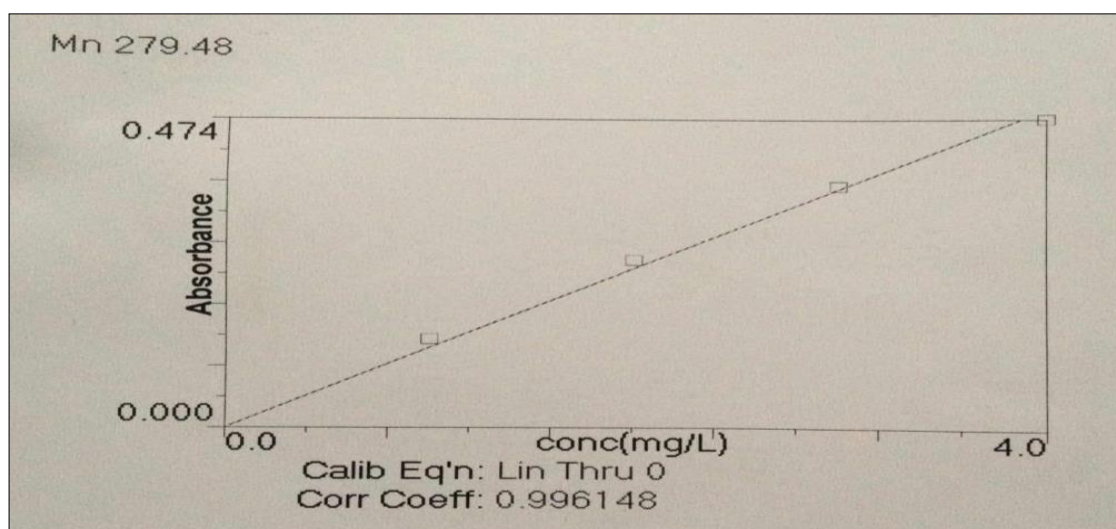


ภาคผนวก ข  
การสร้างกราฟมาตรฐานในการวิเคราะห์โลหะหนัก

**ภาคผนวก ข**  
**การสร้างกราฟมาตรฐานในการวิเคราะห์โลหะหนัก**

**กราฟมาตรฐานของสารละลายมาตรฐานแมงกานีส**

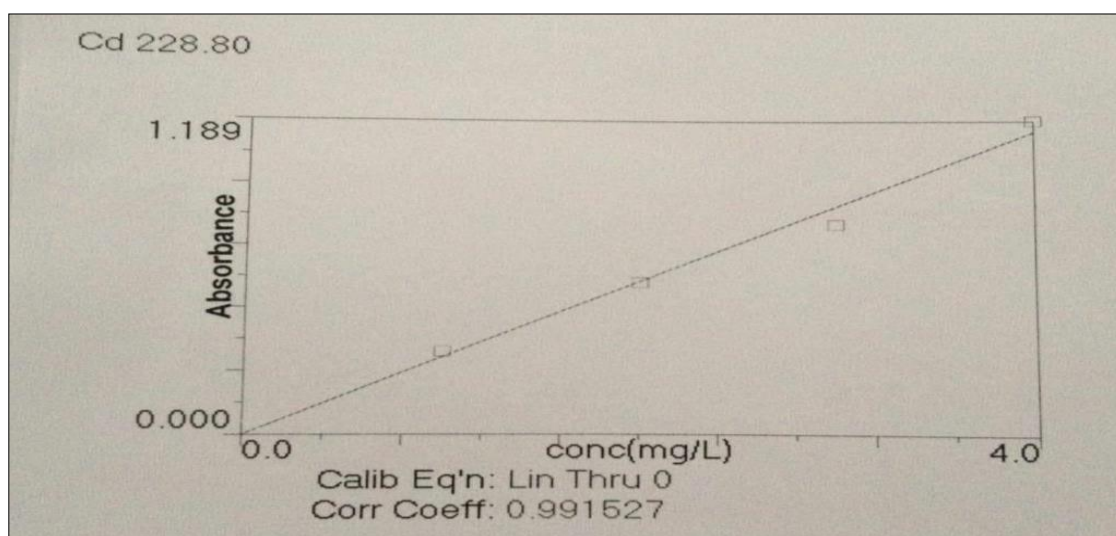
เมื่อนำสารละลายมาตรฐานแมงกานีสเข้มข้น 1.0, 2.0, 3.0, และ 4.0 มิลลิกรัมต่อลิตร มาวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 279.48 นาโนเมตร จะได้กราฟมาตรฐาน ดังภาพที่ ข-1



