

## บทที่ 2

### อุปกรณ์และวิธีการทดลอง

#### เลือดที่ได้จากผู้ป่วยและคนปกติ เครื่องมือ สารเคมี

1. เลือดที่ใช้ในการทดลอง และอุปกรณ์สำหรับการเก็บเลือด
  - 1.1 เลือดจากผู้ป่วยโรงพยาบาลจุฬาลงกรณ์ที่ได้รับการรักษาด้วยยา nitroglycerin
  - 1.2 เลือดจากคนปกติมีสุขภาพแข็งแรงที่มาบริจาคโลหิตให้กับสมาคมกาชาดไทย
  - 1.3 Syring ขนาด 3 มล.
  - 1.4 หัวเข็มเบอร์ 21
  - 1.5 แอลกอฮอล์ 70% สำหรับฆ่าเชื้อ
  - 1.6 Tube ใส่เลือดที่มี EDTA ขนาด 3 มล.
  
2. เครื่องมือ (Materials)
  - 2.1 เครื่องชั่งละเอียด (A200S, Sartorius)
  - 2.2 Standard pH meter (Ea920, Orion research)
  - 2.3 High-speed centrifuge (IE CB-22M)
  - 2.4 UV-visible recording spectrophotometer (UV-1600A, Shimadzu)
  - 2.5 Test tube ขนาด 10 มล.
  - 2.6 Cuvette ขนาด 3 ml.
  
3. สารเคมี
  - 3.1 Acetic acid (E.Merck)
  - 3.2 Citric acids (E.Merck)
  - 3.3 Drabkin's solution (Life Science Dynamics Division of Arnapharm CO.,LTP)
  - 3.4 Dipotassium hydrogen phosphate ( $K_2HPO_4$ ) (E.Merck)
  - 3.5 Dry diethylaminoethyl-Cellulose (DEAE, DE-52) (Whatman)
  - 3.6 Ethylene diamine tetra-acetic acid (EDTA) (Farmitalia Carlio Erba)
  - 3.7 Hydrochloric acids (E.Merck)

3.8 Monopotassium hydrogen phosphate ( $\text{KH}_2\text{PO}_4$ ) (E.Merck)

3.9 NADH (Sigma 340-101) (Sigma Chemical Company)

3.10 Potassium ferricyanide ( $\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6$ ) (E.Merck)

3.11 Sodium chloride (E.Merck)

3.12 Sodium cyanide (NaCN) (E.Merck)

3.13 Sodium hydroxide (E.Merck)

3.14 Trisodium citrate (E.Merck)

#### 4. การเตรียมสารเคมี

4.1 สารละลายโพลีแซลเทียมฟอสเฟตบัฟเฟอร์ (Potassium phosphate buffer) 0.15 M, pH 6.6

เตรียมโดยละลายไดโพลีแซลเทียมไฮโดรเจนฟอสเฟต ( $\text{K}_2\text{HPO}_4$ ) 13.2 กรัม (หรือ  $\text{K}_2\text{HPO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$  17.1 กรัม) ในน้ำกลั่น 500 มล. และละลายโมโนโพลีแซลเทียมไฮโดรเจนฟอสเฟต ( $\text{KH}_2\text{PO}_4$ ) 10.2 กรัม ในน้ำกลั่น 500 มล. ผสมสารละลายทั้งสองในอัตราส่วนเท่าๆกัน ปรับ pH ให้ได้ 6.6 โดยเติมสารละลายไดโพลีแซลเทียมไฮโดรเจนฟอสเฟตเมื่อสารละลายโพลีแซลเทียมฟอสเฟตบัฟเฟอร์มี pH น้อยกว่า 6.6 หรือเติมสารละลายโมโนโพลีแซลเทียมไฮโดรเจนฟอสเฟตเมื่อสารละลายโพลีแซลเทียมฟอสเฟตบัฟเฟอร์มี pH มากกว่า 6.6 บรรจุขวดเก็บภายใต้ในอุณหภูมิ  $4^\circ\text{C}$  มีอายุการใช้ได้นาน 14 วัน

