

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير أول مع نموذج الإجابة

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

حل تمارين كتاب النشاط	1
نماذج أسئلة مع الإجابات	2
ملخص شامل للمادة	3
أساسيات مهمة في المادة من أكاديمية همم	4
حل أسئلة كتاب الطالب والنشاط وأوراق العمل للوحدة الأولى	5



الدرجة :

اختبار قصير (1)

الدرجة :

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)

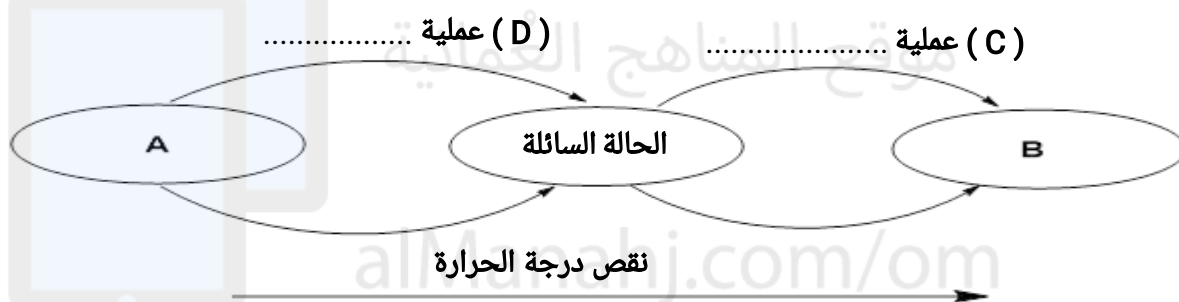
6

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) ((D) عملية
علمية

ب - فسّر: الغازات قابلة للانضغاط.

(درجة)

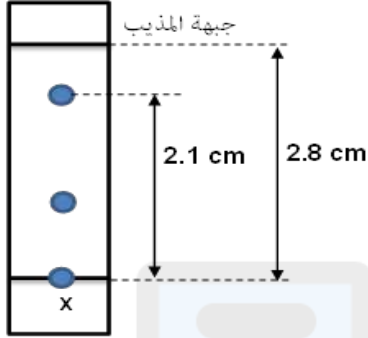
3) الجدول التالي يبين درجات تجمد و غليان مجموعة من المواد ، - ادرسه ثم أجب على المفردة التالية :

(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

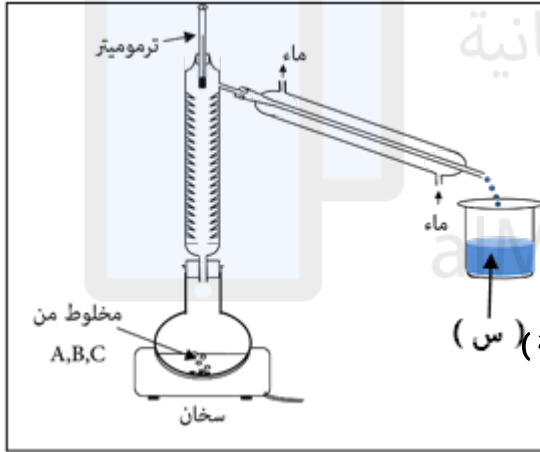


4) يبين الشكل المقابل ورقة الكروماتوجرافيا ، معامل التأخير R_f للمادة (X) هو :
(ظلل الإجابة الصحيحة) (درجة)

2.1 0.75

1.33 0.75

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	C° 78	100 C°	C° 290

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 ، علماً 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
alManahij.com/om

مع أطيب التمنيات / حسن

محجوب

الفصل الدراسي الأ

الصف : التاس

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	عصر 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
			✓	1	على الاختلاف في درجة الغليان	ب
	✓			1	- السائل A	ج
		✓		1	- لأنه الأقل في درجة الغليان	د
		✓		1	A > B > C	د
			✓	1	هو الجدول الذي نظمت فيه العناصر الكيميائية بناء على الزيادة في العدد الذري والترتيب الإلكتروني	أ
	✓			1	16	ب
		✓		1	لافلز	ج
		✓		1	2, 8, 2	د
	3	6	6	15	المجموع	

مع أطيب التمنيات / حسن محبوب