

## تدريبات على الوحدة الأولى طبيعة المادة مدرسة الخليل بن أحمد الفراهيدي



### تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 08:46:07 2025-09-20

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:

إعداد: شبيب الفارسي

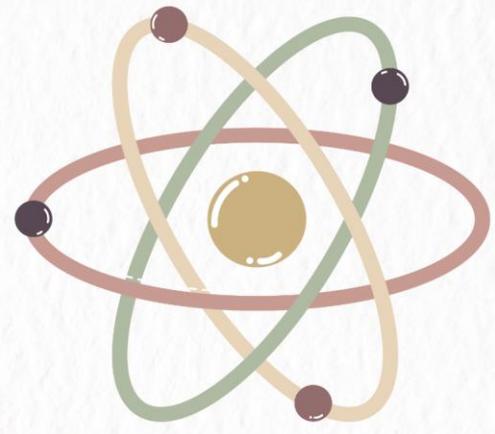
### التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



صفحة المناهج  
العمانية على  
فيسبوك

### المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

تدريبات على الوحدة الأولى طبيعة المادة مدرسة عاتكة بنت أبي صفرة	1
إجابات أسئلة الوحدة الخامسة معدل سرعة التفاعل وتغيرات الطاقة	2
إجابات أسئلة الوحدة الرابعة الروابط الكيميائية	3
إجابات أسئلة الوحدة الثالثة الجدول الدوري	4
إجابات أسئلة الوحدة الثانية التركيب الذري	5



---

ندريبات على الوحدة الأولى

الناسع

الكيمياء

الفصل الدراسي الأول

---



إعداد

أ. شبيب بن أحمد الفارسي

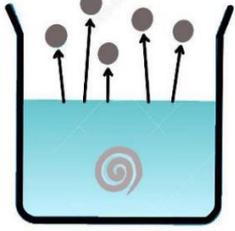
## السؤال الأول:

أ- يطلق على درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الصلبة بدرجة: (ظلل الإجابة الصحيحة)

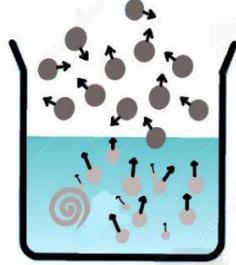
- الغليان  التكثف  التجمد  الانصهار

ب- في الشكل الآتي تمثل الكرات جسيمات المادة في الحالتين السائلة والغازية.

أدرس الشكل جيدا ثم أجب عن الأسئلة التالية:



(٢)



(١)

1- العملية التي يشكلها الشكل (1): (ظلل الإجابة الصحيحة)

- الغليان  التبخر

2- فسر إجابتك.

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

(ظلل الإجابة الصحيحة)

ج- أصغر جسيم في المادة يمكن أن يوجد بشكل منفرد يسمى:

- المركب  الذرة  الأيون  الجزيء

د- أكمل الجدول الآتي الذي يوضح بعض الخصائص الفيزيائية لحالات المادة :

التدفق	الكثافة	الحجم	الحالة الفيزيائية
.....	مرتفعة	.....	الصلبة
.....	.....	ليس لها حجم ثابت	الغازية

(ظلل الإجابة الصحيحة)

هـ - مادة لها حجم ثابت وشكل ثابت، ولا تتدفق:

- الماء  الكتاب  الهواء  العسل

## السؤال الثاني:

أ- لدى محمد ثلاث سوائل مختلفة في درجة الغليان كما هو موضح في الجدول المقابل، أجب عن الأسئلة التالية:

رمز السائل	درجة الغليان ( C° )
س	78
ص	49
ع	110

1- السائل الأكثر تطايرًا .....

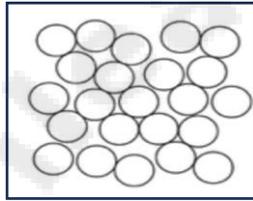
2- رتب السوائل المقابلة من الأقل تطايرًا إلى الأكثر تطايرًا.

..... ← ..... ← .....  
الأقل تطايرًا                      الأكثر تطايرًا

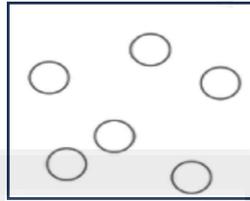
ب- عرف السائل المتطاير.

.....  
.....

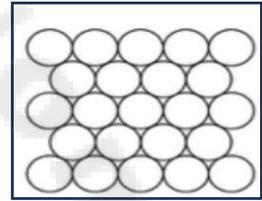
ج- توضح الرسوم البيانية ترتيب الجسيمات في ثلاث حالات فيزيائية مختلفة للمادة X.