4.2 สารละลายซิเตรตบัฟเฟอร์ (Citrate buffer) 0.05 M, pH 4.7

เตรียมโดยละลายซิเตรริกแอซิด 0.5 กรัม และไตรโซเดียมซิเตรท 0.76 กรัมในน้ำกลั่น 90 มล. เติมสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ 1 M หรือไฮดรอกคลอริกแอซิด 1M เพื่อปรับ pH ให้ได้เท่ากับ 4.7 หลังจากนั้นเติมน้ำกลั่นลงในสารละลายซิเตรตบัฟเฟอร์จนได้ปริมาตร 100 มล. บรรจุขวดเก็บภายใต้ในอุณหภูมิ  $4^\circ\text{C}$  มีอายุการใช้ได้นาน 14 วัน

4.3 สารละลายโพลีแซลเทียมเฟอริไซยาไนด์ (Potassium ferricyanide) 20%

เตรียมโดยละลายโพลีแซลเทียมเฟอริไซยาไนด์ 2 กรัมในน้ำกลั่น 10 มล. จะได้สารละลายที่มีความเข้มข้น 20% {20%  $\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6$ } บรรจุในขวดสีชาภายใต้ในอุณหภูมิ  $4^\circ\text{C}$  มีอายุการใช้ได้นาน 7 วัน

- 4.4 สารละลายโปแตสเซียมเฟอร์ริกไซยาไนด์ (Potassium ferricyanide) 0.5 mM  
เตรียมโดยละลายโปแตสเซียมเฟอร์ริกไซยาไนด์ 16.4 มิลลิกรัมในน้ำกลั่น 100 มล. บรรจุ  
ในขวดสีชาเก็บภายใต้อุณหภูมิ 4 °C มีอายุการใช้ได้นาน 7 วัน
- 4.5 สารละลายโซเดียมไซยาไนด์ (Sodium cyanide) 0.77 M  
เตรียมโดยละลายโซเดียมไซยาไนด์ 0.38 กรัมในน้ำกลั่น 10 มล. การเตรียมสารละลาย  
โซเดียมไซยาไนด์ต้องผสมอย่างระมัดระวังในตู้ควัน (hood) สารละลายที่เตรียมได้บรรจุในขวดสีชา  
เก็บภายใต้อุณหภูมิ 4 °C มีอายุการใช้ได้นาน 7 วัน
- 4.6 NADH 2 mM  
เตรียมโดยละลาย NADH 0.001 กรัม ในน้ำกลั่น 0.7 มล. จะได้สารละลาย NADH 2  
mM บรรจุในขวดสีชาเก็บภายใต้อุณหภูมิ 4 °C เมื่อผสมแล้วต้องใส่ภายใน 24 ชั่วโมง
- 4.7 EDTA 0.27 M, pH 7  
เตรียมโดยละลาย EDTA 10 กรัมในน้ำกลั่น 90 มล. แล้วค่อยๆเติมสารละลายโซเดียม  
ไฮดรอกไซด์ 1 M เพื่อปรับ pH ให้ได้ 7 เติมน้ำกลั่นจนได้ปริมาตร 100 มล. บรรจุขวดเก็บภายใต้  
อุณหภูมิ 4 °C มีอายุการใช้ได้นาน 14 วัน
- 4.8 สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) 1 M  
เตรียมโดยละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ 4 กรัมในน้ำกลั่น 100 มล. บรรจุขวดเก็บภายใต้  
อุณหภูมิห้อง
- 4.9 สารละลายโซเดียมคลอไรด์ (Sodium chloride solution) 0.15 M  
เตรียมโดยละลายโซเดียมคลอไรด์ 8.8 กรัมในน้ำกลั่น 1,000 มล. จะได้สารละลาย  
โซเดียมคลอไรด์ 0.15 M บรรจุขวดเก็บภายใต้อุณหภูมิ 4 °C มีอายุการใช้งานได้นาน 14 วัน
- 4.10 ฮีโมโกลบินซับสเตรท (Hemoglobin substrate ) 0.18 mM  
ขั้นตอนการเตรียมฮีโมโกลบินซับสเตรทจะต้องเตรียมที่อุณหภูมิ 25 °C ดังนี้

