مسرد المصطلحات

Glossary

تركيز المحلول: تعبير عن العلاقة بين كميتي المذاب والمذيب في المحلول، ويمكن التعبير عنه بنسبة كتلة المذاب بالغرامات إلى حجم المحلول بالمليلتر.

ذائبية المواد الصلبة: أكبر كتلة بالغرامات من المذاب يمكن أن تذوب في (100g) من الماء عند درجة حرارة معينة.

الذوبان: انتشار جسيمات المذاب بانتظام بين جزيئات المذيب.

المحلول: مخلوط متجانس ناتج من ذوبان مادة أو أكثر في مادة أخرى، وهو يتكون من جزأين رئيسين، هما: المذاب، والمذيب. وأكثر المحاليل شيوعاً المحاليل المائية.

المحلول المشبع: محلول يحتوي على أكبر كمية من المذاب عند درجة حرارة معينة.

المذاب: مادة أو أكثر تتفكك جسيماتها في المحلول، وتنتشر بين جزيئات المذيب، وتكون كميتها قليلة مقارنة بالمذيب.

المذيب: مادة تفكك جسيمات المذاب، وتكون كميتها –غالباً- أكبر مقارنة بكمية المذاب.