

Factors Affecting Reaction Rate

Written by PornTip

Friday, 10 February 2012 15:29 - Last Updated Friday, 10 February 2012 15:29

{youtube}1tb8n0R2P70{/youtube}

การเปลี่ยนแปลงของอัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีขึ้นอยู่กับหลายปัจจัย ซึ่งสามารถสรุปได้ดังนี้

1. ความเข้มข้นของสารตั้งต้น: เมื่อความเข้มข้นของสารตั้งต้นเพิ่มขึ้น อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีจะเพิ่มขึ้นตามไปด้วย

2. อุณหภูมิ: เมื่ออุณหภูมิเพิ่มขึ้น อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีจะเพิ่มขึ้นตามไปด้วย

3. พื้นที่ผิวสัมผัส: เมื่อพื้นที่ผิวสัมผัสเพิ่มขึ้น อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีจะเพิ่มขึ้นตามไปด้วย

4. ตัวเร่งปฏิกิริยา: ตัวเร่งปฏิกิริยาสามารถช่วยลดพลังงานกระตุ้นของปฏิกิริยาเคมีได้ ทำให้ปฏิกิริยาเกิดเร็วขึ้น

5. ความดัน: สำหรับปฏิกิริยาเคมีที่เกี่ยวข้องกับแก๊ส เมื่อความดันเพิ่มขึ้น อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีจะเพิ่มขึ้นตามไปด้วย