هل المحاليل مخاليط متجانسة ؟

عندما يذوب الملح ينفصل إلى دقائق صغيرة جداويشكل الملح في الماء محلولاً.

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

يتكوَّن 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.

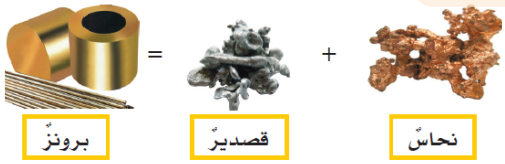
ليست جميع المحاليل سائلةفقد تكون صلبة كما في معظم السبائك

السبيكة مخلوط مكون من فلز أو أكثر ممزوج مع مواد صلبة أخرى تعد السبائك محاليل .

تشكَّل السبائك بتسخين مكوّناتها وصهرها ومزجها 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 والخارصين) .

الذائبية في المحاليل :

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

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

أي أنَّه كلَّما 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 .