แบบฝึกหัด

ชื่อ-สกุล.....ชั้น.....เลขที่.....

คำชี้แจง: จงนำอักษรหน้าข้อความต่อไปนี้เติมลงในช่องว่างให้ถูกต้องและเหมาะสม

A การเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นกับสารแล้วส่งผลให้ได้สารใหม่ที่มีคุณสมบัติเปลี่ยนไปจากเดิม

B ปฏิกิริยาที่มีการดูดความร้อนจากสิ่งแวดล้อมเข้าสู่ระบบ อุณหภูมิของสิ่งแวดล้อมจะเย็นลง

C ด้านบนหรือล่างของลูกศร

D ปฏิกิริยาที่มีการคายความร้อนจากระบบสู่สิ่งแวดล้อม อุณหภูมิของสิ่งแวดล้อมจะเพิ่มขึ้น

E สารสองชนิดทำปฏิกิริยากันแล้วได้สารใหม่เกิดขึ้น

F สถานะของสาร

G ลูกศร

H ตัวเร่งปฏิกิริยา

I เดลต้า

J ผลิตภัณฑ์

_____1. ปฏิกิริยาเคมี คือ

_____2. ปฏิกิริยาเคมีเกิดจาก

_____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

LIVEWORKSHEETS