مسرد المصطلحات

Glossary

المادة: كل ما له كتلة ويشغل حيزًا من الفراغ.

المادة النقية: مادة كيميائية تتكون من نوع واحد من الجسيمات، ولها تركيب محدد وثابت وخصائص لا تتغير.

العنصر: مادة نقية تتكون من نوع واحد من الذرات ولا يمكن تحليلها إلى مواد أبسط بالطرق الكيميائية.

المركب: مادة نقية تنتج من اتحاد عنصرين أو أكثر اتحادًا كيميائيًا بنسبة ثابتة.

المخلوط: مادة تنتج من خلط مادتين نقيتين أو أكثر دون حدوث تفاعل كيميائي بينها.

المخلوط غير المتجانس: مخلوط يمكن تمييز مكوناته وفصلها بسهولة بالطرق الفيزيائية.

المخلوط المتجانس: مخلوط تمتزج مكوناته امتزاجًا تامًا ولا يمكن تمييزها، ويُسمّى محلولًا.

المحلول: مخلوط متجانس يتكون من مذيب ومذاب.

المذاب: المادة التي تذوب في غيرها عند تكوين المحلول، وقد تكون صلبة أو سائلة أو غازية.

المذيب: المادة التي يذوب فيها المذاب، وغالبًا تكون هي الأكبر كمية في المحلول.

المحاليل السائلة: محاليل يكون فيها المذيب سائلًا، وقد يكون المذاب صلبًا أو سائلًا أو غازيًا.

محلول صلب – سائل: محلول ينتج من ذوبان مادة صلبة في مادة سائلة، مثل السكر في الماء.

محلول سائل – سائل: محلول ينتج من ذوبان مادة سائلة في مادة سائلة أخرى، مثل الكحول في الماء.

محلول غاز – سائل: محلول ينتج من ذوبان غاز في سائل، مثل ثاني أكسيد الكربون في

الماء.

المحلول غير المشبع: محلول يمكنه إذابة المزيد من المذاب عند نفس درجة الحرارة.

المحلول المشبع: محلول يحتوي على أكبر كمية من المذاب يمكن إذابتها عند درجة حرارة معينة، ولا يمكنه إذابة المزيد.

التركيز: نسبة كمية (أو كتلة) المذاب إلى حجم المذيب في المحلول.