

اسم الطالب / الصف / التاريخ /

(1) يستخدم حمام من الزيت لقياس درجة انصهار المادة الصلبة التي درجة انصهارها

(درجة)

(ظلل الإجابة الصحيحة)

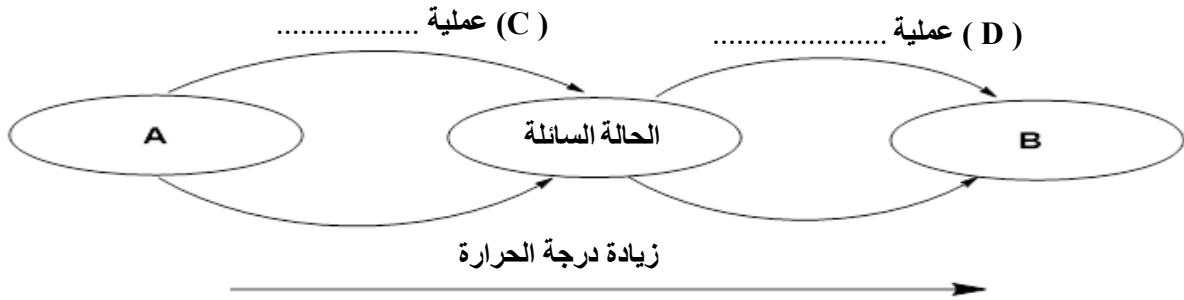
☐ يساوي 79

☐ يساوي 100

☐ أكبر من 100

☐ أقل من 100

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



[2]

- أكمل المخطط الموضح بالشكل السابق:

..... الحالة (B)

..... الحالة (A)

..... عملية (C)

..... عملية (D)

[1]

(3) فسر: الغازات قابلة للانضغاط.

[1]

- ادرسه ثم أجب على المفردة التالية :

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

المادة	درجة التجمد (°س)	درجة الغليان (°س)
ع	6	90
ل	17	120
م	43	200

- المادة التي تكون في الحالة السائلة عند درجة حرارة (100°C)

(ظلل الإجابة الصحيحة)

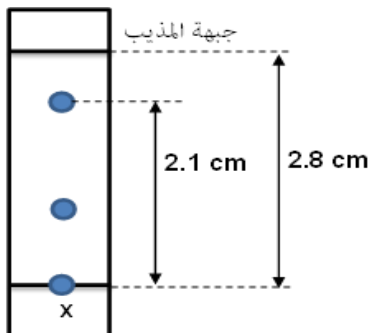
هي :

☐ ل

☐ ع

☐ ل ، م

☐ ع ، ل



(5) يبين الشكل المقابل ورقة الكروماتوجرافيا ، معامل التأخير R_f للمادة (X) هو :

[1]

(ظلل الإجابة الصحيحة)

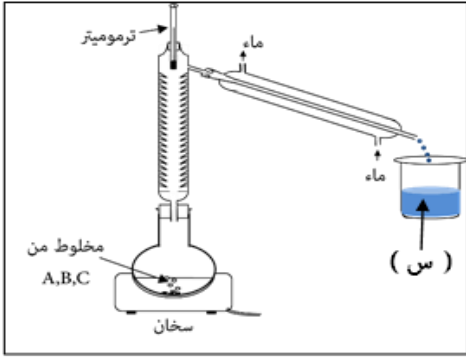
☐ 2.1

☐ 2.8

☐ 1.33

☐ 0.75

يتبع 2



(6) الشكل المقابل يمثل عملية فصل مخلوط مكون من ثلاثة سوائل ودرجة الغليان لكل منهم كما مبين بالجدول الآتي:

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

أ- ما اسم الطريقة المستخدمة في فصل مكونات المخلوط؟ [1]

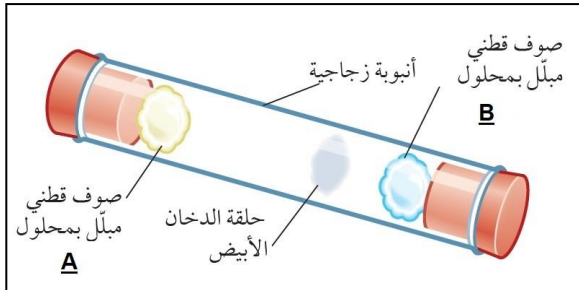
ب- ما الفكرة العلمية التي تبني عليها هذه الطريقة لفصل مكونات المخلوط الموضح في الشكل؟ [1]

ج - تنبأ برمز السائل (س) الذي سنحصل عليه أولاً. [1]
فسر إجابتك.

(7) رتب السوائل السابقة في السؤال (6) حسب سرعة تطايرها ابتداءً من الأقل تطايراً إلى الأكثر تطايراً. [1]

(8) ما المقصود بالسائل المتطاير؟ [1]

(9) يوضح الشكل المقابل تجربة قام بها أحد الطلاب لاستقصاء انتشار الغازات حيث تم تنفيذ التجربة باستخدام محلول مركز من المادة A ومحلول مركز من المادة B



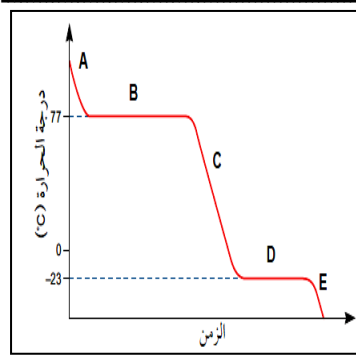
[1]

أ- ما المقصود بالانتشار؟

ب- تنبأ باسم المحلول المشار إليه بالرمز A

○ حمض الهيدروكلوريك ○ محلول الأمونيا
فسر إجابتك.

[1]



[1]

(10) يوضح الرسم البياني المقابل منحنى تبريد لمادة ما .

- هل هذه المادة نقية أم مخلوط؟

فسر إجابتك .

[1]

(11) نطلق على عملية تحول السوائل الى غازات عند درجة حرارة محددة

انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق للجميع

أ/ سعود الحوماني

اسم



نموذج إجابة اختبار قصير (1)

رقم السؤال	الإجابة	درجة	عناصر التعلم			المخرج التعليمي
			معرفة	تطبيق	استدلال	
1	الزيت	1	✓			3-1
2	A = الحالة الغازية B = الحالة الصلبة C = عملية تجمد D = عملية تكثيف	0 أو 1 أو 2		✓		3-9
3	لأن المسافات البينية بين جزيئات الغاز كبيرة وقوي التجاذب أقل ما يمكن	1		✓		
4	ص ، ع	1			✓	3-1
5	0.75	1		✓		
6	أ التقطير التجزيئي	1	✓			
	ب على الاختلاف في درجة الغليان	1	✓			
	ج - السائل A - لأنه الأقل في درجة الغليان	1			✓	
7	$A > B > C$	1		✓		
8	سائل يتبخر بسهولة وله درجة غليان منخفضة نسبياً	1	✓			
9	أ الانتشار : هو انتقال الموانع من منطقة ذات تركيز مرتفع باتجاه منطقة ذات تركيز منخفض نتيجة لحركة جسيماتها العشوائية	1	✓			1-5(1)
	ب حمض الهيدروكلوريك التفسير : حلقة الدخان تكون أقرب الى الطرف الأقل في سرعة الانتشار اي حمض الهيدروكلوريك	1			✓	1-5(2)
10	مادة نقية التفسير : لان درجتا التجمد والتكثف محددتان وثابتتان	1		✓		1-3(6)
11	التبخر	1	✓			1-3(3)
	المجموع	15	6	6	3	