

اختبار قصير أول



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

موقع فايلاتي ← المناهج العمانية ← الصف التاسع ← كيمياء ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 20:02:01 2026-10-15

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

إعداد: أكاديمية إصرار

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

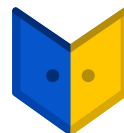
المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

نموذج إجابة الكيمياء للامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية	1
أسئلة الامتحان الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية لمادة الكيمياء	2
ملخص درس الروابط الكيميائية وأهميتها بخط اليد	3
ملخص دروس الاختبار	4
أسئلة اختبارات على الوحدة الأولى (طبيعة المادة)	5

تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية

تطبيق المناهج على Play Google (أندرويد)

تطبيق المناهج على Store App (آبل)



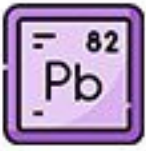
ESRAR
إصرار

الكيمياء

الاختبار القصير الأول أكاديمية إصرار

الصف التاسع
الفصل الدراسي الأول

ESRAR
إصرار



ESRAR
إصرار

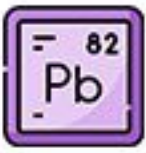
الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء للصف التاسع

السؤال الأول :

1	تمتلك ذرة نظير الهيدروجين (H_1^3) جسيمات دون ذرية، ما قيمة الكتلة الذرية النسبية لهذا النظير؟ 2 ○ 3 ○ 4 ○ 6 ○	1
---	---	---

السؤال الثاني :

1	ادرس الشكل التالي، ثم أجب عن الأسئلة التالية: أكمل المخطط الموضح بالشكل السابق: الحالة (A): الحالة (B): العملية (C): العملية (D):	1
2		



الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء للصف التاسع



ESRAR
إصرار

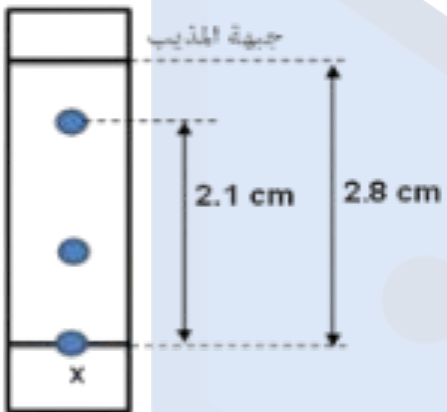
السؤال الثاني :

2	فسر: الغازات قابلة للانضغاط.	1
		
		

السؤال الثالث :

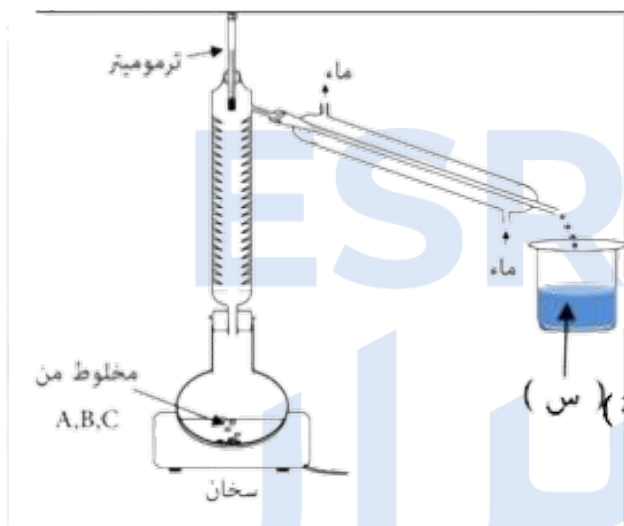
الجدول التالي يبين درجات تجمد وغيان مجموعة من المواد.		
درجة الغليان (°C)	درجة التجمد (°C)	المادة
80	6	س
118	17	ص
181	43	ع
1	المادة التي تكون في الحالة السائلة عند درجة حرارة (90°C) هي:	
	☐ س	
	☐ ص	
	☐ ع	
	☐ س، ص	

السؤال الرابع :

1	يبيّن الشكل المقابل ورقة كروماتوجرافيا، معامل التأخر (R_f) للمادة (X) هو: 	2.8 ○ 0.75 ○ 2.1 ○ 1.33 ○
---	---	--

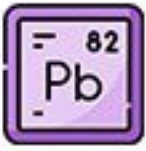
السؤال الخامس :

يوضح الشكل المقابل عملية فصل مخلوط مكون من ثلاثة سوائل، ودرجة غليان كل منهم كما هو مبين بالجدول الآتي:



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

ما اسم الطريقة المستخدمة في فصل مكونات المخلوط؟



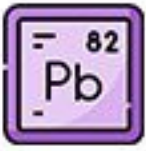
الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء للصف التاسع



ESRAR
إصرار

السؤال الخامس :

2	ما الفكرة العلمية التي تقوم عليها هذه الطريقة لفصل مكونات المخلوط الموضح في الشكل؟	1
		
		
3	تنبأ برمز السائل (س) الذي ستحصل عليه أولاً.	
		
2	فسر إجابتك:.....	
		
4	رتب السوائل السابقة حسب سرعة تطايرها، ابتداءً من الأقل تطايراً إلى الأكثر تطايراً.	1
		
		



ESRAR
إصرار

الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء للصف التاسع

السؤال السادس :

الشكل المقابل يوضح جزءاً من الدورة الثالثة من الجدول الدوري، علماً بأن العنصر الافتراضي X يقع في المجموعة (II).

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

عرف الجدول الدوري.

1

1

تنبأ بعدد البروتونات للعنصر Y.

2

1

العنصر Y هو عنصر: (إختر إجابتك)

3

1

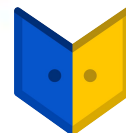
☐ فلز

☐ لافلز

ارسم التوزيع الإلكتروني للعنصر X.

4

1



ESRAR
إصرار

الكيمياء

الاختبار القصير الأول أكاديمية إصرار

الصف التاسع
الفصل الدراسي الأول

نموذج الإجابة



الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء للصف التاسع

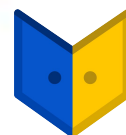


ESRAR
إصرار

الدرجة	الإجابة	رقم السؤال
1	3	1
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	ص، ع	3
1	0.75	4



الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء للصف التاسع



ESRAR
إصرار

1	التقطير التجزيئي	ا	5
1	على الاختلاف في درجة الغليان	ب	
1	- السائل A	ج	
1	- لأنه الأقل في درجة الغليان		
1	$A > B > C$	د	
1	هو الجدول الذي نظمت فيه العناصر الكيميائية بناءا على الزيادة في العدد الذري والتركيب الإلكتروني	ا	
1	16	ب	
1	لافلز	ج	
1	2, 8, 2	د	
15	المجموع		