4.10.1 นำ whole blood ที่เคลือบ EDTA สารกันเลือดแข็ง ใส่ในหลอดเซนต์ปีวีสปั่น ด้วยความเร็ว 3,000 รอบ/นาทีเป็นเวลา 3 นาที ภายใต้อุณหภูมิ 25 – 30 °ซ แยกเอาส่วนใส (plasma) ออกเหลือเป็นเซลล์เม็ดเลือดแดง (pack cells ,erythrocytes)

4.10.2 นำเซลล์เม็ดเลือดแดงที่ได้มาล้างด้วยสารละลายโซเดียมคลอไรด์ 0.15 M โดยที่เซลล์เม็ดเลือดแดงจำนวน 1 มล. เติมด้วยสารละลายโซเดียมคลอไรด์ 10 มล.(1:10) ผสมให้เข้ากันนำไปปั่นที่ความเร็ว 3,000 รอบต่อนาที ภายใต้อุณหภูมิ 25 – 30 °ซ เป็นเวลา 3 นาที ดูดสารละลายส่วนใสทิ้ง ขั้นตอนนี้ให้ทำซ้ำอีก 1 ครั้ง

4.10.3 นำเซลล์เม็ดเลือดแดงที่ผ่านการล้างด้วยสารละลายโซเดียมคลอไรด์เข้าสู่กระบวนการสกัดเอาเอนไซม์ NADH- cytochrome b<sub>5</sub> reductase ออกจากเซลล์เม็ดเลือด โดยนำเซลล์เม็ดเลือดแดงจำนวน 10 มล.ใส่ในน้ำกลั่น 60 มล.และเติม Dry diethylaminoethyl-Cellulose (DEAE, DE-52) 1.6 กรัม เขย่าให้เข้ากันนาน 10 นาที นำไปปั่นด้วยความเร็ว 3,000 รอบต่อนาที ภายใต้อุณหภูมิ 25 – 30 °ซ เป็นเวลา 3 นาที แยกเอาเฉพาะส่วนใส (supernatant) ใส่ในหลอดเซนต์ปีวีสหลอดใหญ่แล้วเติม DEAE จำนวนเท่าเดิมและทำซ้ำอีก 3 ครั้ง

4.10.4 นำส่วนใสที่ได้มาวิเคราะห์หาปริมาณฮีโมโกลบินโดยการวัดค่าการดูดกลืนแสง ( optimal density, OD.) ที่ 540 นาโนเมตร

4.10.5 นำส่วนใสข้อ 4.10.4 มาเจือจางด้วยน้ำกลั่นจนได้ค่าความเข้มข้นของฮีโมโกลบินสับสเตรท เท่ากับ 0.18 mM เมื่อผสมแล้วจะต้องใช้ภายใน 24 ชั่วโมง

4.10.6 ฮีโมโกลบินสับสเตรท จะต้องผ่านการทดสอบว่าไม่มีเอนไซม์ NADH - cytochrome b<sub>5</sub> reductase โดยใช้วิธีการวัดสมรรถนะเอนไซม์ NADH-cytochrome b<sub>5</sub> reductase (Hegesh, Calmanovici and Avon, 1968) ก่อนที่จะนำไปใช้ในการทดลอง

4.10.7 Hemoglobin substrate ที่สกัดได้บรรจุในขวดสีชาภายใต้อุณหภูมิ 4 °ซ มีอายุการใช้ได้นาน 14 วัน

## 5. วิธีการทดลอง

### 5.1 เกณฑ์การคัดเลือกกลุ่มตัวอย่างเพื่อใช้ในการทดลอง

5.1.1 กลุ่มตัวอย่างเป็นผู้ป่วยที่ได้รับยา nitroglycerin

5.1.1.1 เกณฑ์การคัดเลือกเข้าศึกษา (Inclusion)

