

ใบงานที่ 2.1

เรื่อง ความหมายของอัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมี

คำชี้แจง : พิจารณาข้อความที่กำหนดให้แล้วใส่ ถูก หน้าข้อความที่ถูกต้อง และใส่ผิด หน้าข้อความที่ไม่ถูกต้อง

-1. ปฏิกิริยาเคมี หมายถึง การเปลี่ยนแปลงของสารแล้วเกิดผลิตภัณฑ์ใหม่ ซึ่งมีสมบัติแตกต่างไปจากเดิม
-2. ปฏิกิริยาเคมีที่สามารถเกิดขึ้นเองได้ จะใช้เวลาในการเกิดปฏิกิริยาน้อยกว่า 1 วันเสมอ
-3. เมื่อปฏิกิริยาดำเนินไป ปริมาณของสารตั้งต้นจะลดลงและปริมาณผลิตภัณฑ์จะเพิ่มขึ้น.
จนปฏิกิริยาลิ้นสุดลง ณ ภาวะนั้นปริมาณของผลิตภัณฑ์จะคงที่
-4. อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมี หมายถึง ปริมาณสารตั้งต้นที่ลดลงหรือปริมาณผลิตภัณฑ์ที่เพิ่มขึ้นในหนึ่งหน่วยเวลา
-5. อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีจะมีค่าเท่ากับอัตราการเกิดของผลิตภัณฑ์เสมอ
-6. อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีสามารถมีค่าติดลบได้
-7. อัตราการลดลงของสารตั้งต้นสามารถมีค่าติดลบได้
-8. อัตราการเกิดปฏิกิริยาเฉลี่ย อัตราการเกิดปฏิกิริยา ณ ช่วงเวลาใดเวลาหนึ่ง และอัตราการเกิดปฏิกิริยา ณ จุดใดจุดหนึ่งของเวลา มีค่าเท่ากันเสมอ
-9. อัตราการเกิดปฏิกิริยา ณ จุดใดจุดหนึ่งของเวลา หาได้จากค่าความชันของกราฟ
ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณสารที่เปลี่ยนไปกับเวลา
-10. อัตราการเกิดปฏิกิริยา ณ ช่วงเวลาใดช่วงเวลาหนึ่งของปฏิกิริยาหนึ่งๆ จะมีค่าเท่ากันเสมอ