

## مسرد المصطلحات

### Glossary

**معدل سرعة التفاعل الكيميائي:** التغير في كميات إحدى المواد المتفاعلة أو الناتجة في وحدة الزمن.

**السرعة الابتدائية للتفاعل:** سرعة التفاعل لحظة خلط المواد المتفاعلة في بداية التفاعل أي عند الزمن صفر.

**السرعة اللحظية:** سرعة التفاعل عند زمن معين خلال سير التفاعل.

**قانون السرعة:** علاقة رياضية تبين العلاقة بين سرعة التفاعل وتراكيز المواد المتفاعلة.

**رتبة التفاعل:** قيمة عددية صحيحة أو كسرية، تبين أثر التركيز في سرعة التفاعل وتعتمد على طريقة سير التفاعل، ويمكن حسابها من التجربة العملية.

**رتبة التفاعل الكلية:** مجموع الرتب بالنسبة للمواد المتفاعلة.