ก. ผู้ป่วยชาย หรือหญิง ที่เข้ามารักษาในโรงพยาบาลจุฬาลงกรณ์ที่มีอายุระหว่าง 20-65 ปี จำนวน 40 คนโดยแบ่งเป็นผู้ป่วยชายจำนวน 20 คน และผู้ป่วยหญิงจำนวน 20 คน

ข. ผู้ป่วยที่ได้รับการรักษาด้วยยา nitroglycerin ทางหลอดเลือดดำเท่านั้น

ค. ขนาดยาที่ผู้ป่วยได้รับในการรักษาอยู่ในช่วง 24,000 – 104,000 ไมโครกรัม

โดยให้อัตราเร็ว 0.1 – 3 µg/Kg/min เป็นระยะเวลา 1 – 2 วัน

#### 5.1.1.2 เกณฑ์การไม่คัดเลือกเข้าศึกษา (Exclusion)

ก. ผู้ป่วยที่มีระบบการไหลเวียนโลหิตไม่คงที่ (Hemodynamic unstable) เช่น ผู้ป่วยมีความดันโลหิตต่ำ ภาวะช็อคเนื่องจากการเสียเลือด ภาวะหัวใจล้มเหลวรุนแรง

ข. ผู้ป่วยที่มีภาวะโลหิตจาง เช่น มีค่าฮีมาโตคริตต่ำกว่า 30%และจำเป็นจะต้องให้เลือดทดแทน

ค. ผู้ป่วยที่เป็นโรคติดต่อร้ายแรง เช่น โรคภูมิคุ้มกันบกพร่อง โรคไวรัสตับอักเสบบี โรคเริม หรือโรคที่ติดต่อทางเลือดต่างๆ

ง. ผู้ป่วยที่ได้รับยา เช่น ยากลุ่ม organic nitrates ในรูปแบบอื่นๆ และได้มีการทำ informed consent (ในภาคผนวก ค) ไม่ได้รับยาอื่นที่ไม่ได้มีผลต่อฮีโมโกลบิน (ตารางที่ 3) ร่วมกับยา nitroglycerin ทางหลอดเลือดดำ

#### 5.1.2 กลุ่มตัวอย่างที่เป็นคนปกติ

##### 5.1.2.1 เกณฑ์การคัดเลือกเข้าศึกษา (Inclusion)

ชายและหญิงไทยที่มีร่างกายแข็งแรงอายุระหว่าง 20 – 65 ปี ที่มาบริจาคโลหิตให้กับสภากาชาดไทยและเคยบริจาคเลือดมากกว่า 1 ครั้งเพื่อป้องกันโรคติดต่อที่อาจได้จากผู้รับบริจาค จำนวน 114 ท่านโดยแบ่งเป็นเพศชาย 57 คนและเพศหญิงจำนวน 57 คน ได้มีการทำ informed consent (ในภาคผนวก ค) ไม่ได้รับยาอื่นที่มีผลต่อฮีโมโกลบิน (ตารางที่ 3)

##### 5.1.2.2 เกณฑ์การไม่คัดเลือกเข้าศึกษา (Exclusion)

ผู้ที่มาบริจาคโลหิตที่รับประทานวิตามินซีและวิตามินบี 2 เป็นประจำและกำลังได้รับยาที่มีผลต่อฮีโมโกลบิน (ตารางที่ 3)

#### 5.2 การเก็บตัวอย่างเลือด

เลือดที่จะได้จากคนปกติและผู้ป่วยจำนวน 3 มล. ใส่ในหลอดทดลองที่เคลือบ EDTA สารกันเลือดแข็ง นำเลือดไปเก็บภายใต้อุณหภูมิ 4<sup>0</sup>ซ และต้องทำการทดลองหาระดับเมท-ฮีโมโกลบินภายใน 6 ชั่วโมง และทำการทดลองหาปริมาณเอนไซม์ไซโตโครมบีหารีดักเตส ภายใน 12 ชั่วโมง

