



## บทที่ 4

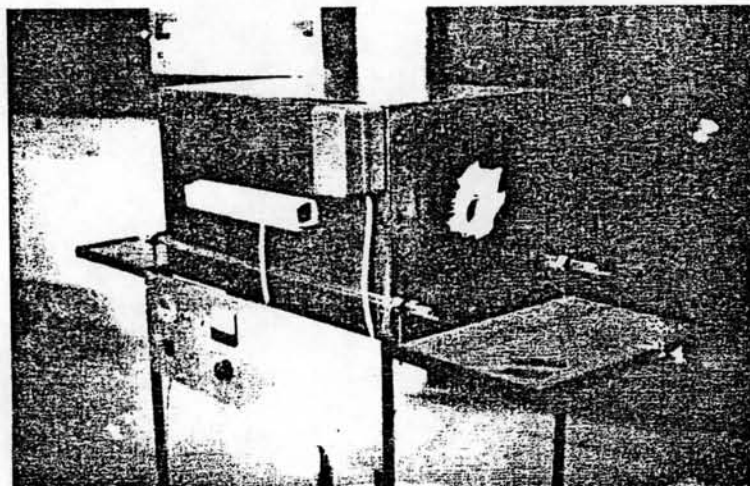
### การเตรียมการก่อนทดลอง

สำหรับการแพร่ซึมที่ทำในงานวิจัยนี้ ได้ทดลองแพร่ซึมในเตามาตรฐานและเตาที่สร้างขึ้นเองในห้องปฏิบัติการวิจัยสิ่งประดิษฐ์สารกึ่งตัวนำ ดังนั้นการทำ temperature profile ของเตา จึงมีส่วนสำคัญต่อผลของการแพร่ซึม ทั้งนี้เพราะโดยทั่วไปเตาแพร่ซึมที่ดี ช่วงที่วางแวนผลึกควรเป็น ช่วงระยะทางอุณหภูมิคงที่ และมีการแกว่งของอุณหภูมิที่แต่ละตำแหน่งภายในเตาประมาณ  $\pm 0.5^{\circ}\text{C}$ . เพื่อให้มั่นใจได้ว่าการแพร่ซึมได้กระทำที่อุณหภูมินั้นจริงๆ<sup>(5)</sup> นอกจากการควบคุมอุณหภูมิของเตาแล้ว อัตราการไหลของก๊าซก็นับได้ว่ามีความสำคัญเช่นกัน เพราะในบางกรณีอัตราการไหลของ carrier gas เป็นตัวควบคุมปริมาณของสารเจือปนที่มาเติมบนแวนผลึก เช่น การแพร่ซึมโดยใช้ liquid source เพื่อความถูกต้องของการแพร่ซึมจึงควรมีการ calibrate อัตราการไหลของก๊าซ โดยเฉพาะเมื่อมีการ bubble  $\text{N}_2$  ผ่านของเหลว  $\text{BBr}_3$

นอกจากการเตรียมอุปกรณ์แล้ว การพิจารณาถึงวัสดุที่ใช้ก็เป็นองค์ประกอบที่สำคัญสำหรับเงื่อนไขของการแพร่ซึม อันได้แก่ ตัวเติมสารเจือปนและแวนผลึก จึงต้องมีการเตรียมการเพื่อให้อุปกรณ์และวัสดุพร้อมที่จะทำการแพร่ซึมได้

#### 4.1 เตาแพร่ซึม

สำหรับตัวเติมสารเจือปน  $\text{B}_2\text{O}_3$  และ  $\text{BBr}_3$  ทำการแพร่ซึมในเตาที่สร้างขึ้นเอง โดยเตามีขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 5 ซม. ความยาว 75 ซม. ดังแสดงในรูปที่ 4.1 ใช้ระบบควบคุมอุณหภูมิด้วยวงจรรีเลย์เลคตรอนิกส์ ก่อนทำการแพร่ซึมที่อุณหภูมิสูง (ประมาณ  $1,000^{\circ}\text{C}$ .) การควบคุมไม่ให้อุณหภูมิแกว่งขึ้นลงค่อนข้างกินเวลานานและกระทำได้ลำบาก เนื่องจากเตามีขนาดเล็ก และมีระบบฉนวนความร้อนไม่ดีพอ อย่างไรก็ตามแต่ละจุดภายในเตาสามารถควบคุมการแกว่งของอุณหภูมิได้ประมาณ  $\pm 5^{\circ}\text{C}$ .



