



# โรงเรียนกวดวิชาวรรณสรณ์

## เคมี อาจารย์ อัฐิ

เลขที่ 35 อาคารวรรณสรณ์ ชั้น 14-15 ถนนพญาไท แขวงถนนพญาไท เขตราชเทวี กรุงเทพฯ 10400 โทร. (02) 306-0850-7

แบบทดสอบพื้นฐานเบื้องต้น สำหรับนักเรียนที่ต้องการเรียน  
คอร์ส เคมี เล่ม 3 (อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมี - สมดุล - กรดเบส)

10

กำหนดให้ มวลอะตอมของสารต่อไปนี้ (H = 1, C = 12, N = 14, O = 16, Na = 23, Al = 27, P = 31, S = 32, Cl = 35.5, K = 39, Ca = 40, Fe = 56, Ba = 137)

1. โพแทสเซียมคาร์บอเนตหนัก 1,380 กรัม มีกี่โมล : ..... (1 คะแนน)
2. โซเดียมฟอสเฟต 2 molหนักกี่กรัม : ..... (1 คะแนน)
3. แบเรียมไฮดรอกไซด์เข้มข้น 2 mol/dm<sup>3</sup> จำนวน 100 cm<sup>3</sup> มีกี่โมล : ..... (1 คะแนน)
4. นำไอร์ออน (II) ไนเตรต 90 กรัม ละลายในน้ำจนได้สารละลาย 250 cm<sup>3</sup> สารละลายนี้เข้มข้นกี่ mol/dm<sup>3</sup> (2 คะแนน)
5. สารละลายกรด HCl เข้มข้น 5 mol/dm<sup>3</sup> จำนวน 100 cm<sup>3</sup> เติมน้ำลงไปอีก 150 cm<sup>3</sup> จงหาความเข้มข้นของสารละลาย HCl เป็น mol/dm<sup>3</sup> (2 คะแนน)
6. อะลูมิเนียมหนัก 54 กรัม เติมกรดซัลฟิวริกลงไป 1 mol/dm<sup>3</sup> จำนวน 100 cm<sup>3</sup> จะเกิดแก๊ส H<sub>2</sub> กี่กรัม (3 คะแนน)