

## บทที่ 3

### ผลการทดลอง

#### 3.1 ส่วนประกอบของน้ำเลือด

จากการเตรียมน้ำเลือดโดยใช้ 4.56% ไตรโซเดียมซัลเฟตไฮเดรต 1 ส่วน ป้องกันการแข็งตัวของเลือด 9 ส่วน โดยปริมาตร หมุนเหวี่ยงที่ 8,600xg พบว่าเลือดประกอบด้วยส่วนเซลล์อัดแน่น 36-38% และน้ำเลือด สีเหลือง 62-64% โดยปริมาตร น้ำเลือดที่มี 0.456% ไตรโซเดียมซัลเฟตมี pH 7.8-7.9 ประกอบด้วยโปรตีนที่มี คาร์โบไฮเดรตเฉลี่ย 2.5% ประมาณ 5.5 – 7.8% โดยน้ำหนัก/ ปริมาตร (w/v) แบ่งออกเป็น 2 กลุ่มคือ โปรตีนที่ ละลายใน 0.9% NaCl แต่ไม่ละลายน้ำประมาณ 13% ของโปรตีนทั้งหมดในน้ำเลือด และโปรตีนที่ละลายได้ ทั้งใน 0.9% NaCl และน้ำ มีอยู่ประมาณ 87% ของโปรตีนทั้งหมดในน้ำเลือด (มีอยู่ 4.785 – 6.786/ น้ำเลือด 100 มล.) โดยโปรตีนที่ละลายน้ำมีคาร์โบไฮเดรต 1.7% เมื่อใช้ glucose เป็นมาตรฐานในการเปรียบเทียบ และมากกว่า 50% ของโปรตีนที่ละลายน้ำเป็น albumin (ประมาณจากความหนา ความเข้มของสีของโปรตีน ช่องที่ 4 ของรูปที่ 9, ช่องที่ 4 ของรูปที่ 10 และช่องที่ 4 ของรูปที่ 11)

#### 3.2 ผลได้ของการสกัดแยกอัลบูมิน

ผลได้ของการสกัดแยกโปรตีนในน้ำเลือดออกเป็นส่วน ๆ ตามวิธีที่ 1 และ 2 เป็นไปตามตารางที่ 1 คือ ตกตะกอนที่ตกในช่วงระดับความเข้มข้นตัวของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  มากกว่าศูนย์จนถึง 50% ( $>0 - 2.05 \text{ M}$ ) pH 7.4 ประมาณ 47% ของโปรตีนทั้งหมดในน้ำเลือด แบ่งออกเป็น โปรตีนที่ไม่ละลายน้ำประมาณ 11.75% และโปรตีนที่ละลายน้ำ 35.25% ของโปรตีนทั้งหมดในน้ำเลือด (ประมาณ 90% ของโปรตีนที่ไม่ละลายน้ำ ทั้งหมดในน้ำเลือดตกตะกอนในช่วงนี้และประมาณ 40.5% ของโปรตีนที่ละลายน้ำทั้งหมดในน้ำเลือด ตกตะกอนในช่วงนี้) โดยโปรตีนที่ละลายน้ำมีคาร์โบไฮเดรตประมาณ 1.6% เมื่อใช้ glucose เป็นมาตรฐานในการเปรียบเทียบ มีอัลบูมินผสมอยู่กับ prealbumin และ globulin (ช่องที่ 5 รูปที่ 9 ช่องที่ 4 ของรูปที่ 10 และ ช่องที่ 5 ของรูปที่ 11)

ตะกอนที่ตกในช่วงระดับความเข้มข้นของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 > 60 - 65\%$  (2.46 - 2.665 M) pH7.1 มีสีเหลือง ประมาณ 32.5% ของโปรตีนทั้งหมดในน้ำเลือด แบ่งออกเป็น โปรตีนที่ไม่ละลายน้ำประมาณ 1.04% ของโปรตีนในน้ำเลือด และโปรตีนที่ละลายน้ำ 31.46% ของโปรตีนในน้ำเลือด โดยโปรตีนที่ละลายน้ำมีสีเหลือง มีปริมาณโปรตีนเป็น 97% ของ BSA fractionV ประกอบด้วยอัลบูมินเป็นส่วนใหญ่ (ช่องที่ 7 ของรูปที่ 9 และ ช่องที่ 6 ของรูปที่ 10)

