



# วิธีการทดลองการตรวจหา Fe(II) ในน้ำตัวอย่าง

จัดทำโดย

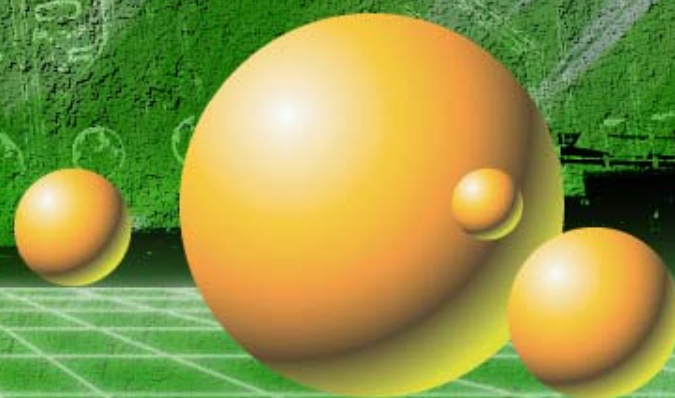
นายอิสรา อัดตวีระพัฒน์

นางสาววราพร เขื่อนแก้ว

นางสาวศิริธร แซ่ตั้ง

สาขาเคมี คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยแม่โจ้

LOGO





# Reagents ที่ใช้



Saturated Na acetate



0.1% O-phenantroline



10% Hydroxylamine



Conc. HCl

# การเตรียม calibration curve.

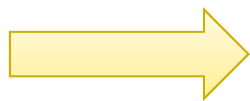


200 ppm Fe(II)

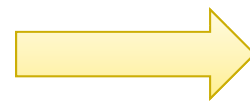
2.5, 12.5, 125, 250, 375, 500  $\mu\text{L}$



ปริมาตร 50 ml



เติม Conc. HCl 1 ml



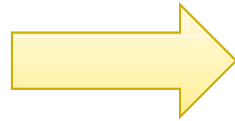
เติม Na acetate 5 ml

# การเตรียม calibration curve

(ต่อ)



เติม 1,10-phenantroline 5 ml



ปรับปริมาตรด้วย uw. ให้  
ถึงขีด

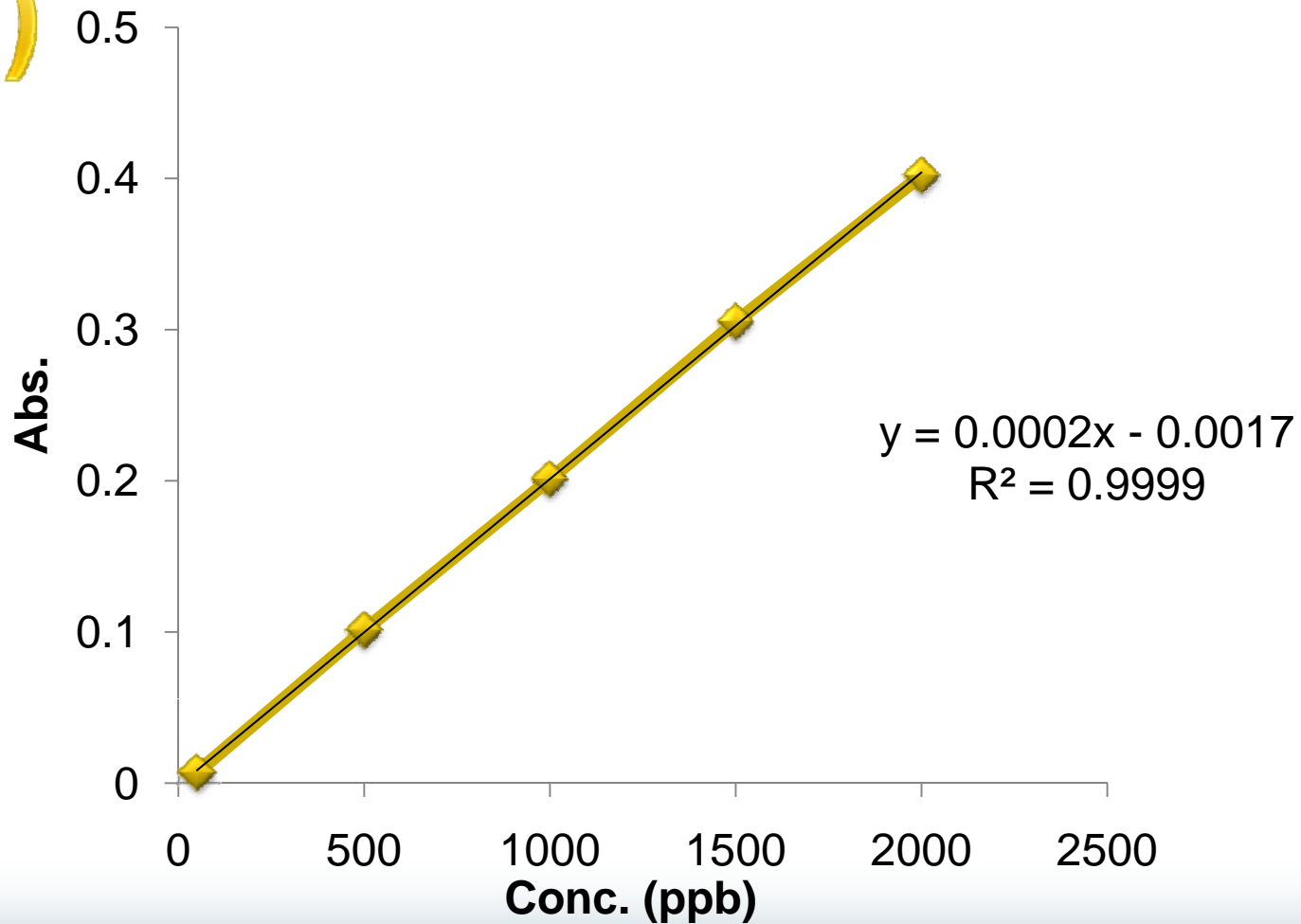


วัดค่าการ  
ดูดกลืนแสงที่  
510 nm

# การเตรียม calibration curve

กราฟมาตรฐานของ Fe(II)

(ต่อ)





# การเตรียม Samples.



Sample 25 ml



ปริมาตร 50 ml

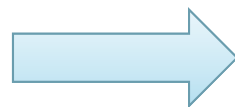


เติม Conc. HCl 1 ml



เติม Na acetate 5 ml

# การเตรียม Samples. (ต่อ)



วัดค่าการ  
ดูดกลืนแสงที่  
**510 nm**

เติม 1,10-phenantroline 5 ml

ปรับปริมาตรด้วย uw. ให้ถึง  
ขีด



Thank You!

LOGO