

1. คลิกลำว่าเกิดปฏิกิริยาเคมี หรือ ไม่เกิดปฏิกิริยาเคมีลงในตารางให้ถูกต้องและเหมาะสม

การเปลี่ยนแปลง	เกิดปฏิกิริยาเคมี / ไม่เกิดปฏิกิริยาเคมี
1.1 นำหินปูนไปเผา แล้วได้ตะกอนสีขาวและแก๊สออกมา	
1.2 นำปูนขาวไปละลายในน้ำ แล้วได้น้ำปูนใส	
1.3 หยดกรดไฮโดรคลอริกลงในแคลเซียมคาร์บอเนตเกิดแก๊สไม่มีสี	
1.4 การหม็นหืนของน้ำมันเมื่อทิ้งไว้เป็นเวลานาน	
1.5 ผสมเอทานอลเข้มข้นกับน้ำ แล้วได้เอทานอลเข้มข้น 70% V/V	
1.6 เผากระดาษ แล้วเกิดเปลวไฟและเขม่าควัน	
1.7 การระเหิดของลูกเหม็นในตู้เสื้อผ้า	
1.8 การผลิตน้ำอัดลมและน้ำโซดา	
1.9 ช่มมะม่วงดิบจนเป็นมะม่วงสุก	
1.10 ผสมสารละลายไฮโดรเจน 2 ชนิด เข้าด้วยกัน สังเกตไม่เป็นการเปลี่ยนแปลง	
1.11 การเคี้ยวข้าวก่อนกลืน	
1.12 การฟอกสบู่ในน้ำกระด้าง (เกิดปฏิกิริยาระหว่างน้ำกระด้างกับสบู่ เกิดเป็นคราบฟอสฟอรัส)	
1.13 การทำแอลกอฮอล์เคลือบผิวไม้	

ข้อใดต่อไปนี้เป็นปฏิกิริยาเคมี

ก. การผสมสีผสมอาหาร

ข. การระเหิดของลูกเหม็น

ค. การตกผลึกของเกลือแกงในนาเกลือ

ง. การเปลี่ยนสีของรูปปั้นทองแดง

ข้อใดกล่าวถึงการเกิดปฏิกิริยาเคมีได้ถูกต้องที่สุด

ก. กระบวนการที่สารเกิดการเปลี่ยนแปลงทางเคมี แล้วเกิดสารใหม่เพียงชนิดเดียว

ข. กระบวนการที่สารเกิดการเปลี่ยนแปลงทางเคมี แล้วเกิดสารใหม่ที่มีสมบัติเหมือนสารเดิม

ค. กระบวนการที่สารเกิดการเปลี่ยนแปลงทางเคมี แล้วเกิดสารใหม่ที่มีสมบัติแตกต่างจากสารเดิม

ง. กระบวนการที่สารเกิดการเปลี่ยนแปลงทางเคมี แล้วเกิดสารใหม่ที่สามารถเปลี่ยนแปลงกลับมาเป็นสารเดิมได้ง่าย

การเกิดปฏิกิริยาเคมีจะทำให้สารเกิดการเปลี่ยนแปลงตามข้อใด

ก. มีรูปร่างเปลี่ยนไปจากเดิม

ข. มีสถานะเปลี่ยนไปจากเดิม

ค. มีขนาดเปลี่ยนไปจากเดิม

ง. มีสมบัติแตกต่างไปจากสารเดิม

การเปลี่ยนแปลงใดเป็นการเกิดปฏิกิริยาเคมี

ก. เหล็กละลายน้ำ

ข. การบูดเน่าของอาหาร

ค. การตกผลึกของน้ำปลา

ง. การละลายของไอศกรีม

ข้อใดแสดงว่าสารมีการเปลี่ยนแปลงทางเคมี (O-net 55)

ก. น้ำกำลังเดือดกลายเป็นไอ

ข. รั้วเหล็กกร่อนเป็นสนิม

ค. น้ำตาลทรายละลายในน้ำร้อน

ง. ลวดทองแดงมีไอน้ำเกาะเมื่อแช่น้ำเดือด

พิจารณาข้อความต่อไปนี้ แล้วตอบคำถาม

1. การย่อยอาหาร

2. น้ำแข็งหลอมเหลว

3. การเกิดสนิมเหล็ก

ข้อใดมีการเปลี่ยนแปลงทางเคมี (O-net 58)

ก. 1 เท่านั้น

ข. 3 เท่านั้น

ค. 1 และ 3

ง. 2 และ 3

พิจารณาข้อความต่อไปนี้ แล้วตอบคำถาม

1. ผงโซเดียมคลอไรด์ + น้ำอัดลม → ฟองแก๊ส

2. ด่างทับทิมเจือจาง + กรดไฮโดรคลอริก → สีเปลี่ยน

3. เหล็กของกรดซัลฟิวริก + โซเดียมไฮดรอกไซด์เข้มข้น → อุณหภูมิเปลี่ยน

4. สารละลาย (II) ไนเตรต + สารละลายโพแทสเซียมไอโอไดด์ → ตะกอนมีสี

ข้อใดเกิดปฏิกิริยาเคมี (O-net 59)

ก. 1 2 และ 3

ข. 2 3 และ 4

ค. 3 4 และ 1

ง. 1 2 และ 4