

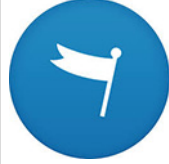
## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## نموذج إجابة الاختبار الرسمي (محافظة مسقط)

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج العمانية](#) ⇨ [الصف التاسع](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الأول](#) ⇨ [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 الأول

<a href="#">حل تمارين كتاب النشاط</a>	1
<a href="#">نماذج أسئلة مع الإجابات</a>	2
<a href="#">ملخص شامل للمادة</a>	3
<a href="#">أساسيات مهمة في المادة من أكاديمية ميم</a>	4
<a href="#">حل أسئلة كتاب الطالب والنشاط وأوراق العمل للوحدة الأولى</a>	5



الدرجة :

### اختبار قصير (1)

اسم الطالب / ..... التاريخ / .....

(1) تمتلك نواة ذرة نظير الهيدروجين ( ${}^3_1\text{H}$ ) جسيمات دون ذرية بداخلها ، - ما قيمة الكتلة الذرية النسبية لهذه الذرة؟  
( ظلل الإجابة الصحيحة ) ( درجة )

6 ☐

4 ☐

3 ☐

2 ☐

(2) ادرس الشكل التالي ، ثم أجب عن الأسئلة التالية: (3 درجات)



أ- أكمل المخطط الموضح بالشكل السابق:

(درجتان)

(B)

..... الحالة (A)

..... الحالة

(C)

..... عملية (D)

..... علمية

ب - فسر: الغازات قابلة للانضغاط.

(درجة)

- ادرسه ثم أجب على المفردة التالية :

(3) الجدول التالي يبين درجات تجمد و غليان مجموعة من المواد ،

(درجة)

المادة	درجة التجمد (س°)	درجة الغليان (س°)
	( )	( )

- المادة التي تكون في الحالة السائلة عند درجة حرارة (90 °C) هي :  
( ظلل الإجابة الصحيحة )

س	6	80
ص	17	118
ع	43	181

☐
☐

ص

☐

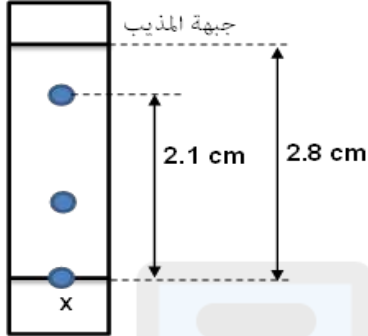
س

☐
☐

ص ، ع

☐

س ، ص



(4) يبين الشكل المقابل ورقة الكروماتوجرافيا ، معامل التأخير  $R_f$  للمادة (X) هو :  
( ظلل الإجابة الصحيحة ) ( درجة )

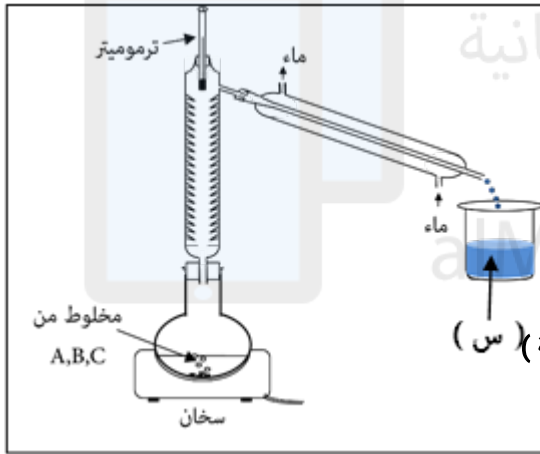
2.1 ☐

28 ☐

1.33 ☐

75 ☐

تم تحميل هذا الملف من



يتبع 2 المقابل يمثل عملية فصل مخلوط مكون من  
ثلاثة سوائل ودرجة الغليان لكل منهم كما مبين بالجدول الآتي:

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

أ- ما اسم الطريقة المستخدمة في فصل مكونات المخلوط؟

ب- ما الفكرة العلمية التي تبنى عليها هذه الطريقة لفصل مكونات المخلوط الموضح في الشكل ؟  
( درجة )

ج- تبنى برمز السائل ( س ) الذي سنحصل عليه أولاً .  
( درجتان )

- فسر إجابتك:

د- رتب السوائل السابقة حسب سرعة تطايرها ابتداءً من الأقل تطايرًا إلى الأكثر تطايرًا.  
( درجة )

6) الشكل المقابل يوضح جزء من الدورة الثالثة من الجدول الدوري ، علما بأن العنصر الافتراضي X يقع في المجموعة ( II )  
( ، ادرسه ثم أجب :

	X				Y
--	---	--	--	--	---

أ- عرف الجدول الدوري ؟

ب- تنبأ بعدد البروتونات للعنصر Y

تم تحميل هذا الملف من

( اختر إجابتك )

☐ لا فلز

☐ فلز

ج - العنصر Y هو عنصر :  
د - ارسم التوزيع الإلكتروني للعنصر X ؟

موقع المناهج العمانية  
alManahj.com/om

مع أطيب التمنيات / حسن

محجوب

الفصل الدراسي الأول

الصف : التاسع

المادة :

الدرجة : 5



سلطنة عمان

ول

وزارة التربية والتعليم

ع

مديرية التربية والتعليم بظفار

كيمياء

مدرسة المنادر للتعليم الأساسي (12-1)

درجات

نموذج إجابة (1) اختبار قصير

المخرج التعليمي	عناصر التعلم			الدرجة	الإجابة	رقم السؤال	
	استدلال	تطبيق	معرفي				
3-1			✓	1	3	1	
9-3			✓	0 أو 1 أو 2	A = الحالة الغازية B = الحالة الصلبة C = عملية تجمد D = عملية تكثيف	أ	2
		✓		1	لأن المسافات البينية بين جزيئات الغاز كبيرة وقوي التجاذب أقل ما يمكن	ب	
1-3	✓			1	ص، ع	3	
		✓		1	0.75	4	
			✓	1	التقطير التجزيئي	أ	5
			✓	1	على الاختلاف في درجة الغليان	ب	
	✓			1	- السائل A	ج	
		✓		1	- لأنه الأقل في درجة الغليان	د	
		✓		1	A > B > C		
			✓	1	هو الجدول الذي نظمت فيه العناصر الكيميائية بناءً على الزيادة في العدد الذري والتركيب الإلكتروني	أ	
	✓			1	16	ب	
		✓		1	لافلز	ج	
		✓		1	2, 8, 2	د	
	3	6	6	15	المجموع		