

فَرْصُ مَحْرُوسٍ

المستوى : الأولي ثانوي إعدادي

مدة الإنجاز: ساعة واحدة

الثانوية الإعدادية

- الروحا -

الإسم:

القسم: الرقم الترتيبي:

النقطة: /20

التمرين الأول

(8 ن)

1- صل بسهم كل مصطلح بما يقابله باللغة الفرنسية :

(3 ن)

Filtration
Solution saturée
Emulsion
Mélange homogène
Solvant
Corps pur

خليط متجانس
مستحلب
جسم خالص
ترشيح
محلول مشبع
مذيب

2- أجب بصحيح أو خطأ:

(3 ن)

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

3- عرف المصطلحات التالية :

(2 ن)

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

التمرين الثاني

(8 ن)

1- صنف الخلائط التالية إلى متجانسة وغير متجانسة :

(4 ن)

ماء الصنبور - ماء عكر - مشروب غازي - عصير الليمون - ماء وزيت - الهواء - الضباب - ماء وحليب .

الخلائط غير المتجانسة	الخلائط المتجانسة
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	

-2

نتوفر على الخليط التالي : ماء + ملح + رمل .

- أ- كيف نفصل تجريبيا الرمل من هذا الخليط ؟
- ب- كيف نفصل الملح المذاب من هذا الخليط ؟

(4 ن)

التمرين الثالث

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

ساعد هذا التلميذ على تحديد :

- 1- السائل الذي يمثل جسما خالصا
- 2- السائل الذي يمثل خليطا

والله ولي التوفيق

الأستاذ : العدلي