

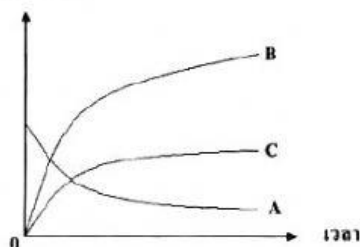
ชื่อ.....ชั้น ม.5/.....เลขที่.....

Part 1 : ถูก ให้ใส่ A / ผิด ให้ใส่ B นะจ๊ะ

- ☐ 1. อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมี หาจากสารตั้งต้น หรือ ผลิตภัณฑ์ก็ได้
- ☐ 2. ช่วงแรกของปฏิกิริยาเคมี กราฟของสารตั้งต้นจะมีความชันมาก เพราะสารตั้งต้นมีปริมาณมาก
- ☐ 3. เมื่อเวลาผ่านไปนาน ๆ กราฟของผลิตภัณฑ์จะมีความชันเพิ่มขึ้นเรื่อย ๆ
- ☐ 4. ปฏิกิริยาเคมีหนึ่ง ที่เวลา 5-10 วินาที จะมีอัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีเร็วกว่า ที่เวลา 15-20 วินาที
- ☐ 5. อัตราการเกิดปฏิกิริยาเฉลี่ย สามารถหา ณ ช่วงเวลาใด ๆ ก็ได้
- ☐ 6. อัตราการลดลงของสารตั้งต้น และอัตราการเพิ่มขึ้นของผลิตภัณฑ์ ไม่จำเป็นต้องมีค่าเท่ากันเสมอไป
- ☐ 7. การคิดอัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมี จากสารใด ๆ ต้องนำเลขโมลคูณหน้าสมการของสารนั้น มาคิดเสมอ
- ☐ 8. อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีเฉลี่ย ของปฏิกิริยาเคมีใด ๆ อาจมีได้หลายค่า
- ☐ 9. เมื่อต้องการคิดอัตราการเกิดปฏิกิริยาที่เวลา 50 วินาที ต้องคิดจากความชัน (SLOPE) ของกราฟ
- ☐ 10. หน่วยของอัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมี ต้องเป็นหน่วย โมลาร์/วินาที เท่านั้น

Part 2 : จากกราฟที่กำหนดให้ มาเติมคำตอบกันหน่อยนะจ๊ะ

ความเข้มข้น



11. สารตั้งต้น คือ สาร.....
 12. ผลิตภัณฑ์ในปฏิกิริยานี้ มีกี่สาร (ตอบเป็นตัวเลข).....
 13. ที่เวลา 0 วินาที ความเข้มข้นของผลิตภัณฑ์ =
 14. สาร B กับ C สารใดมีอัตราการเปลี่ยนแปลงปริมาณมากกว่ากัน.....
 15. ที่เวลา 0 วินาที มีความเข้มข้นของสารตั้งต้นเป็น 0
- (ข้อ 15 ให้ตอบ ใช่ หรือ ไม่ใช่)

Part 3 : ลองสรุปสิ่งที่ตัวเรารู้ (แบบย่อ ๆ) มา 3 ข้อ จากการได้เรียนบทที่ 8 อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมี

16.
17.
18.