

## 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، ويُسمى 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.