### 5.3 การวัดปริมาณความเข้มข้นของเมทฮีโมโกลบินในเลือดทั้ง 2 กลุ่ม

ทำการวัดปริมาณความเข้มข้นของเมทฮีโมโกลบินในเลือด โดยประยุกต์ใช้วิธีการของ Hegesh, 1970 มีขั้นตอนการวัดดังนี้ คือ

#### 5.3.1 การเตรียมแบลงค์ (Blank)

ใช้ปิเปตดูดสารละลายโปแตสเซียมฟอสเฟตบัฟเฟอร์ 0.15 M , pH 6.6 จำนวน 1.5 มล. และน้ำกลั่นจำนวน 1.5 มล. ใส่ในคิวเวตต์ผสมให้เข้ากัน ( C1 )

5.3.2 ใช้ปิเปตดูดเลือด (whole blood) จำนวน 100 ไมโครลิตรใส่ในหลอดทดลอง เซนติฟิวส์ที่มีน้ำกลั่น 3.9 มล.ผสมให้เข้ากันหลังจากนั้นดูดสารละลายโปแตสเซียมฟอสเฟตบัฟเฟอร์(0.15 M , pH 6.6) จำนวน 4 มล.ผสมให้เข้ากัน

5.3.3 นำสารละลายที่ได้จากข้อ 5.3.2 ปั่นด้วยเครื่องเซนติฟิวส์ด้วยความเร็ว 3,200 รอบต่อ นาที ภายใต้อุณหภูมิ 25 - 30<sup>0</sup>ซ เป็นเวลา 5 นาที

5.3.4 แบ่งฮีโมลิต์ที่ได้จากข้อ 5.3.3 ใช้ปิเปตดูดใส่ในคิวเวตต์ 2 หลอดเท่าๆกัน หลอดละ 3 มล. ( C2 และ C3 )

5.3.5 นำคิวเวตต์ C3 มาเติมสารละลาย 20%  $K_3Fe(CN)_6$  จำนวน 100 ไมโครลิตรปิดด้วยแผ่นพาราฟิล์มผสมให้เข้ากันตั้งทิ้งไว้เวลานาน 2 นาที (เพื่อให้ฮีโมโกลบินเปลี่ยนเป็นเมทฮีโมโกลบิน) ก่อนนำมาวัดค่าการดูดกลืนแสง

5.3.6 นำคิวเวตต์ C2 และ C3 ไปวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 630 นาโนเมตรโดยใช้คิวเวตต์ C1 เป็นแบลงค์ กำหนดค่าสัญญาณลักษณะที่วัดได้  $C2 = A_{2a}$  และ  $C3 = A_{3a}$  (ก่อนทำการวัดต้องปรับค่าเริ่มต้นที่ 0 ก่อน)

5.3.7 เติมสารละลายโซเดียมไซยาไนด์ (0.77 M) จำนวน 100 ไมโครลิตรลงในคิวเวตต์ C2 และ C3 (เพื่อเปลี่ยนเมทฮีโมโกลบินเป็นไซยาโนเมทฮีโมโกลบินและไม่ดูดกลืนแสงที่ 630 นาโนเมตร) ผสมให้เข้ากันตั้งทิ้งไว้เวลานาน 5 นาที ก่อนทำการวัดค่าการดูดกลืนแสง

5.3.8 นำคิวเวตต์จากข้อ 5.3.7 มาวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 630 นาโนเมตรโดยใช้คิวเวตต์ C1 เป็นแบลงค์ กำหนดค่าสัญญาณลักษณะที่วัดได้  $C2 = A_{2b}$  และ  $C3 = A_{3b}$

การคำนวณหาปริมาณความเข้มข้นเมทฮีโมโกลบิน

$$\text{เปอร์เซ็นต์เมทฮีโมโกลบิน (\% methemoglobin)} = \frac{(A_{2a} - A_{2b})}{(A_{3a} - A_{3b})} \times 100$$