ภาพที่ ข-1 กราฟมาตรฐานของสารละลายมาตรฐานแมงกานีส

**กราฟมาตรฐานของสารละลายมาตรฐานแคดเมียม**

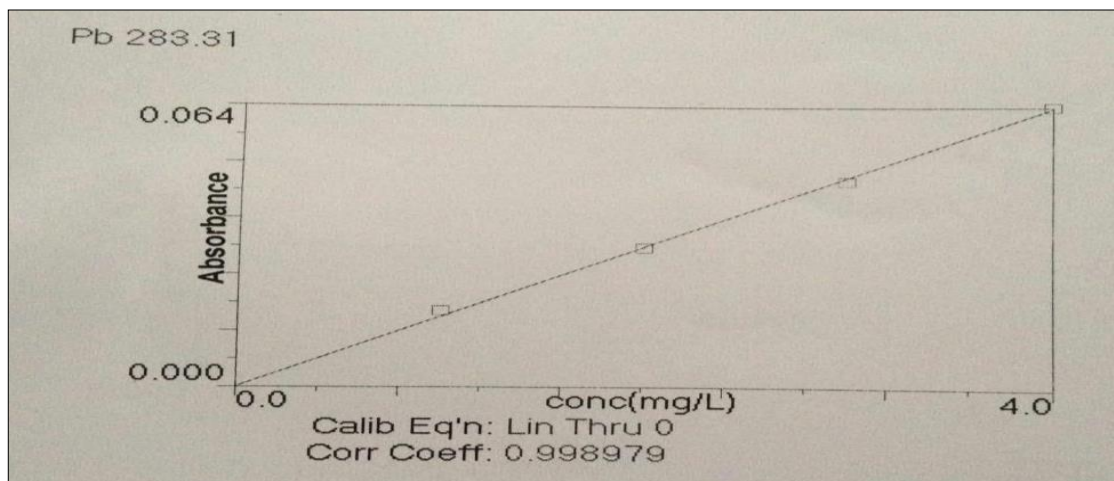
เมื่อนำสารละลายมาตรฐานแคดเมียมเข้มข้น 1.0, 2.0, 3.0, และ 4.0 มิลลิกรัมต่อลิตร มาวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 228.80 นาโนเมตร จะได้กราฟมาตรฐาน ดังภาพที่ ข-2



ภาพที่ ข-2 กราฟมาตรฐานของสารละลายมาตรฐานแคดเมียม

### กราฟมาตรฐานของสารละลายมาตรฐานตะกั่ว

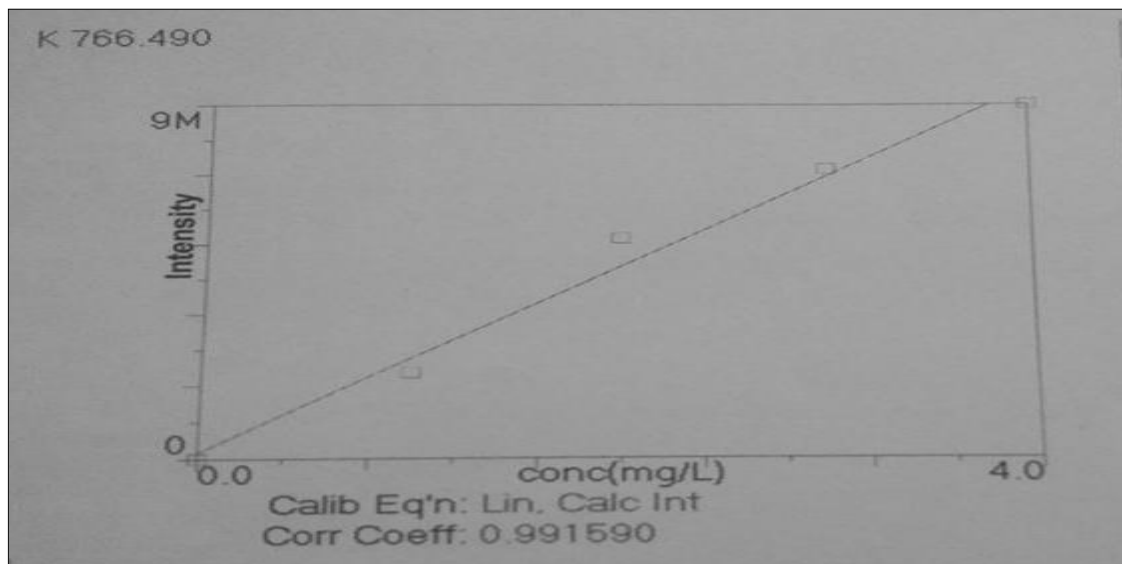
เมื่อนำสารละลายมาตรฐานตะกั่วเข้มข้น 1.0, 2.0, 3.0, และ 4.0 มิลลิกรัมต่อลิตร มาวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 283.31 นาโนเมตร จะได้กราฟมาตรฐาน ดังภาพที่ ข-3