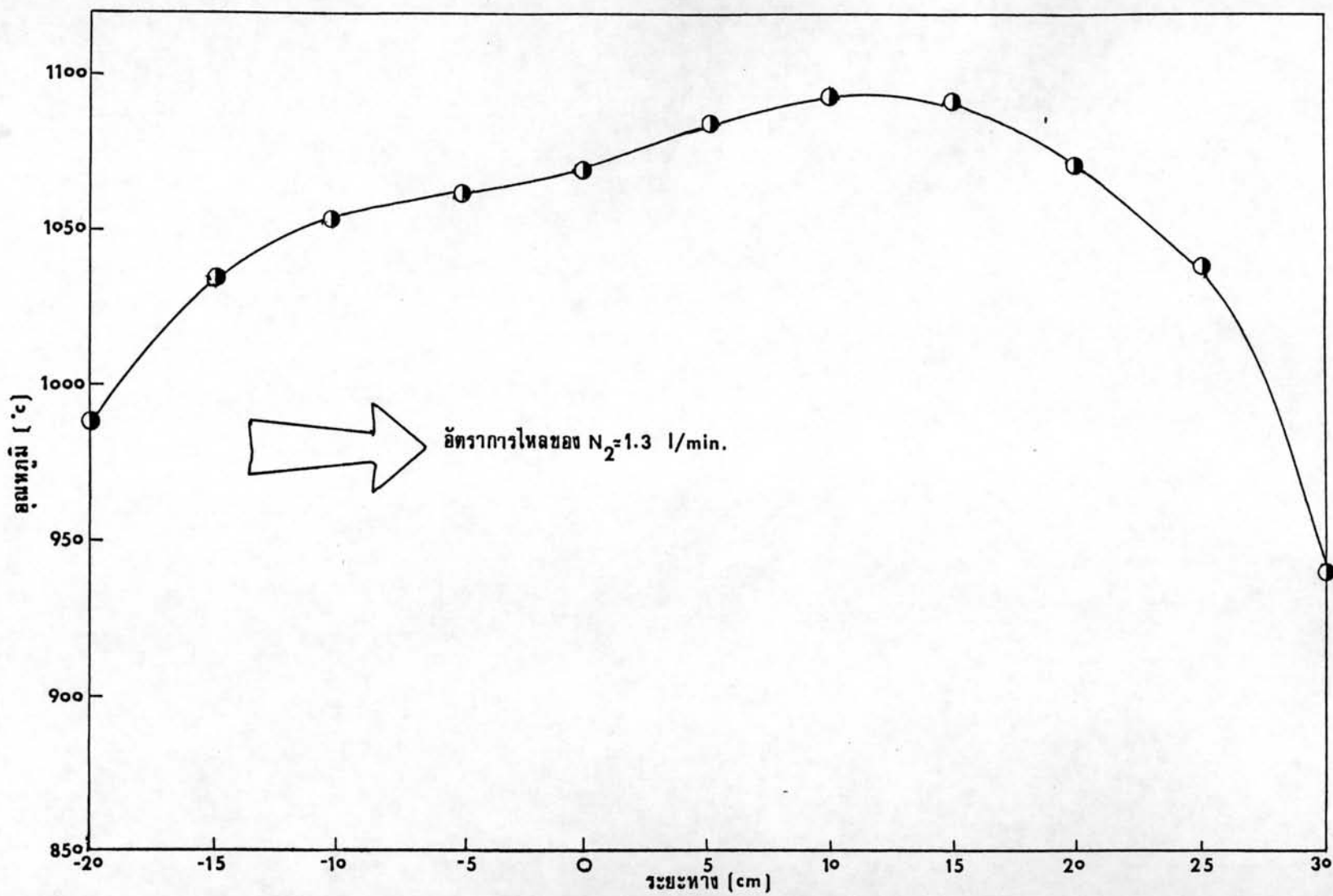
รูปที่ 4.1 แสดงเตาแพร่ซึมที่ใช้สำหรับแพร่ซึมด้วย