ตะกอนที่ตกในช่วงระดับความเข้มข้นของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 > 65 - 70\%$  (2.255 - 2.9725 M) pH6.9 มีสีเหลือง ประมาณ 17% ของโปรตีนทั้งหมดในน้ำเลือด แบ่งออกเป็น โปรตีนที่ไม่ละลายน้ำประมาณ 0.2% ของโปรตีนในน้ำเลือด และโปรตีนที่ละลายน้ำ 16.8% ของโปรตีนในน้ำเลือด โดยโปรตีนที่ละลายน้ำมีสีเหลือง มีปริมาณโปรตีนเป็น 97% ของ BSA fractionV มีคาร์โบไฮเดรต 1.7% เมื่อใช้ glucose เป็นมาตรฐานในการเปรียบเทียบ ส่วนใหญ่เป็นอัลบูมิน (ช่องที่ 7 ของรูปที่ 9)

ตะกอนที่ตกในช่วงระดับความเข้มข้นของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 > 70 - 72.5\%$  (2.86 - 2.9725 M) pH 6.8 มีสีขาว ประกอบด้วย โปรตีนที่ไม่ละลายน้ำน้อยมาก ๆ และโปรตีนที่ละลายน้ำประมาณ 0.499% ของโปรตีนในน้ำเลือด มีสีขาว ประกอบด้วยคาร์โบไฮเดรต 2.8%

ตะกอนที่ตกในช่วงระดับความเข้มข้นของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 > 50 - 72.5\%$  pH6.8 มีสีเหลือง ประมาณ 50% ของโปรตีนทั้งหมดในน้ำเลือด ประกอบด้วย โปรตีนที่ไม่ละลายน้ำประมาณ 1.25% ของโปรตีนในน้ำเลือด และโปรตีนที่ละลายน้ำ มีสีเหลือง มีคาร์โบไฮเดรต 1.6% ของโปรตีนในน้ำเลือด ส่วนใหญ่เป็นอัลบูมิน (ช่องที่ 6 ของรูปที่ 9 , ช่องที่ 5 ของรูปที่ 10)

ตะกอนที่ตกในช่วงระดับความเข้มข้นของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 > 55 - 60\%$  (2.255 - 2.46 M) pH5 ประมาณ 49.6% ของโปรตีนในน้ำเลือด มีสีเหลือง ประกอบด้วย โปรตีนที่ไม่ละลายน้ำ 1.2% และโปรตีนที่ละลายน้ำ 48.4% ของโปรตีนในน้ำเลือด (ประมาณ 90% ของโปรตีนที่ไม่ละลายน้ำทั้งหมดในน้ำเลือดตกตะกอนในช่วงนี้ และประมาณ 55.6% ของโปรตีนที่ละลายน้ำทั้งหมดในน้ำเลือด ตกตะกอนในช่วงนี้) โดยโปรตีนที่ละลายน้ำมีปริมาณโปรตีนประมาณ 96% ของ BSA fractionV ประกอบด้วยคาร์โบไฮเดรต 1.7%

ส่วนใหญ่เป็นอัลบูมิน (ช่องที่ 7 ของรูปที่ 11) มีสีเหลือง, (ช่องที่ 5 ของรูปที่ 12) เข้มกว่า BSA fraction V ที่ซื้อมาใช้ (ช่องที่ 4 รูปที่ 12) เล็กน้อย

ตะกอนที่ตกในช่วงระดับความเข้มข้นของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  มากกว่า 60 - 65% ( $>2.46 - 2.665 \text{ M}$ ) pH4.7 มีสีเหลือง ประมาณ 2.6% ของโปรตีนทั้งหมดในน้ำเลือด ประกอบด้วย โปรตีนที่ไม่ละลายน้ำ 0.04% ของโปรตีนทั้งหมดในน้ำเลือด และโปรตีนที่ละลายน้ำ 2.56% ของโปรตีนทั้งหมดในน้ำเลือด (ประมาณ 0.3% ของโปรตีนที่ไม่ละลายน้ำทั้งหมดในน้ำเลือดตกตะกอนในช่วงนี้และเพียง 2.9% ของโปรตีนที่ละลายน้ำทั้งหมดในน้ำเลือด ตกตะกอนในช่วงนี้) โดยโปรตีนที่ละลายน้ำส่วนใหญ่เป็นอัลบูมิน (ช่องที่ 8 ของรูปที่ 11) มีสีเหลือง, (ช่องที่ 6 ของรูปที่ 12) เข้มกว่า BSA fractionV ที่ซ้อมาใช้ (ช่องที่ 4 รูปที่ 12) เล็กน้อย แต่มีคาร์โบไฮเดรตต่ำกว่า คือ โปรตีนนี้ (ช่องที่ 6 ของรูปที่ 2) มีคาร์โบไฮเดรต 1.7% เมื่อใช้ glucose เป็นมาตรฐานในการเปรียบเทียบ ในขณะที่ BSA fractionV มีคาร์โบไฮเดรต 2.9%

