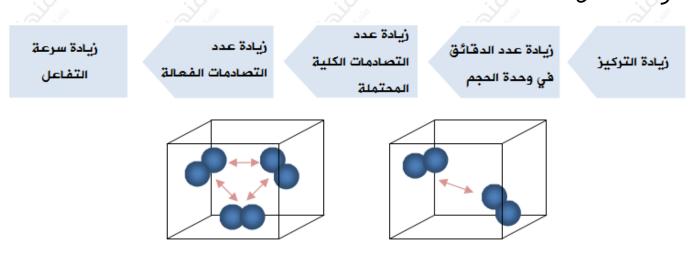


تركيز المواد المتفاعلة

زيادة تركيز أحد المواد المتفاعلة يؤدي إلى زيادة سرعة التفاعل، ويمكن تفسير أثر التركيز على سرعة التفاعل اعتماداً على نظرية التصادم على النحو التالي:

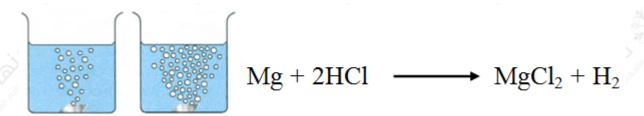
فعند زيادة تراكيز المواد المتفاعلة يزداد عدد الدقائق في وحدة الحجم، ويزداد معها عدد التصادمات الفعالة، فتزداد سرعة التفاعل. سرعة التفاعل.



كلما زاد تركيز المواد المتفاعلة زاد عدد التصادمات الكلية

مثال:

HClيتفاعل المغنيسيوم مع حمض الهيدروكلوريك وفق التفاعل:



تـزداد سـرعة تصاعـد غـاز الهيـدروجين النـاتج مـن تفاعـل المغنيسـيوم مـع حمـض الهيدروكلوريك بزيادة تركيز الحمض.

فسّر ذلك بالاعتماد على نظرية التصادم.

التفسير:

1/2



الموجودة في وحدة الحجم، فيزداد عدد H^+ و Cl^- الموجودة في وحدة الحجم، فيزداد عدد التصادمات الكلية المحتملة بينها وبين دقائق المغنيسيوم، فيزداد عدد التصادمات الكلية المحتملة، وزيادة عدد التصادمات الفعالة، فتزداد سرعة التفاعل.

2/2