ตัวเติมสารเจือปนที่เป็น  $B_2O_3$  และ  $BBr_3$

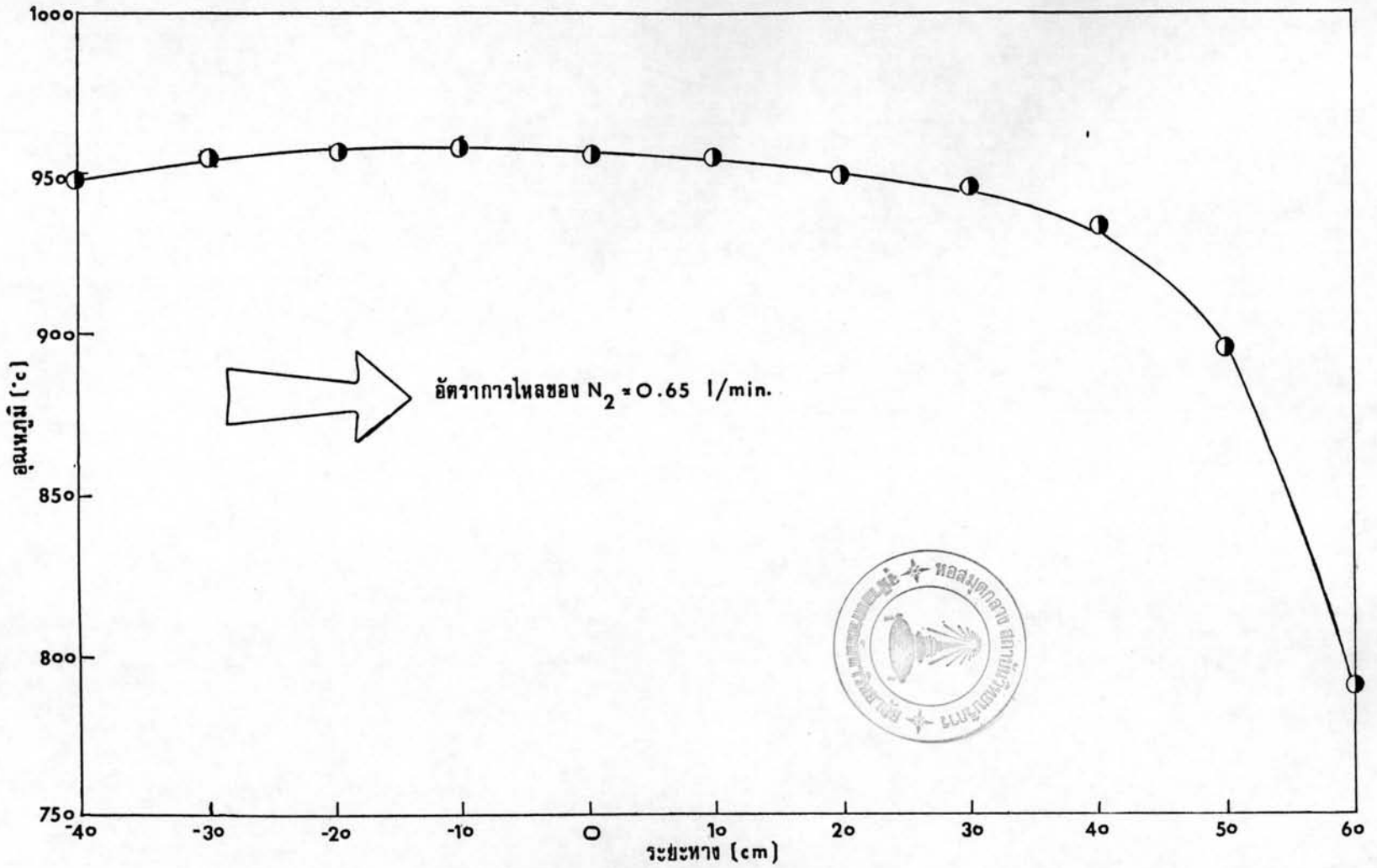
เหตุผลที่เลือกทำการแพร่ซึมที่อุณหภูมิสูง เพราะบอรอนมีความสามารถในการแพร่ซึมต่ำที่อุณหภูมิน้อยกว่า  $1,000^{\circ}C$ . เพราะฉะนั้นต้องกินเวลานานในการแพร่ซึม จึงไม่เป็นการประหยัด ดังนั้นจึงเลือกทำการแพร่ซึมที่อุณหภูมิ  $1,000^{\circ}C$ . และ  $1,050^{\circ}C$ . และที่ไม่เลือกทำการแพร่ซึมที่อุณหภูมิสูงกว่านี้เพราะขีดจำกัดของเตาแพร่ซึมสามารถเพิ่มอุณหภูมิสูงสุดได้ประมาณ  $1,100^{\circ}C$ . ถ้าทำการแพร่ซึมที่อุณหภูมิสูงขึ้น การควบคุมการแกว่งของอุณหภูมิในแต่ละจุดภายในเตากระทำได้ลำบาก