#### 5.4 การหาค่าฮีโมโกลบิน (Hemoglobin assay)

5.4.1 ดูดเลือด (whole blood) จำนวน 40 ไมโครลิตร (ถ้าเป็นฮีโมโกลบิน สับสเตอร์ท จำนวน 250 ไมโครลิตร) ใส่ในหลอดเซนติฟิวส์ที่มีสารละลาย Drabkin จำนวน 5 มล ผสมให้เข้ากัน ตั้งทิ้งไว้ 5 นาที นำไปปั่นด้วยเครื่องเซนติฟิวส์ด้วยความเร็ว 3,000 รอบต่อนาที ภายใต้อุณหภูมิ 25 – 30 °C นาน 2 – 3 นาที

5.4.2 ใ้ปิเปตดูดสารละลายส่วนที่ใสหรือฮีโมลิย์เสกต์ใส่ในคิวเวตต์จำนวน 3 มล.

5.4.3 นำคิวเวตต์ที่ใสฮีโมลิย์เสกต์จากข้อ 5.4.2 มาวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 540 นาโนเมตร โดยใช้คิวเวตต์ที่มีน้ำกลั่นเป็นแบลนด์ บันทึกค่าการดูดกลืนแสง (ก่อนทำการวัดต้องปรับค่าเริ่มต้นที่ 0 ก่อน)

การคำนวณหาฮีโมโกลบิน ประยุกต์โดยใช้วิธีการของ Hegesh และคณะ (1970)

$$\text{ฮีโมโกลบิน (Hemoglobin)} = \text{OD.540} \times 0.207 \mu\text{M in sample}$$

#### 5.5 การวัดสมรรถนะเอนไซม์ NADH-cytochrome b5 reductase

5.5.1 ใ้ปิเปตดูดสารละลายตามลำดับต่อไปนี้ลงในหลอดทดลองเซนติฟิวส์ขนาด 10 มล.

- สารละลาย EDTA (0.27 M, pH 7) จำนวน 20 ไมโครลิตร
- สารละลายซีเตรตบัฟเฟอร์ (0.05 M, pH 4.7) จำนวน 100 ไมโครลิตร
- สารละลายโปแตสเซียมเพอร์ไซยาไนด์ (0.5 mM) จำนวน 3 มล.
- ฮีโมโกลบินสับสเตอร์ท (0.18 mM) จำนวน 2 มล
- น้ำกลั่นจำนวน 3.48 มล.
- เลือดจำนวน 10 ไมโครลิตร

หมายเหตุ : ในการตรวจสอบฮีโมโกลบินสับสเตอร์ทที่สกัดได้ว่าไม่มีเอนไซม์ไซโตโครมบีห้ารีดักเตสเหลืออยู่ในฮีโมโกลบินสับสเตอร์ท ใ้ปิเปตดูดฮีโมโกลบินสับสเตอร์ทจำนวน 4.2 มล.แทนเลือด)

5.5.2 นำสารละลายทั้งหมดในข้อ 5.1 ผสมให้เข้ากันตั้งทิ้งไว้ 5 นาที นำไปปั่นด้วยเครื่องเซนติฟิวส์ที่อุณหภูมิ 25 – 30 °C เป็นเวลา 5 นาที เพื่อให้เซลล์เมนเบรนแตกและตกตะกอน

5.5.3 ใช้ปิเปตดูดสารละลายอีโมลัยเสกต์จำนวน 950 ไมโครลิตรใส่ในคิวเวตต์ทั้ง 2 หลอด เท่าๆกัน โดยกำหนดให้หลอดที่ 1 เป็นหลอดตัวอย่าง (Sample) และอีกหลอดแทนแบลนด์

5.5.4 หลอดที่เป็นแบลนด์ใช้ปิเปตดูดน้ำกลั่นจำนวน 50 ไมโครลิตรผสมให้เข้ากัน

5.5.5 นำคิวเวตต์ทั้ง 2 หลอดใส่เครื่องสเปคโตรโฟโตมิเตอร์ปรับความยาวคลื่นอยู่ที่ 575 นาโนเมตรและปรับค่าเริ่มต้นที่ 0

