



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

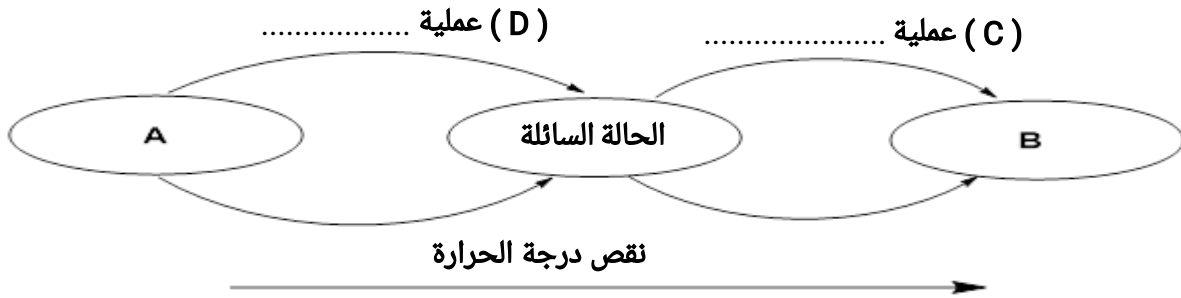
4

3

2

(3 درجات)

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



أ- أكمل المخطط الموضح بالشكل السابق:

(درجتان)

(B)

..... الحالة (A)

..... الحالة

(C)

..... ((D

..... عملية

ب - فسّر: الغازات قابلة للانضغاط.

(درجة)

- ادرسه ثم أجب على المفردة التالية :

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

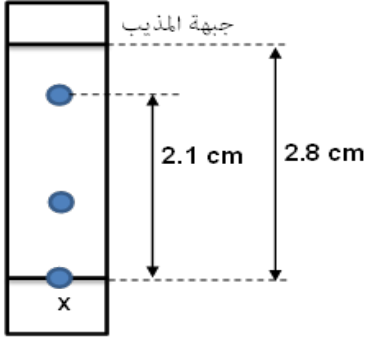
(درجة)

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

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

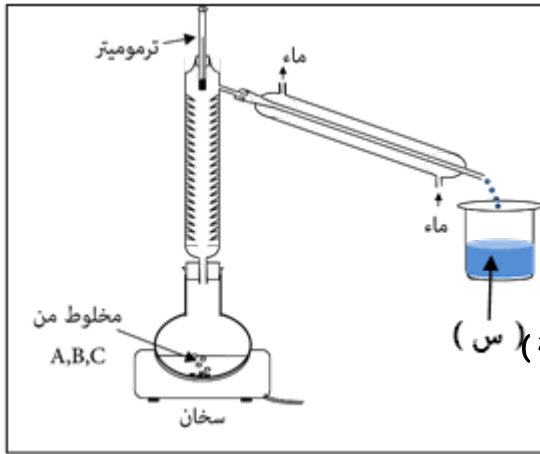
س	6	80
ص	17	118
ع	43	181

-



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

- 2.1 0.8
1.33 0.75



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

ج - العنصر Y هو عنصر : فلز لافلز (اختر إجابتك)

د - ارسم التوزيع الإلكتروني للعنصر X ؟

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 المناذر 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
		✓		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