

หน่วยการเรียนรู้ที่ 8 การเปลี่ยนแปลงพลังงานและการเกิดปฏิกิริยาเคมี

กิจกรรมตรวจสอบความเข้าใจ 2

จงเขียนสัญลักษณ์ของธาตุที่ขีดเส้นใต้ให้ถูกต้องจากสถานการณ์ที่กำหนดให้ต่อไปนี้

1. สิ่งต่างๆ รอบตัวเรามีการเปลี่ยนแปลงใดบ้างที่แสดงว่าสารเกิดปฏิกิริยาเคมี และไม่เกิดปฏิกิริยาเคมี
2. ยกตัวอย่างปฏิกิริยาเคมีที่พบในชีวิตประจำวัน และประโยชน์ของปฏิกิริยาดังกล่าว
3. ยกตัวอย่างปฏิกิริยาที่เกิดขึ้นในชีวิตประจำวันที่เป็นปฏิกิริยาประเภทดูดความร้อนและปฏิกิริยาประเภทคายความร้อน
4. สังเกตได้อย่างไรว่าปฏิกิริยาที่เกิดขึ้นเป็นปฏิกิริยาดูดความร้อน หรือคายความร้อน
5. การเกิดสนิมของเหล็กจะช้า หรือเร็วขึ้นอยู่กับปัจจัยใด
6. การเกิดปฏิกิริยาของกรดไฮโดรคลอริกกับหินปูนแตกต่างจากการเกิดสนิมเหล็กอย่างไร
7. การเพิ่มพื้นที่ผิวของสารตั้งต้นทำได้อย่างไร
8. ปฏิกิริยาเคมีเกิดขึ้นได้ช้าหรือเร็วขึ้นอยู่กับปัจจัยใด
9. การเผาไหม้เชื้อเพลิงในสภาพที่มีออกซิเจนไม่เพียงพอจะก่อให้เกิดผลต่อสิ่งแวดล้อมอย่างไรบ้าง