เมื่อทราบถึงขีดจำกัดของเตาดังกล่าวแล้ว จึงวัด temperature profile ของเตาในช่วงอุณหภูมิของการแพร่ซึมเพื่อดูการกระจายของอุณหภูมภายในเตาว่า ตรงตำแหน่งใดเป็นช่วงที่สามารถวางแผ่นผลึกได้ โดยใช้อัตราการไหลของก๊าซเท่ากับเงื่อนไขที่ใช้ในการแพร่ซึมจริง คือ  $\approx 1.3 \text{ l/min}$  (15,25) ดังแสดง temperature profile ไว้ในรูปที่ 4.2

ส่วนเตาแพร่ซึมของ BN เป็นเตามาตรฐานที่ใช้ในห้องปฏิบัติการวิจัยฯ ซึ่งมีเส้นผ่าศูนย์กลาง 8 ซม. จึงไม่มีปัญหาเรื่องขีดจำกัดและการแกว่งของอุณหภูมิในช่วงการแพร่ซึม ดังแสดง temperature profile ในรูปที่ 4.3



รูปที่ 4.2 แสดง temperature profile ของเตาที่ใช้สำหรับแปรซึมด้วยตัวเติมสารเจือปน  $B_2O_3$  และ  $BBr_3$

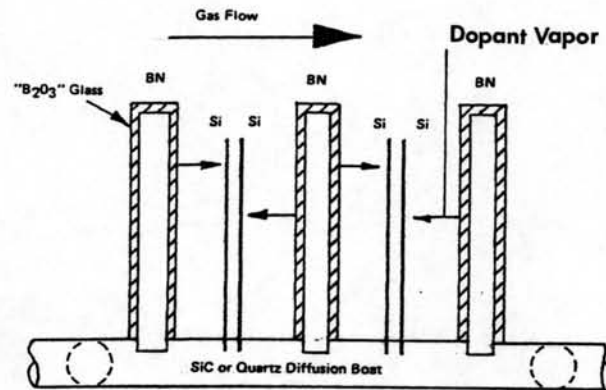


รูปที่ 4.3 แสดง temperature profile ของเตาที่ใช้สำหรับเผาซีเมนต์ด้วยตัวเติมสารเจือปน BN

