

แบบทดสอบหลังบทเรียน

เรื่อง ปัจจัยที่มีผลต่อการเกิดปฏิกิริยาเคมี

ชื่อ _____ ชั้น _____ เลขที่ _____

คำชี้แจง ให้นักเรียนระบุว่าประโยคต่อไปนี้ “ถูก” หรือ “ผิด” พร้อมทั้งบอกเหตุผล

1. เมื่อเพิ่มอุณหภูมิอัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีของปฏิกิริยาจะเพิ่มขึ้น
2. เมื่อใช้แผ่นเหล็กจะเกิดปฏิกิริยาเคมีเร็วกว่าผงตะไบเหล็กที่มีมวลเท่ากัน
3. เมื่อใช้สารละลายกรดไฮโดรคลอริก 0.1 โมลาร์ปริมาตร 20 มิลลิลิตร จะเกิดปฏิกิริยาเคมีเร็วกว่า เมื่อใช้สารละลายกรดไฮโดรคลอริก 0.1 โมลาร์ปริมาตร 10 มิลลิลิตร
4. การเติมตัวเร่งปฏิกิริยาลงในระบบ เมื่อสิ้นสุดปฏิกิริยาจะได้ผลิตภัณฑ์เพิ่มขึ้น
5. เมื่อคนสารในระบบ อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีของปฏิกิริยาเพิ่มขึ้น

คำชี้แจง ให้นักเรียนตอบคำถามต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

-เมื่อเผาโลหะแมกนีเซียมในอากาศจะลุกไหม้อย่างรวดเร็วได้ออกไซด์ของแมกนีเซียมแต่เมื่อวางโลหะแมกนีเซียมไว้ในอากาศจะทำ ปฏิกิริยากับแก๊สออกซิเจนอย่างช้า ๆ เป็นเพราะเหตุใด

-การผลิตเนยเทียมที่เป็นของแข็งจากน้ำ มันพืชที่เป็นของเหลวทำ โดยเติมแก๊สไฮโดรเจนและโลหะนิกเกิลลงไปในการบวนการผลิต เมื่อสิ้นสุดปฏิกิริยาโลหะนิกเกิลที่ใส่ลงไปทั้งหมดจะถูกแยกออกจากเนยเทียม โลหะนิกเกิลที่เติมลงไปทำ หน้าที่ใด

W A B

-W O B