ตะกอนในช่วงระดับความเข้มข้นของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  มากกว่า 65 - 72.5% ( $>2.665 - 2.9725 \text{ M}$ ) pH4.5 ประมาณ 0.24% ของโปรตีนทั้งหมดในน้ำเลือด ประกอบด้วยโปรตีนที่ไม่ละลายน้ำประมาณ 0.001% และโปรตีนที่ละลายน้ำประมาณ 0.239% ของโปรตีนทั้งหมดในน้ำเลือด ประกอบด้วยคาร์โบไฮเดรต 1.7% โดยโปรตีนที่ละลายน้ำส่วนใหญ่เป็นอัลบูมิน (ช่องที่ 9 ของรูปที่ 11) มีสีเหลืองอ่อนกว่า (ช่องที่ 7 ของรูปที่ 12) BSA fractionV

ตะกอนในช่วงระดับความเข้มข้นของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  50 - 72.5% ( $2.255 - 2.9725 \text{ M}$ ) pH4.5 มีสีเหลือง ประมาณ 52.5% ของโปรตีนทั้งหมดในน้ำเลือด ประกอบด้วย โปรตีนที่ไม่ละลายน้ำประมาณ 1.260% ของโปรตีนในน้ำเลือด และโปรตีนที่ละลายน้ำ 51.24% ของโปรตีนในน้ำเลือด โดยโปรตีนที่ละลายน้ำส่วนใหญ่เป็นอัลบูมิน (ช่องที่ 6 ของรูปที่ 11) มีคาร์โบไฮเดรตประมาณ 1.7% เมื่อใช้ glucose เป็นมาตรฐานในการเปรียบเทียบ

ตารางที่ 1 แสดงถึงความสัมพันธ์ระหว่างเปอร์เซ็นต์ของโปรตีนในน้ำเลือดที่ตกตะกอน ที่ระดับความอิมตัวของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  และ pH ต่าง ๆ

สภาวะที่ทำให้ตกตะกอนที่ 25°C		คิดเป็นเปอร์เซ็นต์ของโปรตีนทั้งหมดในน้ำเลือด		
ระดับความอิมตัวของ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	pH	ตะกอนทั้งหมด สี (ก)	ส่วนที่ไม่ละลาย น้ำ สีขาว (ข)	ส่วนที่ละลายน้ำ สี (ค) (% $\text{CH}_2\text{O}$ )
0 - 50%	7.4	47% สีขาว	11.75%	35.2% สีขาว (1.6%)
> 50 - 65%	7.1	32.5% สีเหลือง	1.04%	31.46% สีเหลือง (1.6%)
> 65 - 70%	6.9	17% สีเหลือง	0.2%	16.8% สีเหลือง (1.7%)
> 70 - 72.5%	6.8	0.5% สีขาว	น้อยมาก	ประมาณ 0.5% สีขาว (2.8%)
50 - 72.5%	6.8	50% สีเหลือง	1.25%	48.75% สีเหลือง (1.6%)
> 55 - 60%	5.0	49.6% สีเหลือง	1.2%	48.4% สีเหลือง (1.7%)
> 60 - 65%	4.7	2.6%	0.04%	2.56% สีเหลือง (1.7%)
> 65 - 72.5%	4.5	0.24%	0.001%	0.239% สีเหลืองอ่อน (1.7%)
> 50 - 72.5%	4.5	52.5% สีเหลือง	1.26%	51.24% สีเหลือง (1.7%)

%  $\text{CH}_2\text{O}$  หมายถึง % คาร์โบไฮเดรตในกลัยโคโปรตีน เมื่อใช้ glucose เป็นมาตรฐานในการเปรียบเทียบ

สี (ก) หมายถึง สีของตะกอนทั้งหมด

สีขาว (ข) หมายถึง สีของตะกอนส่วนที่ไม่ละลายน้ำ

สี (ค) หมายถึง สีของโปรตีนส่วนที่ละลายน้ำหลังจากทำให้แห้ง

การทำให้ตะกอน ที่ตกในช่วงระดับความอิมตัวของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  > 50 - 65% pH 7.1 มีระดับความบริสุทธิ์ของอัลบูมินเพิ่มขึ้น โดยการนำตะกอนที่ตกในช่วงระดับความอิมตัวของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  > 50 - 65% pH 7.1 (จากน้ำเลือด 1,000 มล.) มาละลายน้ำกลั่น 250 มล. แล้วเติม  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  ในอัตรา 31.5 กรัม ต่อสารละลาย 100 มล. หมุนเหวี่ยงแยกตะกอนออกจากสารละลาย ปรับ pH ให้เป็น 5.1 แล้วเติม  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  พร้อมทั้งคนที่ 25°C จนกระทั่งเริ่มเกิดตะกอนแล้วเติม ต่ออีกจนถึงระดับความอิมตัว 60% หมุนเหวี่ยงแยกตะกอนออกจากสารละลาย นำตะกอนที่ได้มาละลายน้ำกลั่น 125 มล. แล้วทำให้ตกตะกอนซ้ำในช่วง pH 5.1 - 4.8 ระดับความอิมตัว  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  60% แยกตะกอนที่ได้ไปวิเคราะห์ ให้ผลดังตารางที่ 2 ทำให้ได้ตะกอนที่มีสีขาวของอัลบูมินบริสุทธิ์ มีน้ำหนักโมเลกุล 66000 ดาลตัน ประมาณ 6% ของโปรตีนในน้ำเลือด

