شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

اختبار قصير أول مع نموذج الإجابة

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-10-04 17:13:35 | اسم المدرس: حسن محجوب

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع

روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

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

سلطنة عمان
وزارة التربية و التعليم
مديرية التربية والتعليم بظفار
الإدارة التعليمية بثمريت
مدرسـة المنادر للتعليم الأساسي (1-12)

الفصل الدراسي الأول
الصف : التاســـع
المادة : كيمـــياء

اختبار قصير (1)

الدرجة :

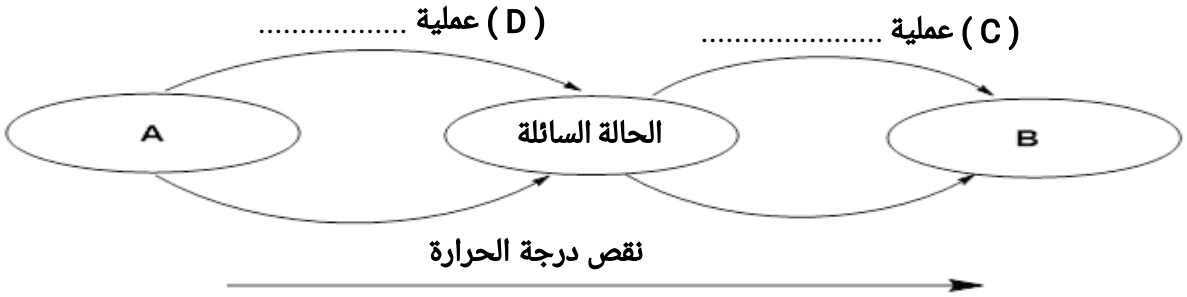
اسم الطالب / ..... التاريخ / .....

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

(ظلل الإجابة الصحيحة)

2☐ 3☐ 4☐ 6☐

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



أ- أكمل المخطط الموضح بالشكل السابق:

(درجتان)

(A) الحالة ..... (B)

الحالة .....

(D) عملية ..... (C)

علمية .....

ب - فسر: 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 °)

س	6	80
ص	17	118
ع	43	181

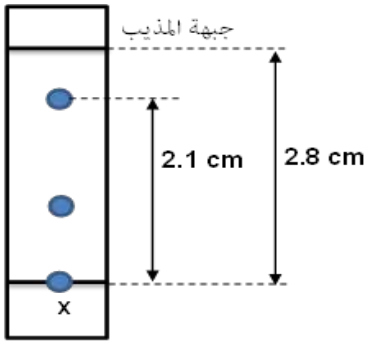
- المادة التي تكون في الحالة السائلة عند درجة حرارة (90℃) هي : (ظلل الإجابة الصحيحة)

☐ س ☐ ص ☐ ع

☐ س ، ص ☐ ص ، ع ☐

---

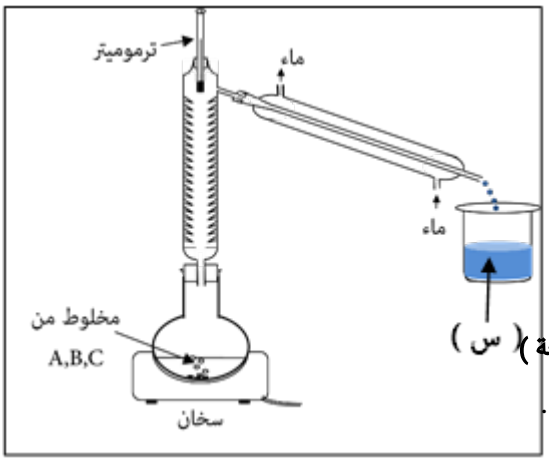
4) يبين الشكل المقابل ورقة الكروماتوجرافيا ، معامل التأخير R_f للمادة (X) هو : (ظلل الإجابة الصحيحة) (درجة)



☐ 0.75 ☐ 2.1

☐ 1.33 ☐ 2.8

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؟ (درجة)

.....

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

.....

.....

ج- تنبأ برمز السائل (س) الذي سنحصل عليه أولًا . (درجتان)

..... - فسر إجابتك:

.....

.....

د- رتب السوائل السابقة حسب سرعة تطايرها ابتداءا 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 أ/ حسن

محجوب

سلطنة عمان
وزارة التربية و التعليم
مديرية التربية والتعليم بظفار
مدرسـة المنادر للتعليم الأساسي (1-12)

الفصل الدراسي الأ
الصف : التاســـ
المادة :
الدرجة : 5 درجات

نموذج إجابة (1اختبار قصير)

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

مع أطيب التمنيات أ / حسن محجوب