ภาพที่ ข-3 กราฟมาตรฐานของสารละลายมาตรฐานตะกั่ว

### กราฟมาตรฐานของสารละลายมาตรฐานโพแทสเซียม

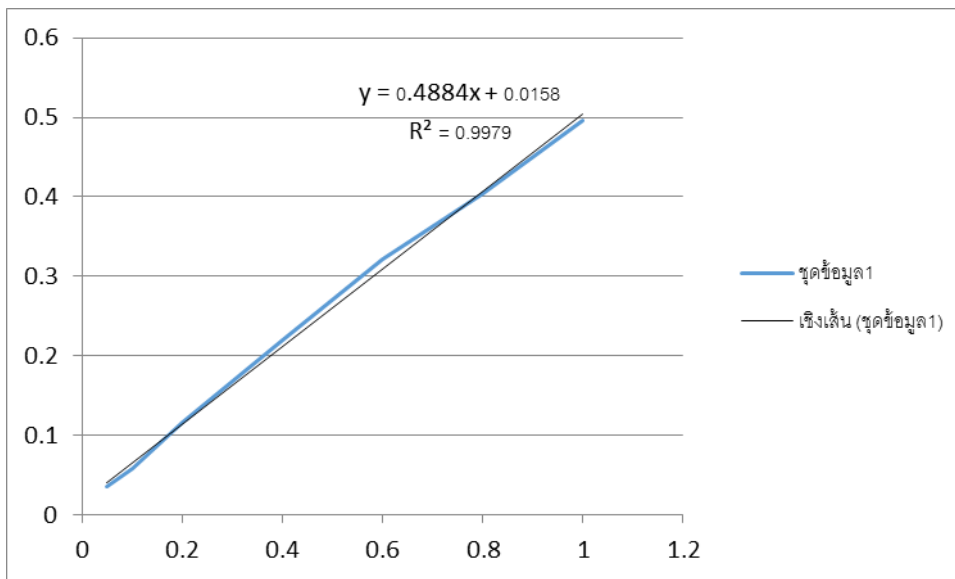
เมื่อนำสารละลายมาตรฐานโพแทสเซียมเข้มข้น 1, 2, 3, และ 4 มิลลิกรัมต่อลิตร มาวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 466.80 นาโนเมตร จะได้กราฟมาตรฐาน ดังภาพที่ ข-4



ภาพที่ ข-4 กราฟมาตรฐานของสารละลายมาตรฐานโพแทสเซียม

### กราฟมาตรฐานของสารละลายมาตรฐานฟอสฟอรัส

เมื่อนำสารละลายมาตรฐานฟอสฟอรัสเข้มข้น 0.2, 0.4, 0.6, 0.8 , 1 และ 1.2 มิลลิกรัมต่อลิตร มาวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 466.80 นาโนเมตร จะได้กราฟมาตรฐาน ดังภาพที่ ข-5



ภาพที่ ข-5 กราฟมาตรฐานของสารละลายมาตรฐานฟอสฟอรัส