ตารางที่ 2 ตะกอน ที่ตกในช่วงระดับความอิมตัวของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 > 50 - 65\%$

ครั้งที่	ระดับความอิมตัวของ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	สีของผลได้ (%ของโปรตีนในน้ำเลือด)	ปริมาณคาร์โบไฮเดรต (%ของ BSA fractionV)	ปริมาณโปรตีน (%ของ BSA fractionV)	ระดับความบริสุทธิ์ของอัลบูมิน
1	50 - 65% pH7.1	สีเหลือง (32.5%)	53	97	ต่ำกว่า BSA fractionV
2	250 มล. (n) 60% sat pH	เหลืองอ่อน			
3	125 มล. (n.1) 60% sat pH	ขาว (6%)	29	103	สูงกว่า BSA fractionV (MW66kDa)
4	ส่วนเหลือของ 2 65% sat pH	ขาว (0.7%)	55	101	สูงกว่า BSA fractionV
5	ส่วนเหลือของ 3 65% sat pH	ขาว (1.2%)	50	102	ใกล้เคียงกับ BSA fractionV
1*	> 65 - 70% pH6.9	เหลือง (17%)	58	97	ต่ำกว่า BSA fractionV
2*	125 มล. (n) 60% sat pH	ขาว (1.7%)	32		สูงกว่า BSA fractionV (MW66kDa)
3*	ส่วนเหลือของ 2* 65% sat pH	ขาว (0.2%)	60	101	ต่ำกว่า BSA fractionV

pH หมายถึง pH5.1 - 4.8

2(n) หมายถึง ตะกอนที่ตกในระดับความอิมตัวของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 > 50 - 65\%$  pH7.1 (จากน้ำเลือด 1 ลิตร) ละลายน้ำ 250 มล. ทำให้ตกตะกอนที่ระดับความอิมตัวของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  60% pH 5.1 - 4.8

3(n.1) หมายถึง ตะกอนจาก 2 ละลายน้ำ 125 มล. ทำให้ตกตะกอนที่ระดับความอิมตัวของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  60% pH 5.1 - 4.8

2\*(n) หมายถึง ตะกอนที่ตกในระดับความอิมตัวของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 > 65 - 70\%$  pH6.9 (จากน้ำเลือด 1 ลิตร) ละลายน้ำ 125 มล. ทำให้ตกตะกอนที่ระดับความอิมตัวของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  60% pH5.1 - 4.8

การทำให้ตะกอนที่ตกในช่วงระดับความอิ่มตัวของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 > 50 - 65\%$  pH4.7 มีระดับความบริสุทธิ์ของอัลบูมินเพิ่มขึ้น โดยการนำตะกอนที่ตกในช่วงระดับความอิ่มตัวของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 > 50 - 65\%$  pH4.7 (จากน้ำเลือด 1,000 มล.) มาละลายน้ำกลั่น 300 มล. แล้วเติม  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  ในอัตรา 31.5 กรัม ต่อสารละลาย 100 มล. หมุนเหวี่ยงแยกตะกอนออกจากสารละลาย ปรับ pH ให้เป็น 5.1 แล้วเติม  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  พร้อมทั้งคนที่ 25°C จนกระทั่งเริ่มเกิดตะกอนแล้วเติม ต่ออีกจนมี หมุนเหวี่ยงแยกตะกอนออกจากสารละลาย นำตะกอนที่ได้มาละลายน้ำกลั่น 100 มล. แล้วทำให้ตกตะกอนซ้ำในช่วง pH5.1 - 4.8 ระดับความอิ่มตัว  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 60\%$  แยกตะกอนที่ได้ไปวิเคราะห์ ให้ผลดังตารางที่ 3 ได้อัลบูมินบริสุทธิ์มีสีขาว น้ำหนักโมเลกุล 66000 ดาลตัน ประมาณ 6% ของโปรตีนในน้ำเลือด

**ตารางที่ 3** การทำให้ตะกอนที่ตกในช่วงระดับความอิ่มตัวของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 > 50 - 65\%$  pH4.7 มีระดับความบริสุทธิ์ของอัลบูมินเพิ่มขึ้น