الحالة ج



الحالة ب



الحالة أ

(ظل الإجابة الصحيحة)

1- أي العبارات التالية صحيحة عن الحالات الفيزيائية السابقة للمادة X ؟

تهتز الجسيمات في الحالة ج حول المواضع الثابتة.

تتغير الحالة ج إلى الحالة ب عن طريق الانصهار.

الحالة ب تتغير مباشرة إلى الحالة ج بالتكثيف.

المادة في الحالة أ ليس لها حجم ثابت.

2- قارن في الجدول التالي بين الحالات الفيزيائية السابقة من حيث حركة الجزيئات والحجم.

الحالة ج	الحالة ب	الحالة أ	
			حركة الجزيئات
			الحجم

## السؤال الثالث:

أ- قام علي بدراسة عمليتي التبخر والغليان ومحاولة التمييز بينهما ودون نتائجه في الجدول التالي، لكنه لم يكمل البيانات فيه.

العملية (2)	العملية (1)	
(4)	(3)	مكان الحدوث
تحدثت عند درجات حرارة مختلفة	تحدثت عند درجة حرارة محددة	درجة الحرارة

1- أكتب اسم العمليتين (1) و (2).

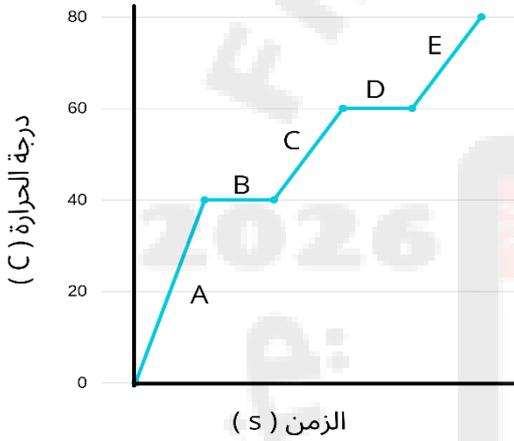
العملية (1) ..... العملية (2) .....

2- أكتب ما يحدث عند (3) و (4).

(3) .....

(4) .....

ب- الشكل المقابل يمثل منحنى تسخين لمادة ما.



درجة غليان المادة	رمز المادة في الحالة الصلبة

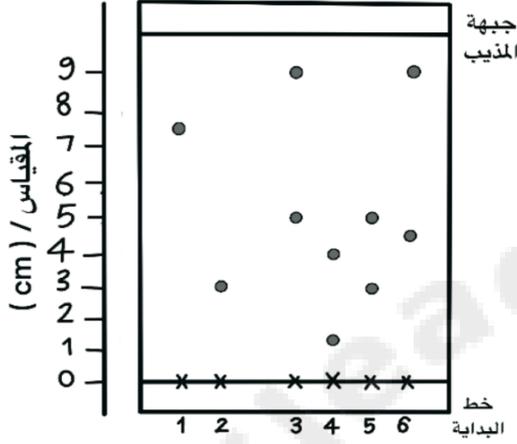
(ظلل الإجابة الصحيحة)

ج- أي الغازات الآتية أسرع إنتشارًا؟

الغاز	الكتلة المولية (جم/مول)	
الأمونيا	17	<input type="radio"/>
ثاني أكسيد الكربون	44	<input type="radio"/>
الكلور	71	<input type="radio"/>
الهيدروجين	2	<input type="radio"/>

## السؤال الرابع:

أ- بعد نهاية مباراة كرة، قام المختصين بإجراء فحص للاعبين للكشف عن وجود منشطات أو عقاقير محظورة في أجسام اللاعبين، حيث يتم وضع عينة مركزة من بول اللاعبين لا تقل عن نقطة أو بقعة دائرية على ورقة الكروماتوجرافيا عند خط البداية، وتوضع على الخط نفسه نقاط من بعض العقاقير والمواد المحظورة (المنشطات).  
يوضح الجدول التالي أرقام المواد المحظورة وعينات بول اللاعبين.  
وعند قراءة ورقة الكروماتوجرافيا باستخدام الأشعة فوق البنفسجية، كانت النتائج كما بالشكل التالي.  
أدرسه ثم أجب عن الأسئلة التالية:



الوصف	العينة / البقعة
المورفين	1
النيكوتين	2
عينة بول اللاعب أ	3
عينة بول اللاعب ب	4
عينة بول اللاعب ج	5
عينو بول اللاعب د	6

(ظلل الإجابة الصحيحة)

أ- أيهما أقل ذائبية في المذيب؟

○ مادة المورفين ○ مادة النيكوتين

فسر إجابتك.