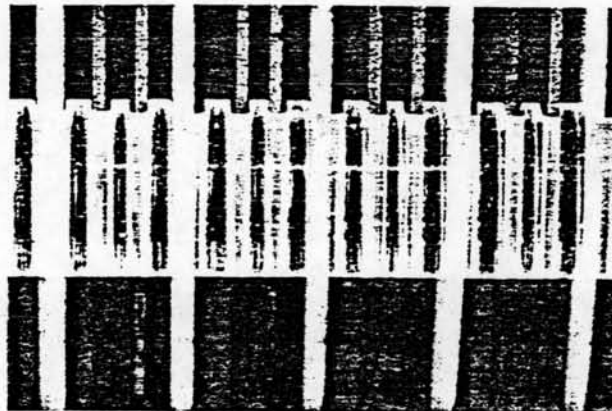
#### 4.2 การ calibrate อัตราการไหลของก๊าซ

การใช้อัตราการไหลของก๊าซในปริมาณเท่าใด ขึ้นอยู่กับเงื่อนไขการแพร่ซึมและขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางของเตา

สำหรับกรณี BN ซึ่งแพร่ซึมในเตามาตรฐาน สามารถเปลี่ยนแปลงอัตราการไหลของก๊าซได้ตั้งแต่ 0.5-3 l/min<sup>(21)</sup> ขึ้นอยู่กับขนาดของเตา โดยทั่วไปการใช้ BN ผลการแพร่ซึมไม่ขึ้นกับ carrier gas (คือ N<sub>2</sub>) มากนัก ทั้งนี้เพราะแผ่น BN วางในระยะใกล้และสลับกับแวน ผลึกในลักษณะดังกล่าวกับทิศที่ก๊าซไหลผ่าน ดังแสดงในรูปที่ 4.4



รูป ก.



รูป ข.

รูปที่ 4.4 แสดงการจัดเรียงของแผ่น BN และแวนผลึกซิลิกอน  
ในขณะแพร่ซึมซึ่งวางตั้งฉากกับทิศการไหลของก๊าซ<sup>(21)</sup>

ก. Schematic diagram ข. ภาพถ่าย

การแพร่ซึมด้วย BN ในงานวิจัยนี้เลือกใช้อัตราการไหลของก๊าซ  $\approx 0.65$  l/min คงที่ตลอดการแพร่ซึม (เท่ากับ 9 มม. ของ flow meter สำหรับ  $O_2$  และเท่ากับ 7 มม. ของ flow meter สำหรับ  $N_2$ )

ส่วนการแพร่ซึมด้วย  $B_2O_3$  เนื่องจากใช้วิธี Dipped coat method การไหลของ carrier gas ในที่นี้มีเพียง  $N_2$  อย่างเดียว จึงมีผลน้อยมากต่อระบบแพร่ซึม ในที่นี้ได้ปรับอัตราการไหลของก๊าซ  $\approx 0.7$  l/min คงที่ตลอด ค่า  $0.7$  l/min นี้เป็นค่าที่อ่านจาก flow meter โดยหยาบๆ เท่านั้น เพราะ flow meter ถูกออกแบบมาให้อ่านค่าได้ถูกต้องเมื่อใช้อัตราการไหลของก๊าซเกิน 1 l/min

เมื่อตัวเติมสารเจือปนเป็น  $BBr_3$  อัตราการไหลของ carrier gas มีความสำคัญมาก เพราะ carrier gas เป็นตัวพาสารเจือปนมาแพร่ซึมลงบนผิวหน้าแว่นผลึก ซึ่งประกอบด้วย

1. Main  $N_2$  ทำหน้าที่เป็นตัวพาตัวเติมสารเจือปนมายังผิวหน้าแว่นผลึก ใช้อัตราการไหลประมาณ 1.3 l/min สำหรับท่อคอทซ์ซึ่งมีขนาด 4 ซม.