ครั้งที่	ระดับความอิ่มตัวของ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	สีของผลได้ (%ของโปรตีนในน้ำเลือด)	ปริมาณคาร์โบไฮเดรต (%ของ BSA fractionV)	ปริมาณโปรตีน (%ของ BSA fractionV)	ระดับความบริสุทธิ์ของอัลบูมิน
1	> 50 - 65% pH4.7	เหลือง (49.6%)	59	96	ต่ำกว่า BSA fractionV
2	300 มล. (n1) 60% sat pH				
3	100 มล. (n2) 60% sat pH	ขาว (6%)	42	102	สูงกว่า BSA fractionV (MW66kDa)
4	ส่วนเหลือของ 2 และ 3 65% sat pH	ขาว (1.6%)	32	99	ต่ำกว่า BSA fractionV

pH หมายถึง

pH5.1 - 4.8

2(n1) หมายถึง

ตะกอนที่ตกในระดับความอิ่มตัวของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 > 50 - 65\%$  pH4.7 (จากน้ำเลือด 1 ลิตร) ละลายน้ำ 300 มล. ทำให้ตกตะกอนที่ระดับความอิ่มตัวของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 60\%$  pH5.1 - 4.8

3(n.1) หมายถึง

ตะกอนจาก 2 ละลายน้ำ 100 มล. ทำให้ตกตะกอนที่ระดับความอิ่มตัวของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 60\%$  pH 5.1 - 4.8

### 3.3 ต้นทุนของการเตรียมผลิตภัณฑ์

ต้นทุนของการเตรียมผลิตภัณฑ์ที่มีระดับโปรตีน 96-97% ของ BSA fraction V (ช่องที่ 5,6,7 ในรูปที่ 12) คิดเป็น 11% ของ BSA fraction V รหัส A2153 (10 กรัม 40.50 เหรียญ) ดังแสดงในตารางที่ 4

ตารางที่ 4 แสดงต้นทุนของการเตรียมผลิตภัณฑ์ที่มีระดับโปรตีน 96-97% ของ BSA fraction V

ค่าใช้จ่าย	จำนวนเงิน (บาท)
ค่าน้ำมันรถในการเดินทางไปเก็บตัวอย่างเลือด 1,720 มล. ประมาณ	34.00
ค่าโซเดียม ซิเตรท ไดไฮเดรต 7.9 กรัม	5.00
ค่าหมุนเหวี่ยงที่ 7,500 รอบ/นาทีที่ 4°C 10 นาที 3 ครั้ง , กินไฟ 1.2 หน่วย (NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	3.00
ผง SO <sub>4</sub> 393 กรัม ราคา	134.00
ค่าถุงไดอะลลิซิส 2 ชุด	57.00
parafilm ผูกหัวท้ายถุง	2.00
น้ำกลั่น 6 ลิตร	18.00
HCl	1.00
ค่าไฟฟ้าการหมุนเหวี่ยง	5.00
ค่าไฟในการคนระหว่างไดอะลลิซิส	20.00
ค่าไฟฟ้าในการ Freeze dry	150.00
ค่าบรรจุขวดพลาสติก ขวดละ 5 กรัม 5 ขวด ขวดละ 2 กรัม 1 ขวด	60.00
<b>รวม</b>	<b>489.00</b>

ต้นทุนในการเตรียมโปรตีน 27 กรัม รวม 489.00 บาท ประมาณ 11% ของราคาซื้อ BSA fraction V รหัส A2153 27 กรัม (109.35 เหรียญสหรัฐฯ เท่ากับ 109.35 x 40 = 4,374 บาท) และประมาณ 4% เมื่อซื้อผ่านตัวแทนจำหน่ายภายในประเทศ (1 เหรียญสหรัฐฯ ประมาณ 100 บาท)

ต้นทุนของการสกัดการทำให้อัลบูมินบริสุทธิ์ 3 กรัม, ละลายใน 0.9% sodium chloride, 0.05% sodium azide ให้มีความเข้มข้น 1 มก/มล , การบรรจุโดยการฉีดสารละลายผ่านแผ่นกรองขนาดรู 0.45 ไมโครเมตร ( $\mu\text{m}$ ) จำนวน 3,000 หลอด ลงสู่หลอด หลอดละ 1 มล. ( รูปที่ 13 ) ประมาณ 1.8% ของโปรตีนมาตรฐาน รหัส P0914 จาก sigma ( ตารางที่ 5)

ตารางที่ 5 แสดงต้นทุนของการสกัดการทำให้อัลบูมินบริสุทธิ์

ค่าใช้จ่าย	จำนวนเงิน (บาท)
ค่าสกัดในข้อ 3.10.1 จำนวน	427.00
ค่าน้ำกลั่น	5.00
ค่า $(\text{NH}_4)_2 \text{SO}_4$ 230 กรัม	79.00
ค่าไฟฟ้าในการหมุนเหวี่ยง	5.00
ค่า MHCl	1.00
ค่าตรวจสอบความบริสุทธิ์ด้วย SDS – 10% PAGE	200.00
ค่า Sodium azide 1.5 กรัม	51.00
ค่า NaCl	5,000
ค่าการกรองแบคทีเรีย	3,000.00
ค่าหลอดบรรจุ 3,000 หลอดและ parafilm	4,000.00
<b>รวม</b>	<b>7,773.00</b>

