

<p>الإسم: القسم: الرقم الترتيبى:</p>	<h1>فرض محر وس</h1> <p>المستوى : الأولى ثانوي إعدادي مدة الإنجاز: ساعة واحدة</p>	<p>الثانوية الإعدادية - الروحا -</p>
<p>النقطة: /20</p>		

التمرين الأول

(ن 8)

1- صل بسهم كل مصطلح بما يقابلها باللغة الفرنسية :

(ن 3)

Filtration	خلط متجانس
Solution saturée	مستحلب
Emulsion	جسم خالص
Mélange homogène	ترشيح
Solvant	محلول مشبع
Corps pur	مذيب

2- أجب بـ صحيح أو خطأ:

(ن 3)

- تمكن عملية تقطير ماء البحر من فصل الأملاح عن الماء ..
 - تتمكن عملية التصفيف من فصل سائلين قابلين للامتزاج ..
 - يسمح ورق الترشيح بمرور الماء ..
 - يتكون المستحلب من سائلين غير قابلين للامتزاج ..
 - تتمكن عملية ترشيح ماء البحر من فصل الأملاح المذابة في الماء ..
 - يكون محلول مائي للملح متبعاً في حالة ترسب كمية الملح المضافة في قعر الإناء ..

-3 عرف المصطلحات التالية :

(ن 2)

- خليط متجانس :
..... خليط غير متجانس :
..... محلول مشبع :

التمرين الثاني

(٨)

١- صنف الخلائق التالية الى متجانسة وغير متجانسة :

ماء الصنبور - ماء عكر - مشروع غازى - عصير الليمون - ماء وزيت - الهواء - الضباب - ماء وحليب .

-2

نتوفر على الخليط التالي : ماء + ملح + رمل .

(4 ن)

أ- كيف نفصل تجريبيا الرمل من هذا الخليط ؟

ب- كيف نفصل الملح المذاب من هذا الخليط ؟

التمرين الثالث

قام تلميد بتسخين سائلين A و B منعزلين . ثم عند الغليان ،قام بتعيين درجة حرارة كل سائل بعد كل دقيقة ، وسجل النتائج المحصل عليها في الجدول التالي :

(4 ن)

الزمن بالدقائق (min)	درجة حرارة السائل A (°C)	درجة حرارة السائل B (°C)
5	78	82
4	78	81
3	78	80
2	78	78
1	77	76
0	76	74

ساعد هذا التلميذ على تحديد :

1- السائل الذي يمثل جسما خالصا

2- السائل الذي يمثل خليطا

وَاللهُ وَلِيُ التَّوْفِيقُ

الأستاذ : العدلي