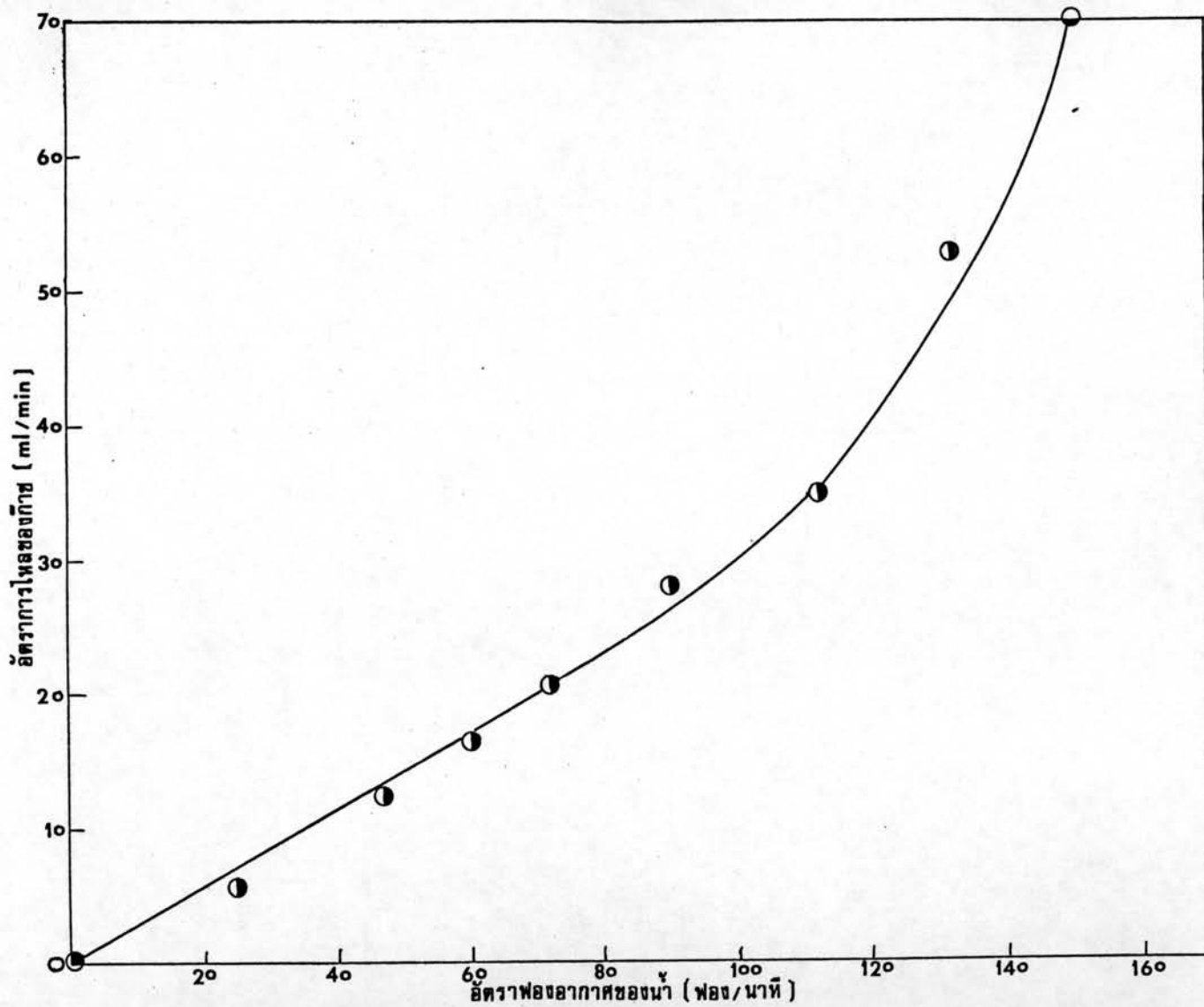
ถ้าใช้อัตราการไหลในปริมาณสูง ผลการแพร่ซึมให้ความสม่ำเสมอ ที่ไม่ดีแก่แว่นผลึก