ต้นทุนในการเตรียม 7,773.00 บาท คิดเป็น 1.8% ของอัลบูมินรหัส P0914 (3000 หลอด 10,740 เหรียญสหรัฐ 429,600 บาท เมื่อคิด 1 เหรียญสหรัฐ เท่ากับ 40 บาท)

นอกจากนี้ ยังพบว่า ต้นทุนของการเตรียมอัลบูมิน น้ำหนักโมเลกุล 66,000 ดาลตัน บรรจุในของแบบซิปรูดปิด ใส่สารป้องกันความชื้น บรรจุขวด ( รูปที่ 13 ) ประมาณ 1% ของอัลบูมินรหัส A7517 , น้ำหนักโมเลกุล 66,000 ดาลตัน จาก sigma





รูปที่ 4 น้ำเลือด (plasma)



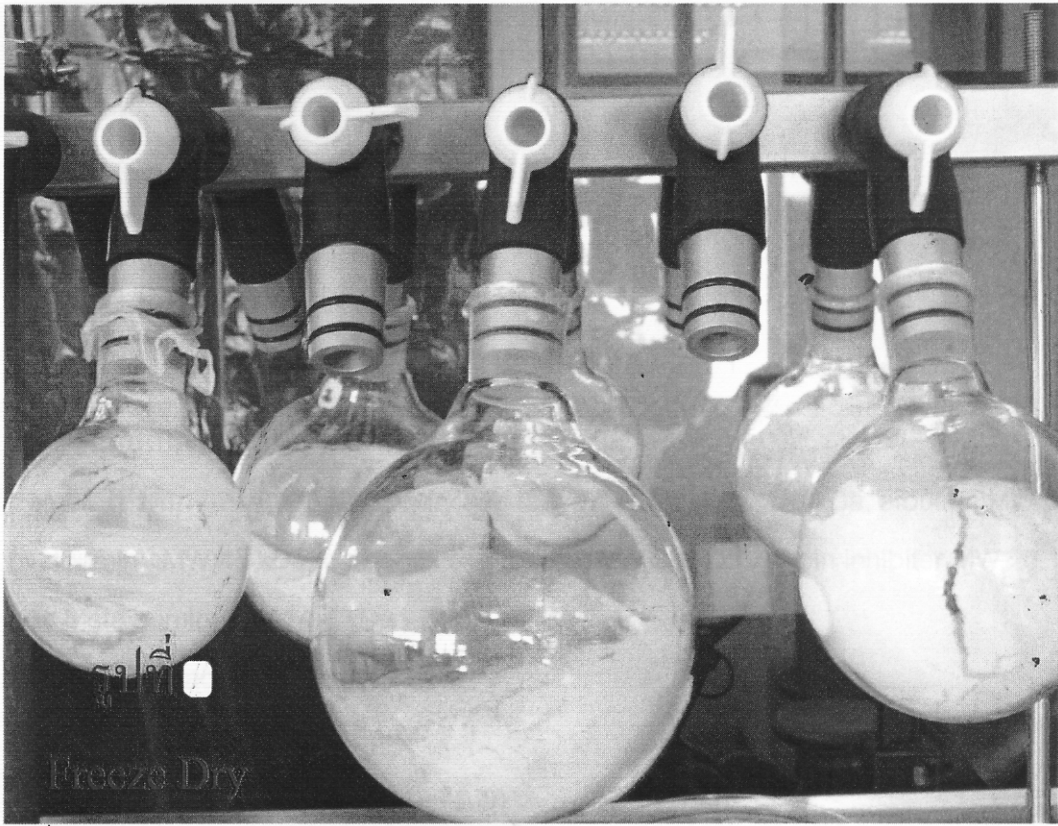
รูปที่ 5 ตะกอนที่ตกในช่วงระดับความอิ่มตัวของ  $(NH_4)_2SO_4$  > 55 – 65% pH7.1 และ > 55 – 70% pH6.9



รูปที่ 6 สารละลายของตะกอนที่ตกในช่วงระดับความอิ่มตัวของ  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  > 55 – 60% pH 5.0 , ในช่วง > 60 – 65% pH 4.7 และ > 65 – 72.5% pH 4.50



รูปที่ 7 การขจัด  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  ออกจากสารละลายโปรตีนด้วยวิธีไดอะลิซิส

