هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

المادة : العلوم الفيزيائية — المستوى : الأولى إعدادي

السلسة رقم 3

تمرين 1

صنف الخلائط التالية إلى متجانسة و غير متجانسة:

ماء الصنبور – ماء عكر – الهواء النقي – ماء جافيل – ماء و حليب – مستحلب – عصير الليمون.

تمرين 2

ضع العلامة X في الخانة المناسبة:

	سائلان قابلان للامتزاج	سائلان غير قابلان للامتزاج
الحليب و الماء		
الزيت و الخل		
الماء و البنزين		
الزيت و البنزين		
الزيت و الحليب		
الحليب و الخل		
الكحول و الماء		
الكحول و الزيت		

تمرين 3

ضع علامة X أمام العبارة الصحيحة:

يكون محلول مائي للملح مشبعا في حالة :

☐ إمكانية إذابة كمية إضافية من الملح.

☐ ترسب كمية الملح المضافة في قعر الإناء.

تمرين 4

نفرغ في أربعة أنابيب اختبار أحجاما مختلفة من الماء.

رقم الأنبوب	1	2	3	4
حجم الماء (mL)	10	15	30	25

نذيب في كل انبوب اختبار نفس الكمية من الملح عند درجة الحرارة نفسها ، فنحصل على خلائط متجانسة.

رتب المحاليل المحصل عليها في الأنابيب من المركز إلى المخفف.

تمرين 5

ضع علامة X أمام العبارة الصحيحة و صحح العبارات الخاطئة:

☐ تمكن عملية التصفيق من فصل سائلين قابلين للامتزاج.

☐ تمكن عملية التصفيق من الحصول على ماء مقطر انطلاقا من ماء عكر.

☐ تمكن عملية تقطير ماء البحر من فصل الأملاح المذابة في الماء.

☐ تمكن عملية ترشيح ماء البحر من فصل الأملاح المذابة في الماء.

☐ لا يسمح ورق الترشيح بمرور الماء.

تمرين 6

نتوفر على الخليط التالي (مسحوق السكر + مسحوق الكبريت).

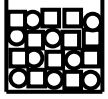
اقترح تجربة تمكنك من فصل مسحوق السكر عن مسحوق الكبريت.

ملحوظة : الكبريت لا يذوب في الماء.

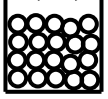
تمرين 7

نمثل الماء الخالص بالاعتماد على النموذج الدقائقي بكريات، و الكحول بمربعات.

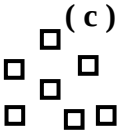
(a)



(b)



(c)



حدد من بين التبيانات الثلاث النموذج الذي يمثل :

- الماء الخالص.
- خليط من الماء و الكحول.
- الكحول في الحالة الغازية.

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma