مقدمة

تتفاوت التفاعلات في سرعتها، فهنالك تفاعلات سريعة، وأخرى بطيئة:

- فتفاعل احتراق الغابات يتم بسرعة كبيرة، وكذلك الحال في معظم تفاعلات المحاليل الأيونية، كتفاعلات الحموض والقواعد، كتفاعل كربونات الصوديوم الهيدروجينية مع الخل.
- وتفاعلات أخرى تحدث بسرعة بطيئة كصدأ الحديد.
- وتفاعلات تحتاج لآلاف السنين لتحدث كتكون النفط، وتكوّن الماس في باطن الأرض.

تكمن أهمية دراسة سرعة التفاعل، لزيادة سرعة بعضها، وتقليل سرعة بعضها الآخر.