

แบบฝึกหัด

ชื่อ-สกุล.....ชั้น.....เลขที่.....

คำชี้แจง: จงนำอักษรหน้าข้อความต่อไปนี้เติมลงในช่องว่างให้ถูกต้องและเหมาะสม

- A การเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นกับสารแล้วส่งผลให้ได้สารใหม่ที่มีคุณสมบัติเปลี่ยนไปจากเดิม
- B ปฏิกริยาที่มีการดูดความร้อนจากสิ่งแวดล้อมเข้าสู่ระบบ อุณหภูมิของสิ่งแวดล้อมจะเย็นลง
- C ด้านบนหรือล่างของลูกศร
- D ปฏิกริยาที่มีการคายความร้อนจากระบบสู่สิ่งแวดล้อม อุณหภูมิของสิ่งแวดล้อมจะเพิ่มขึ้น
- E สารสองชนิดทำปฏิกิริยากันแล้วได้สารใหม่เกิดขึ้น
- F สถานะของสาร
- G ลูกศร
- H ตัวเร่งปฏิกิริยา
- I เดลต้า
- J ผลิตภัณฑ์

- _____ 1. ปฏิกริยาเคมี คือ
- _____ 2. ปฏิกริยาเคมีเกิดจาก
- _____ 3. ผลที่ได้จากปฏิกิริยาเคมี เรียกว่า
- _____ 4. สิ่งที่ทำให้ปฏิกิริยาเกิดได้เร็วขึ้น เรียกว่า
- _____ 5. สัญลักษณ์ที่แสดงถึงการเกิดปฏิกิริยาไปข้างหน้า คือ
- _____ 6. สัญลักษณ์ที่แสดงถึงการให้ความร้อนในปฏิกิริยา เรียกว่า
- _____ 7. การเติมสิ่งที่ทำให้ปฏิกิริยาเกิดได้เร็วขึ้น เติมลงไว้ในตำแหน่งใดของปฏิกิริยา
- _____ 8. สัญลักษณ์ (s) (l) (g) (aq) ในสมการปฏิกิริยาเคมี เรียกว่าอะไร
- _____ 9. ปฏิกิริยาคายความร้อน หมายถึง
- _____ 10. ปฏิกิริยาดูดความร้อน หมายถึง