5.5.6 เติมสาร NADH (Sigma 340-101) จำนวน 50 ไมโครลิตรลงในหลอดตัวอย่างแล้วผสมให้เข้ากัน

5.5.7 วัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 575 นาโนเมตร หลังจากที่เติม NADH เป็นเวลา 30 วินาที นำค่าการเปลี่ยนแปลงคลืนแสงที่ได้ไปคำนวณ

คำนวณหาสมรรถนะเอนไซม์ NADH-cytochrome  $b_5$  reductase โดยประยุกต์ใช้วิธีของ Hegesh และคณะ (1968)

$$\begin{aligned} \text{NADH- cytochrome } b_5 \text{ reductase} &= \frac{\Delta\text{OD}.575/\text{min}}{42} \times \frac{1,000}{\text{OD}.540 \times 0.207 \times 68} \\ \text{(ferrihemoglobin reductase)} & \\ &= \frac{\Delta\text{OD}.575/\text{min}}{\text{OD}.540} \times 17 \text{ Units} \end{aligned}$$

โดยที่ 1 Unit = 1  $\mu\text{mole}$  of NADH- methemoglobin reductase per minute per milligram of sample hemoglobin

0.207 = The molar extinction coefficient of ferrihemoglobin cyanide at 540 nm. is  $48.2 \times 10^3$

$42 \times 10^3$  = The difference in absorption between ferri- and ferrohemoglobin at 575 and pH 5.2 for a molar solution

The molecular weight of hemoglobin is 68,000



## 6. ขั้นตอนการทดลอง

6.1 ก่อนทำการเจาะเลือดผู้ป่วยทำการซักประวัติผู้ป่วยตามเกณฑ์การคัดผู้ป่วยเข้าศึกษา และแผนการให้ยาตามการรักษาของแพทย์ตามเกณฑ์ที่กล่าวมาแล้วในข้อ 5.1.1.1 และ 5.1.1.2

6.2 คนปกติที่มาบริจาคเลือดต้องผ่านการซักประวัติตามเกณฑ์ที่กล่าวมาแล้วในข้อ 5.1.2.1 และ 5.1.2.2

6.3 นำเลือดที่ได้ทั้ง 2 กลุ่มไปหาปริมาณเมทฮีโมโกลบิน และสมรรถนะเอนไซม์ NADH-cytochrome b<sub>5</sub> reductase

## 7. การหาความแม่นยำของการตรวจวัดสมรรถนะของเอนไซม์ไซโตโครมบีห้ารีดักเตส ในเลือดคนปกติ

ทำการวัดสมรรถนะของเอนไซม์ไซโตโครมบีห้ารีดักเตส โดยทำการเจาะเลือดจากคนปกติที่มีสุขภาพร่างกายแข็งแรง 1 คน ใส่ในหลอดทดลองที่เคลือบด้วย EDTA สารกันเลือดแข็งทำการวัดทั้งหมด 10 ครั้ง นำค่าที่ได้มาหาค่าเฉลี่ย ( $\bar{X}$ ) ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน (SD) และค่าสัมประสิทธิ์ความผันแปร (%CV)

$$\% CV = \frac{\text{Standard deviation (SD)}}{\text{mean } (\bar{X})} \times 100$$

## 8. สถิติที่ใช้ในการทดลอง

เปรียบเทียบความแตกต่างทางสถิติระหว่างกลุ่มทดลองและกลุ่มตัวอย่างที่อิสระต่อกัน โดยใช้ Independent Sample T-Test ที่ระดับความเชื่อมั่น 95% และหาค่าสัมประสิทธิ์สหสัมพันธ์ (correlation coefficient, ) สูตรดังต่อไปนี้ กำหนดความเชื่อมั่นที่  $p < 0.05$

$$\text{correlation coefficient (r)} = \frac{n\sum xy - \sum x \sum y}{\sqrt{[n\sum x^2 - (\sum x)^2][n\sum y^2 - (\sum y)^2]}}$$