

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية



* للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/om>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف التاسع اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/9>

* للحصول على جميع أوراق الصف التاسع في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/9chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف التاسع في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/9chemistry1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف التاسع اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/grade9>

* لتحميل جميع ملفات المدرس حنان القطيبي اضغط هنا

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/omcourse_bot

تمارين على أنواع المخاليط

السؤال الأول - ظللي الرأفة بيمين الإجابة الصحيحة

- المادة التي يمكن اعتبارها مادة نقية هي

الماء الهواء السكر البيتزا

- المادة التي تتكون من مادتين أو أكثر لا يمكن التمييز بينهما هي

المادة النقية المادة غير النقية

المخلوط المتجانس المخلوط غير المتجانس

- يسمى السائل الذي تذوب فيه المادة بـ

المحلول المذاب المخلوط المذيب

- تسمى المادة التي تذوب في السائل بـ

المحلول المذاب المخلوط المذيب

- إذا كانت ذوبانية السكر في الماء = 40g/L ، فإن

١- كمية الملح اللازمة لتكوين محلول مشبع تساوي بالجرام تساوي

30 40 50 60

٢- كمية الملح اللازمة لتكوين محلول فوق مشبع بالجرام تساوي

30 40 50 60

٣- كمية الملح اللازمة لتكوين محلو غير مشبع تساوي

30 40 50 60

- يعرف المحلول الذي يحتوي على أقصى كمية من المادة المذابة ولا

يمكن إذابة كميات أخرى من المذاب فيه عند درجة حرارة معينة

بالمحلول

المركز المشبع غير المشبع فوق المشبع

السؤال الثاني :-

أولاً :-

صنفي المواد التالية إلى مواد نقية مواد غير نقية

(الحديد – السكر – رمل وملح – سلطة فواكه – ماء مقطر – هواء –
حليب – أرز بالخضار – عصير)

مواد غير نقية	مواد نقية

- اذكر سبب تسمية المواد النقية بهذا الاسم .

.....

- يطلق على المواد الغير نقية اسم

ثانياً :-

حددي المادة المذابة والمادة المذيبة في المحاليل التالية في الجدول
الآتي مع تحديد نوع المحلول (صلب في سائل أو سائل في سائل أو
غاز في سائل)

المحلول	نوعه	المادة المذابة	المادة المذيبة
محلول الملح في الماء			
محلول الخل في الماء			
محلول غاز الأكسجين في الماء			
محلول البنزين في الايثانول			

السؤال الثالث

أولاً :- ١- وضح الفرق بين المحاليل والمخاليط مستعينة بالكلمات داخل المستطيل

لا تتوزع مكوناتها بانتظام - متجانسة (محلول) - لا يمكن تمييز مكوناتها بالعين
غير متجانسة (مخلوط) - تتوزع مكوناتها بانتظام - يمكن تمييز مكوناتها بالعين

المخاليط

المحاليل

٢- حدد المحلول والمخلوط في الأشكال التالية



.....



.....



.....



.....



.....



.....



.....



.....

ثانيا :-

١- قام أحمد بإذابة بنزين في الماء ، فلاحظ أنه لا يذوب : اجيبي عما يلي

- هل تكون محلول في هذه الحالة
- يطلق على البنزين اسم مادة في الماء .
- اقترحي مذيب آخر يذيب البنزين

٢- قامت مريم بإذابة السكر في الماء ، اكتبى المراحل التي تمت عملية الذوبان خلالها .

- ١-
- ٢-
- ٣-
- ٤-

٣- اشرحي خطوات تحضير محلول فوق مشبع

-
-
-
-

السؤال الثالث

- ١- إذا كانت ذوبانية ملح في الماء تساوي 55g/L حددي نوع المحلول عند إذابة (مشبع – فوق مشبع – غير مشبع)
- 70 g من الملح في الماء
 - 55g من الملح في الماء
 - 40g من الملح في الماء
 - 60g من الملح في الماء
 - 15g من الملح في الماء

٢- اذكرى المقصود بكل من :-

- المحلول

.....
.....

- المحلول المشبع

.....
.....

- محلول غير مشبع

.....
.....

- محلول فوق مشبع

.....
.....

- المخلوط

.....
.....

- تركيز المحلول

.....
.....

- المادة النقية

.....
.....

- المادة غير النقية

.....
.....

انتهت الأسئلة بالتوفيق للجميع
نحبائي أ / حنان الفطيطي