياء للصف التاسع الأساسي (الوحدة الأولى)

١٩) قام محمد بإذابة ٢٠ غم من الملح في لتر من الماء عند درجة حرارة ٢٠ سن
أ) أحسب ذوبانية الملح في الماء ؟

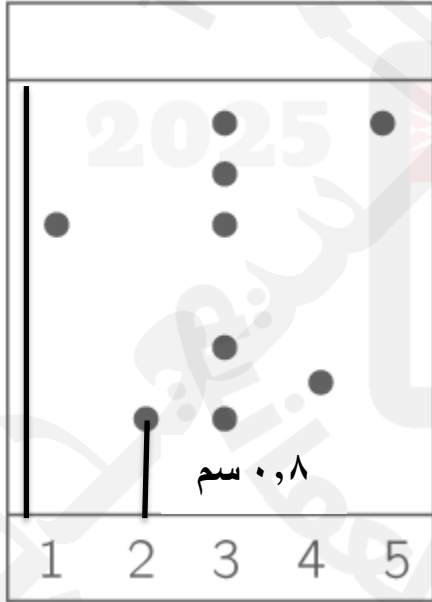
ب) إذا أضف كمية أخرى من الملح فأصبحت كمية الملح ٤٥ غم ، فأحسب :
- الذوبانية بعد إذابة المزيد من الملح ؟

ج) كمية الملح المضافة =

٢٠) ادرس الشكل أدناه ، ثم أجب عن الأسئلة التي تليه :

- أ) طريقة الفصل الموضحة بالشكل هي -----
ب) العينة التي تحتوي على أكثر من مادة هي -----
ج) عدد المواد الكيميائية الموجودة في العينة ٥ = -----
د) احسب معامل التأخر للعينة رقم ٢ ؟

٣ سم



تدريبات كيمياء للصف التاسع الأساسي (الوحدة الأولى)

الدرجة	الإجابة	م			
	المادة هي أي شيء يشغل حيزاً من الفراغ وله كتلة .	١			
	لأن درجة غليان الإيثانول أقل من درجة غليان الماء لذلك يتبخر بسرعة أعلى فهو أكثر تطايراً من الماء .	٢			
	(١ / ج) ، (٢ / د) ، (٣ / هـ) ، (٤ / ب) ، (٥ / أ) .	٣			
	(١ / خطأ) ، (٢ / صواب) .	٤			
	<p>أ) منحنى تسخين بسبب ارتفاع درجة الحرارة مع مرور الزمن .</p> <p>ب) درجة الإنصهار = صفر (٠ سن) / درجة الغليان = ١٠٠ سن .</p> <p>ج) <table border="1" style="display: inline-table; vertical-align: middle;"> <tr> <td style="padding: 5px;">بخار ماء</td> <td style="padding: 5px;">ثلج + ماء</td> <td style="padding: 5px;">ج</td> </tr> </table></p> <p>د) مادة نقية لأن المنحنى يبقى ثابتاً أثناء عملية الإنصهار والغليان وهذا الثبات يحدث في المواد النقية .</p>	بخار ماء	ثلج + ماء	ج	٥
بخار ماء	ثلج + ماء	ج			
	<p>السائل ع لأن درجة غليانه أقل فهو أسرع تطايراً ، لذلك ينفصل أولاً .</p>	٦			

تدريبات كيمياء للصف التاسع الأساسي (الوحدة الأولى)

	<p>٧ (أ) منحني تسخين بسبب ارتفاع درجة الحرارة مع مرور الزمن .</p> <p>(ب) درجة الإنصهار = ٢٠ سن / درجة الغليان = ١٠٠ سن .</p> <p>(ج) A-B (ثلج / صلب) B -C (ثلج / صلب + ماء / سائل) C - D (ماء / سائل)</p> <p>(د) مادة نقية لأن المنحني يبقى ثابتاً أثناء عملية الإنصهار والغليان وهذا الثبات يحدث في المواد النقية .</p>	٧			
	<p>٨ لأن درجة إنصهاره أعلى قليلاً من درجة حرارة الغرفة ، لذلك ينصهر عند وضعه على راحة اليد .</p>	٨			
	<p>٩ (أ) خفض درجة إنصهار المادة . (ب) رفع درجة غليان المادة .</p>	٩			
	<p>١٠ المادتين (ص و ع)</p>	١٠			
	<p>١١ (أ) ٤٤٠ سن (ب) ٦٤ سن (ج) المادة (ع) (د)</p> <table border="1" data-bbox="451 1671 1279 1755"> <tr> <td data-bbox="451 1671 816 1755">صلب</td> <td data-bbox="816 1671 1133 1755">سائل</td> <td data-bbox="1133 1671 1279 1755">ب</td> </tr> </table>	صلب	سائل	ب	١١
صلب	سائل	ب			

تدريبات كيمياء للصف التاسع الأساسي (الوحدة الأولى)

	<table border="1"> <tr> <td>أ</td> <td>الترشيح</td> </tr> </table>	أ	الترشيح	١٢
أ	الترشيح			
	<table border="1"> <tr> <td>ج</td> <td>المغناطيس</td> </tr> </table>	ج	المغناطيس	١٣
ج	المغناطيس			
	<p>أ) نوع المخلوط ب) المادة المراد استخلاصها من المخلوط</p>	١٤		
	<p>(١ / ج)، (٢ / هـ)، (٣ / د)، (٤ / ب)، (٥ / أ).</p>	١٥		
	<p>معامل التأخر = المسافة التي قطعها المادة / المسافة التي قطعها جبهة المذيب معامل التأخر = ٢,١ سم / ٢,٨ سم = ٠,٧٥</p>	١٦		
	<p>معامل التأخر = المسافة التي قطعها المادة / المسافة التي قطعها جبهة المذيب معامل التأخر = ٥٥ مم / ٩٠ مم = ٠,٦١</p>	١٧		
	<table border="1"> <tr> <td>د</td> <td>ماء البحر</td> </tr> </table>	د	ماء البحر	١٨
د	ماء البحر			

تدريبات كيمياء للصف التاسع الأساسي (الوحدة الأولى)

	<p>١٩ أ) الذوبانية = كمية المادة المذابة / حجم المادة المذيبة الذوبانية = ٢٠ غم / ١ لتر = ٢٠ غم / لتر</p> <p>ب) الذوبانية = كمية المادة المذابة / حجم المادة المذيبة الذوبانية = ٤٥ غم / ١ لتر = ٤٥ غم / لتر</p> <p>ج) كمية الملح المضافة = ٤٥ غم - ٢٠ غم = ٢٥ غم</p>	
	<p>٢٠ أ) الكروماتوجرافيا</p> <p>ب) العينة رقم (٣)</p> <p>ج) مادة واحدة</p> <p>د) معامل التأخر = المسافة التي قطعها المادة / المسافة التي قطعها جبهة المذيب معامل التأخر = ٠,٨ سم / ٣ سم = ٠,٢٧</p>	