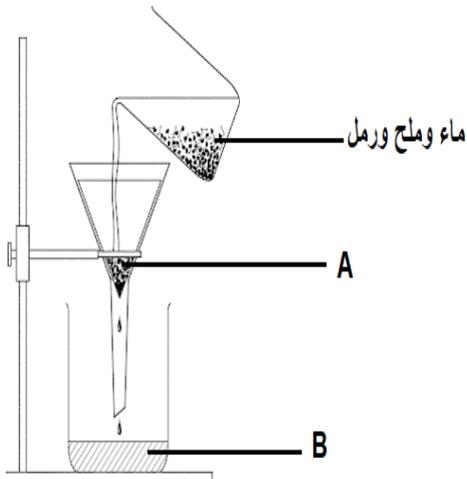
ب- تتبأ أي من اللاعبين الذي قررت اللجنة معاقبتهم.

فسر إجابتك.

ج- أحسب معامل التأخر  $R_f$  لمادة المورفين. موضحا خطوات الحل

## السؤال الخامس:

أ- الشكل المقابل يوضح إحدى طرق فصل المخاليط.



1- ما هي طريقة الفصل المستخدمة في الجزء A؟

.....

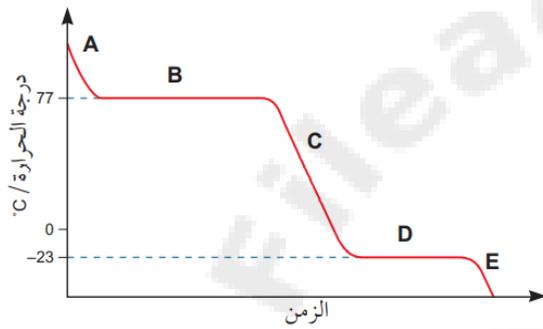
2- ما المادة المتبقية في الجزء A؟

.....

3- تتبأ بما سيحدث عند تسخين المادة B.

.....

ب- يبين الشكل أدناه منحنى التبريد لمادة ما، أدرسه ومن ثم أجب عن الأسئلة التي تليه.



1- أكتب رمز المرحلة التي تكون عندها المادة في الحالة

الصلبة.....

2- تغير هذه المادة يعتبر:

(ظلل الإجابة الصحيحة)

مخلوط

نقي

فسر إجابتك.

.....

(ظلل الإجابة الصحيحة)

100

0

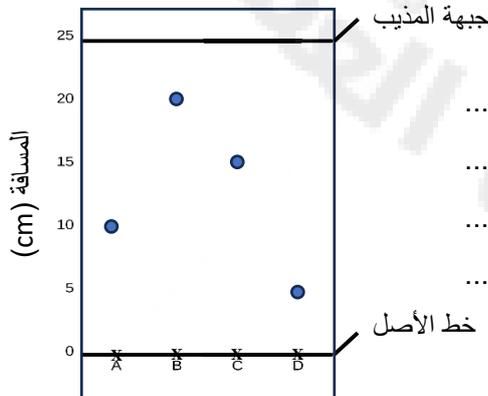
77

23

3- كم تساوي درجة غليان المادة؟

ج- أجرى طالب تحليل كروماتوجرافيا لمجموعة من ملونات الطعام، وحصل على النتائج كما في الشكل المقابل.

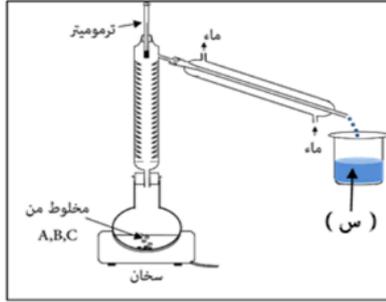
أحسب معامل التأخر ( $R_f$ ) للمادة C. موضحا خطوات الحل



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

## السؤال السادس:

أ- الشكل المقابل يمثل عملية فصل مخلوط مكون من ثلاثة سوائل ودرجة الغليان لكل منهم كما مبين بالجدول التالي:



السائل	A	B	C
درجة الغليان (C°)	78	100	290

1- ما هو رمز السائل (س) الذي سنحصل عليه أولاً؟

.....

2- فسر إجابتك.

.....