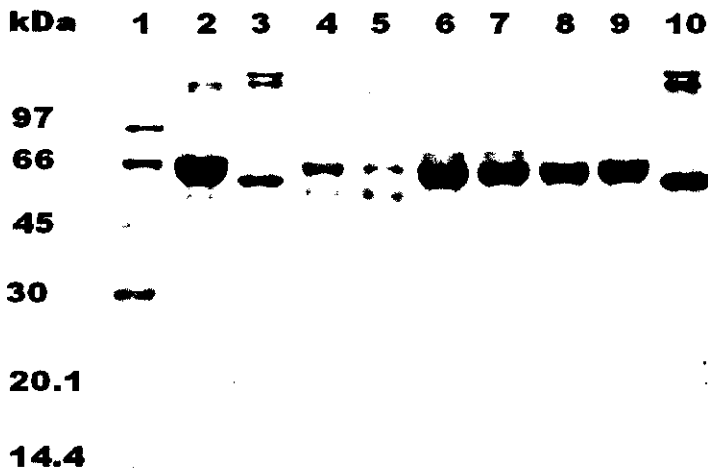


รูปที่ 8 การทำให้โปรตีนแห้งโดยวิธี Freeze dry

รูปที่ 8 การทำให้โปรตีนแห้งโดยวิธี Freeze dry

รูปที่ 9 การทำให้โปรตีนแห้งโดยวิธี Freeze dry

รูปที่ 10 การทำให้โปรตีนแห้งโดยวิธี Freeze dry



รูปที่ 9 แถบโปรตีนที่ได้จากการทำ SDS – 10%PAGE

ช่องที่ 1 โปรตีนมาตรฐาน ( phosphorylase MW 97 กิโลดาลตัน หรือ kDa, albumin.MW 66 kDa , ovalbumin MW 45 kDa, carbonic anhydrase MW 30 kDa , trypsin inhibitor MW 20.1 kDa และ lactalbumin MW 14.4 kDa )

ช่องที่ 2 BSA fractionV ที่ซื้อมาใช้

ช่องที่ 3 และ 10 โปรตีนในน้ำเลือด

ช่องที่ 4 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของน้ำเลือด

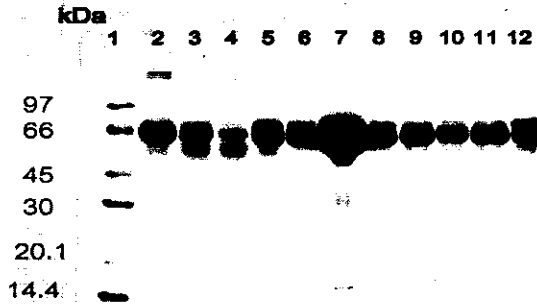
ช่องที่ 5 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่ตกในช่วง >0 – 50% sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH7.4

ช่องที่ 6 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่ตกในช่วง > 50 – 72.5% sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH6.8

ช่องที่ 7 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่ตกในช่วง > 60 – 65% sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH7.1

ช่องที่ 8 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่ได้จากการนำตะกอนที่ตกในช่วง > 60 – 65% sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH7.1 มาละลายและตกตะกอนซ้ำในช่วง 60% sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH5.1 – 4.8, 2 ครั้ง

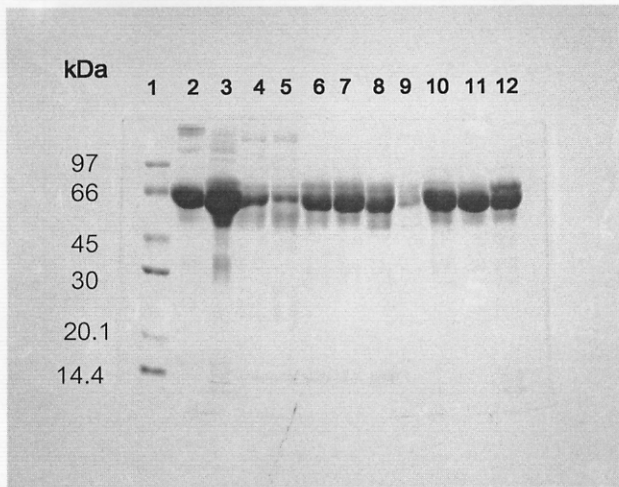
ช่องที่ 9 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่ได้จากการนำตะกอนที่ตกในช่วง > 65 – 70% sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH6.9 มาละลายและตกตะกอนซ้ำในช่วง 60% sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH5.1 – 4.8, 2 ครั้ง



### รูปที่ 10 แถบโปรตีนในการทำ SDS – 10%PAGE

ช่องที่ 1 โปรตีนมาตรฐาน (phosphorylase MW 97 กิโลดาลตัน หรือ kDa, albumin MW 66 kDa, ovalbumin MW 45 kDa, carbonicanhydrase MW 30 kDa, Trypin inhibitor MW 20.1 kDa และ lactalbumin MW 14.4 kDa), ตัวอย่าง carbonic anhydrase ช่องที่ 2 BSA fractionV ที่ซื้อมาใช้, ช่องที่ 3 โปรตีนในน้ำเลือด