ถ้าใช้อัตราการไหลในปริมาณต่ำ ผลการแพร่ซึมเกิดได้ช้า

2.  $O_2$  ทำหน้าที่รวมกับ  $BBr_3$  เพื่อให้กลายเป็น  $B_2O_3$  จากนั้นจึงแพร่ซึม เข้าไปในซิลิกอนซึ่งใช้ในปริมาณต่ำมาก คือ  $\approx 200$  ml/min ค่านี้เป็นค่าที่ต่ำสุดที่สามารถอ่านได้จาก flow meter ที่ใช้ เพราะถ้าใช้  $O_2$  ปริมาณต่ำกว่านี้ การไหลของ  $O_2$  ผ่าน flow meter จะไม่คงที่ เป็นเหตุให้การใช้  $N_2$  bubble ผ่าน  $BBr_3$  ต้องมีอัตราการไหลที่สูงกว่าในการทดลองโดยทั่วไป และในการทดลองนี้ได้ตั้งค่า  $O_2$  คงที่ไว้ที่  $\approx 200$  ml/min

3.  $N_2$  bubble ผ่าน  $BBr_3$  โดยทั่วไปใช้อัตราการไหลที่ต่ำมากจนไม่สามารถอ่านค่าได้จาก flow meter ดังนั้นจึงต้องใช้วิธีนับฟองอากาศที่แทนที่น้ำ แล้วเทียบเป็นอัตราการไหลของ  $N_2$  ที่ bubble ผ่าน  $BBr_3$  โดยถือว่าความหนาแน่นของ  $BBr_3$  และน้ำมีค่าใกล้เคียงกัน ความสัมพันธ์ระหว่างอัตราการไหลและจำนวนฟองอากาศ/นาที แสดงในรูปที่ 4.5





รูปที่ 4.5 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างอัตราการไหลของก๊าซกับอัตราพองอากาศ

#### 4.3 สารเจือปนที่ใช้ในการแพร่ซึม

4.3.1  $B_2O_3$  นำมาผสมกับ Methyl Alcohol ณ อุณหภูมิห้องจนได้สารละลายที่เริ่มอิมิตัว แล้วทาสารละลายดังกล่าวบนแว่นผลึกก่อนเข้าเตาแพร่ซึม

4.3.2  $BBr_3$  เนื่องจากสารเจือปนชนิดนี้เป็นของเหลว จึงไม่ต้องเตรียมการใดๆ ก่อนการทดลองแพร่ซึม นอกจากบรรจุลงในภาชนะที่เหมาะสมกับการให้  $N_2$  bubble ผ่านและพาไอ  $BBr_3$  เข้าสู่ระบบแพร่ซึมได้สะดวก

4.3.3 BN ก่อนนำมาใช้ต้องผ่านกรรมวิธีทำความสะอาด activate และ stabilize ดังแสดงในภาคผนวก ค

#### 4.4 การเลือกแว่นผลึกและทำความสะอาด

เนื่องจากงานวิจัยนี้เป็นการหาเงื่อนไขต่างๆ ของการแพร่ซึม จึงต้องใช้แว่นผลึกขนาดต่างๆ กันเป็นจำนวนมาก ดังนั้นเพื่อความสะดวกและง่ายแก่การนำข้อมูลที่ได้มาใช้เป็นเงื่อนไขในการแพร่ซึมสารเจือปน เพื่อทำเป็นสิ่งประดิษฐ์สารกึ่งตัวนำ ซึ่งโดยทั่วไปมักอยู่ในช่วง 0.1 ถึง 10 โอห์ม-ซม. จึงเลือกแว่นผลึกที่มีค่าความต้านทานจำเพาะในช่วงดังกล่าว ถึงกระนั้นหากต้องการใช้แว่นผลึกในช่วงค่าความต้านทานจำเพาะต่ำหรือสูงกว่านี้ ก็ยังสามารถใช้เงื่อนไขที่ทำการทดลองกับแว่นผลึกในช่วง 0.1 ถึง 10 โอห์ม-ซม. มาใช้ได้ ถ้าเงื่อนไขอื่นๆ คือ อุณหภูมิ อัตราการไหลของก๊าซ และทิศของแว่นผลึกที่ใช้ ยังคงเดิม เพียงแต่หาค่าความสามารถในการแพร่ซึมตามเงื่อนไขการทดลองนั้นๆ แล้วนำมาคำนวณย้อนกลับหาเวลาที่ใช้ในการแพร่ซึมสำหรับแว่นผลึกที่มีค่าความต้านทานจำเพาะในแต่ละช่วงที่กำหนด

