

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.