ช่องที่ 4 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่ตกในช่วง  $>0 - 50\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH7.4, ช่องที่ 5 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่ตกในช่วง  $>50 - 72.5\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH6.8, ช่องที่ 6 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่ตกในช่วง  $>60 - 65\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH7.1, ช่องที่ 7 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่ได้จากการทำตะกอนที่ตก, ช่องที่ 8, 9 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนหลังจากการสกัดอัลบูมินในช่องที่ 7 แล้วทำให้ตกตะกอนในช่วง  $>60 - 65\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH5.1 – 4.8, ช่องที่ 10 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่ตกในช่วง  $>65 - 70\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH7.07 – 6.9, ช่องที่ 11 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่ได้จากการนำตะกอนที่ตกในช่วง  $>65 - 70\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH6.9 มาละลายและตกตะกอนซ้ำในช่วง  $60\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH5.1 – 4.8, 2 ครั้ง, ช่องที่ 12 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนหลังจากสกัดอัลบูมินในช่องที่ 11 และทำให้ตกตะกอนซ้ำที่  $>60 - 65\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH5.1 – 4.8



รูปที่ 11 แถบโปรตีนในการทำ SDS – 10%PAGE

ช่องที่ 1 โปรตีนมาตรฐาน (phosphorylase MW 97kDa albumin MW 66kDa, ovalbumin 45kDa, carbonic anhydrase 30kDa, trypsin inhibitor 20.1 kDa, lactalbumin MW 14.4kDa), ช่องที่ 2 BSA fraction V ที่ซื้อมาใช้, ช่องที่ 3 โปรตีนส่วนที่ละลายของตะกอนที่ตกในช่วง  $> 70 - 72.5\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH6.8, ช่องที่ 4 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของน้ำเลือด

ช่องที่ 5 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่ตกในช่วง  $> 0 - 50\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH7.9 – 7.4, ช่องที่ 6 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่ตกในช่วง  $> 50 - 72.5\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH4.5, ช่องที่ 7 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่ตกในช่วง  $> 55 - 60\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH5 , ช่องที่ 8 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่ตกในช่วง  $> 60 - 65\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH4.7, ช่องที่ 9 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่ตกในช่วง  $> 65 - 72.5\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH4.5, ช่องที่ 10 และ 11 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่สกัดซ้ำในช่วง  $60\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH5.1 – 4.8 จำนวน 1 ครั้ง และ 2 ครั้ง ตามลำดับ,

ช่องที่ 12 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนหลังจากการสกัดอัลบูมินในช่องที่ 10 และ 11 ทำให้ตกตะกอนแล้ว ในช่วง  $> 60 - 65\%$  pH5.1 – 4.8





- รูปที่ 12 แสดงถึงสีของผลผลิตที่ได้ เทียบกับน้ำเลือดและ BSA fractionV ที่ซื้อมาใช้
- ช่องที่ 1 น้ำเลือด
- ช่องที่ 2, 3 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำในเลือด
- ช่องที่ 4 BSA fractionV ที่ซื้อมาใช้
- ช่องที่ 5 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่ตกในช่อง  $>55 - 60\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH5.0 (ใช้แทน BSA fractionV ได้)
- ช่องที่ 6 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่ตกในช่อง  $>60 - 65\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH4.7 (ใช้แทน BSA fractionV ได้)
- ช่องที่ 7 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่ตกในช่อง  $>65 - 72.5\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH4.5
- ช่องที่ 8, 9 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่สกัดซ้ำในช่อง  $60\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH5.1 - 4.8 จำนวน 1 ครั้ง และ 2 ครั้ง ตามลำดับ
- ช่องที่ 10 โปรตีนส่วนที่ละลายน้ำของตะกอนที่ได้จากการนำตะกอนที่ตกในช่อง  $> 60 - 65\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH7.1 มาละลายและตกตะกอนซ้ำในช่อง  $60\%$  sat  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  pH5.1 - 4.8 , 2 ครั้ง (ใช้แทนอัลบูมินรหัส A2153 และน่าจะใช้แทนรหัส P0914 ได้)



รูปที่ 13 อัลบูมินที่เป็นผลผลิต\* 1 อัลบูมินที่มีระดับความบริสุทธิ์สูง 1 มก./ มล. 0.9% sodium chloride, 0.05% sodium azide (ใช้แทนรหัส P0914 ได้) และ (2) อัลบูมินน้ำหนักโมเลกุล 66,000 dalton บรรจุอยู่ในขวด (ใช้แทน A7517 ได้)