เหตุผลที่ในการทดลองนี้ไม่ทำการแพร่ซึมสารเจือปนลงบนแว่นผลึกที่มีค่าความต้านทานจำเพาะต่ำ เนื่องจากต้องใช้เวลาในการแพร่ซึมนาน (เพราะต้องให้อะตอมของสารเจือปนเข้าไป compensate กับอะตอมของสารเจือปนชนิดตรงข้ามในแว่นผลึกจนหมดก่อน แล้วจึงเปลี่ยนผิวแว่นผลึกเป็นชั้นที่มีอะตอมสารเจือปนชนิดตรงข้าม) จึงเป็นการสิ้นเปลือง ส่วนแว่นผลึกที่มีค่าความต้านทานจำเพาะสูง สามารถทำการแพร่ซึมได้เร็ว แต่ราคาแว่นผลึกค่อนข้างแพงจึงเหมาะที่นำมาใช้กับการสร้างสิ่งประดิษฐ์สารกึ่งตัวนำที่ต้องการคุณสมบัติเฉพาะจริงๆ



ตามเหตุผลที่กล่าวไว้ ทำให้เลือกใช้แวนผลึกที่มีความต้านทานจำเพาะมีค่า 0.1 ถึง 10 โอห์ม-ซม. และเป็นเศษแวนผลึกที่หาได้สะดวกในห้องวิจัยนี้

สำหรับการทดลองหาความสม่ำเสมอในการแพร่ซึม มีความจำเป็นต้องใช้แวนผลึกเต็มแผ่น ซึ่งแวนผลึกช่วงดังกล่าวที่สามารถนำมาเข้าเตาแพร่ซึมที่สร้างขึ้นเองได้ ต้องมีเส้นผ่าศูนย์กลางประมาณ 3 ซม. (ถ้าใช้แวนผลึกแผ่นใหญ่กว่านี้จะเกิดผลของ turbulence flow ขึ้น) ขนาดของแวนผลึกดังกล่าวที่หาได้ในห้องวิจัยมีความต้านทานจำเพาะขนาดเดียว คือ  $\approx 0.015$  โอห์ม-ซม. จึงต้องใช้แวนผลึกที่มีค่าความต้านทานจำเพาะนอกเหนือจากที่กำหนดไว้ นอกจากนี้ยังทำให้ทราบว่า แวนผลึกที่มีค่าความต้านทานจำเพาะต่ำมากต้องใช้เวลาเท่าไรจึงสามารถแพร่ซึมให้สารเจือปนเข้าไปได้

เมื่อเลือกแวนผลึกได้ตามต้องการจากนั้นนำแวนผลึกแต่ละชิ้นวัดค่าความหนาเพื่อนำมาใช้ในการประกอบการวัดค่าความต้านทานจำเพาะจากเครื่องวัดโพรบสี่เข็ม model FPP-100 หลังจากที่เราทราบค่าความต้านทานจำเพาะของแวนผลึกทุกชิ้นแล้ว ลำดับต่อมาคือการทำความสะดวกแวนผลึก โดยมีลำดับขั้นดังแสดงในภาคผนวก ง จากนั้นแวนผลึกพร้อมที่จะใช้ในการทดลองแพร่ซึม