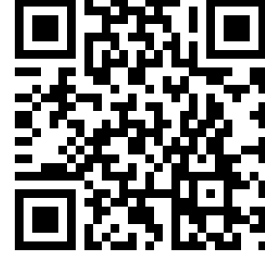


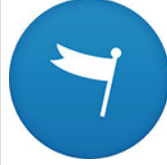
شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج السعودية



هل المحاليل مخاليط متجانسة

[موقع المناهج](#) ← [المناهج السعودية](#) ← [الصف السادس](#) ← [علوم](#) ← [الفصل الثالث](#) ← [الملف](#)

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس



روابط مواد الصف السادس على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الثالث

[نموذج إجابة اختبار نهائي الدوري الأول](#)

1

[أسئلة اختبار نهائي الدوري الأول قابل للتعديل](#)

2

[مراجعة عامة محلولة](#)

3

[اختبار نهائي الدور الأول](#)

4

[اختبار نهائي سكرة الشمري](#)

5

هل المحاليل مخاليط متجانسة ؟

عندما يذوب الملح ينفصل إلى دقائق صغيرة جدا ويشكل الملح في الماء محلولاً.

مخلوط من مادة تذوب في مادة أخرى وتكون خصائص جميع أجزاء المحلول متشابهة.

المحلول

يتكوّن المحلول من جزأين هما:

المذاب وهو المادة التي تذوب **المذيب** وهو المادة التي يذوب فيها المذاب.

في محلول الملح والماء يكون الملح هو المذاب والماء هو المذيب.

ليست جميع المحاليل سائلة فقد تكون صلبة كما في معظم السبائك

تعد السبائك محاليل .

السبيكة مخلوط مكون من فلز أو أكثر ممزوج مع مواد صلبة أخرى



تشكّل السبائك بتسخين مكوّناتها و صهرها و مزجها معا. وعندما يبرد المحلول يصبح صلبا وتبقى المكونات ذائبة

الفولاذ سبيكة يصنع من الحديد والكربون يستخدم في البناء

الستانلس ستيل فولاذ مقاوم للصدأ (ينتج عن خلط كمية كبيرة من الكروم مع الحديد والكربون وفلزات أخرى)

البرونز (يتكون من النحاس والقصدير)

النحاس الأصفر (يتكون من النحاس والخرصين) .



الذائبية في المحاليل :

إذا أضيفت كمية قليلة من السكر إلى الماء نحصل على محلول سكر مخفّف ويكون مذاق الماء حلوا قليلا.

مع إضافة المزيد من السكر تزيد نسبة المادة المذابة في المحلول ويعبر عن ذلك بأنّ تركيز السكر في المحلول زائد.

أي أنّه كلّما أضيفت كمية أكبر من السكر إلى المحلول يزيد تركيزه، ويصبح مذاقه أحلى.



عند إضافة المزيد من السكر في المحلول ألاحظ أن السكر لا يذوب وترسبت بلوراته في قاع الكأس

ويوصف المحلول في هذه الحالة انه محلول مشبع وتسمى الذائبية .

الذائبية : الكمية القصوى من مادة معينة يمكن أن تذوب في مادة أخرى .