

فهي لا تهتم فقط بمعرفة نواتج التفاعل، بل تسعى لفهم كيف يحدث التفاعل وكم يستغرق من وقت للوصول إلى التوازن. 1. معرفة آلية التفاعل: أي الخطوات التفصيلية التي يمر بها التفاعل من المواد المتفاعلة حتى تكوين النواتج. هناك عدة عوامل تتحكم في سرعة التفاعلات الكيميائية، أهمها: تركيز المواد المتفاعلة: فزيادة التركيز غالباً ما تسرع التفاعل. المحفزات: وهي مواد تزيد سرعة التفاعل دون أن تُستهلك فيه، مساحة السطح: كلما زادت مساحة التلامس بين المواد، زادت سرعة التفاعل، أهمية الكيمياء الحركية تلعب الكيمياء الحركية دوراً أساسياً في العديد من المجالات مثل: