

## ภาคผนวก ก

### การจำแนกค่าความเค็มของดินและหลักการจำแนกดินเค็ม

#### 1. การจำแนกค่าความเค็มของดินต่อการเจริญเติบโตของพืช

ตารางผนวก 1 การจำแนกค่าความเค็มของดินและผลกระทบต่อการเจริญเติบโตของพืช

ECe (mS/cm)	เกลือในดิน (%)	ระดับความเค็มของดิน	อิทธิพลต่อพืช
< 2	< 0.1	ไม่เค็ม	ไม่มีผลต่อการเจริญเติบโตและผลผลิตของพืช
> 2 - 4	> 0.1 - 0.2	เค็มเล็กน้อย	มีผลต่อพืชที่ไม่ทนเค็ม
> 4 - 8	> 1.2 - 0.4	เค็มปานกลาง	จำกัดการเจริญเติบโตและมีผลต่อผลผลิตของพืชหลายชนิด
> 8 - 16	> 0.4 - 0.8	เค็มมาก	พืชทนเค็มเท่านั้นที่เจริญเติบโต
> 16	> 0.8	เค็มจัด	พืชทนเค็มบางชนิดเท่านั้นที่เจริญเติบโต

ที่มา : U.S. Soil Salinity Laboratory Staff, 1954

#### 2. หลักการจำแนกดินเค็ม ดินโซดิก และดินเค็มโซดิก

ตารางผนวก 2 หลักการจำแนกดินเค็ม ดินโซดิก และดินเค็มโซดิก

ชนิดของดิน	ECe (mS/cm)	SAR	pH
ดินธรรมดา	< 2	< 15	-
ดินเค็ม	> 2	< 15	-
ดินโซดิก	< 2	> 15	-
ดินเค็มโซดิก	> 2	> 15	> 8.5

ที่มา : Richards, 1954

## ภาคผนวก ข

### สารเคมีที่ใช้วิเคราะห์ดินและพืช

สารเคมีที่ใช้วิเคราะห์ตัวอย่างดินและตัวอย่างพืชในห้องปฏิบัติการ ตลอดจนวิธีการเตรียมสารเคมีที่ใช้วิเคราะห์พารามิเตอร์ต่างๆ ที่ใช้ศึกษาวิจัยในครั้งนี้ มีดังนี้

#### 1. การเตรียมสารเคมีสำหรับการวิเคราะห์ Total N (Kjeldahl method)

1.1 Potassium sulfate-catalyst Mixture : เตรียมโดยใช้เกลือ 3 ชนิด คือ Potassium sulfate ( $K_2SO_4$ ) จำนวน 200 กรัม Copper sulfate ( $CuSO_4 \cdot 2H_2O$ ) จำนวน 20 กรัม และ Selenium (Se) จำนวน 2 กรัม โดยบดเกลือแต่ละตัวให้ละเอียดเสียก่อนแล้วค่อยผสมเกลือทั้ง 3 ชนิด ให้เข้ากันได้

1.2 กรดซัลฟูริกเข้มข้น (Concentrated :  $H_2SO_4$  ; 93-98 %)

1.3 สารละลายไฮดรอกไซด์ 40 % (Sodium hydroxide solution : NaOH 40 %) : ละลาย NaOH 400 กรัม ในน้ำ Deionized ที่ต้มไล่ปริมาณ  $CO_2$  แล้วปริมาตร 500 มิลลิลิตร คนจน NaOH ละลายหมด ทิ้งไว้ให้เย็นแล้วปรับปริมาตรเป็น 1,000 มิลลิลิตร (ควรเตรียมในตู้ดูดควัน)

1.4 สารละลายกรดบอริก-อินดิเคเตอร์ (Boric acid-indicator solution :  $H_3BO_3$ ) : ละลาย  $H_3BO_3$  จำนวน 20 กรัม ในน้ำ Deionized ประมาณ 900 มิลลิลิตร ให้ความร้อนบน Hotplate จนละลายหมด ทิ้งไว้ให้เย็นแล้วเติม Mixed indicator ลงไป 20 มิลลิลิตร แล้วปรับปริมาตรเป็น 1,000 มิลลิลิตร

1.5 Mixed indicator : ละลาย Methyl red จำนวน 0.066 กรัม และ Bromocresol green จำนวน 0.099 กรัม ในเอทิลแอลกอฮอล์ ( $C_2H_5OH$ ) ปริมาตร 100 มิลลิลิตร แล้วค่อยๆ เติมสารละลายต่าง 0.1 N NaOH จนสารละลาย Indicator เป็นสีม่วงแดง (มี pH ประมาณ 5.0)

1.6 สารละลายมาตรฐานกรดซัลฟูริก (Standard sulfuric acid solution) เข้มข้น 0.05 N  $H_2SO_4$  : ปิเปต Conc.  $H_2SO_4$  ปริมาตร 4.17 มิลลิลิตร ใส่ใน Volumetric flask ขนาด 1,000 มิลลิลิตร ซึ่งมี Deionized อยู่ประมาณ 800 มิลลิลิตร แล้วปรับปริมาตรเป็น 1,000 มิลลิลิตร

1.7 สารละลายมาตรฐานแอมโมเนีย : ละลายแอมโมเนียมคลอไรด์ ( $NH_4Cl$ ) ที่อบแห้งแล้ว จำนวน 3.818 กรัม ในน้ำ Deionized แล้วปรับปริมาตรเป็น 1,000 มิลลิลิตร โดยสารละลาย 1 มิลลิลิตร มีความเข้มข้นของแอมโมเนีย 1,000 ไมโครกรัม/ลิตร (1 ppm.)

## 2. การเตรียมสารเคมีสำหรับการวิเคราะห์ฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ (Available P)

2.1 สารละลายสกัด Bray No.II : ประกอบด้วย 0.03 โมลาร์ แอมโมเนียมฟลูออไรด์ (0.03 M  $\text{NH}_4\text{F}$ ) และกรดไฮโดรคลอริก 0.1 โมลาร์ (0.1 M  $\text{HCl}$ ) เตรียมโดยการละลาย  $\text{NH}_4\text{F}$  จำนวน 1.1114 กรัม ในน้ำ Deionized ใส่ใน Volumetric flask ขนาด 1,000 มิลลิลิตร แล้วเติม Conc.  $\text{HCl}$  ปริมาตร 8.51 มิลลิลิตร แล้วปรับปริมาตรเป็น 1,000 มิลลิลิตร

### 2.2 สารให้สี หรือ Color reagent

2.2.1 สารละลาย Antimony potassium tartrate ความเข้มข้น 0.1 % : ละลาย Antimony potassium tartrate จำนวน 0.1 กรัม ในน้ำ Deionized แล้วปรับปริมาตรเป็น 100 มิลลิลิตร

2.2.2 สารละลายกรดบอริก ความเข้มข้น 0.8 M : ละลาย  $\text{H}_3\text{BO}_3$  จำนวน 24.73 กรัม ในน้ำ Deionized ประมาณ 350 มิลลิลิตร ให้ความร้อนบน Hotplate จนละลายหมด ทิ้งไว้ให้เย็น แล้วปรับปริมาตรเป็น 500 มิลลิลิตร

2.2.3 สารละลาย Ammonium molybdate : ละลาย  $(\text{NH}_4)_6\text{MO}_7\text{O}_{24} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$  จำนวน 15 กรัม ในน้ำ Deionized ประมาณ 250 มิลลิลิตร แล้วเติม Conc.  $\text{H}_2\text{SO}_4$  ปริมาตร 140 มิลลิลิตร ทิ้งไว้ให้เย็นแล้วปรับปริมาตรเป็น 500 มิลลิลิตร

ผสมสารละลาย Ammonium molybdate ปริมาตร 30 มิลลิลิตร และสารละลาย  $\text{H}_3\text{BO}_3$  0.8 M ปริมาตร 90 มิลลิลิตร ในน้ำ Deionized ปริมาตร 330 มิลลิลิตร แล้วเติม Antimony potassium tartrate 0.1 % ปริมาตร 30 มิลลิลิตร เขย่าสารละลายให้เข้ากัน แล้วเก็บในขวดสีชา

2.3 Ascorbic acid 0.5 % : (ควรเตรียมเท่าที่จำเป็นที่จะใช้ในแต่ละครั้งเท่านั้น)

2.4 สารละลายมาตรฐาน P ความเข้มข้น 1,000 มิลลิกรัม/ลิตร : ละลาย  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  จำนวน 3.4800 กรัม (ที่ผ่านการอบที่อุณหภูมิ  $105^\circ\text{C}$  เป็นเวลา 4 ชั่วโมง) ในน้ำ Deionized ใส่ใน Volumetric flask ขนาด 1,000 มิลลิลิตร แล้วค่อยๆ เติม Conc.  $\text{HNO}_3$  ปริมาตร 12 มิลลิลิตร แล้วปรับปริมาตรเป็น 1,000 มิลลิลิตร

2.5 สารละลายมาตรฐาน P ความเข้มข้น 10 มิลลิกรัม/ลิตร : ปิเปตสารละลายมาตรฐาน P ความเข้มข้น 1,000 มิลลิกรัม/ลิตร ปริมาตร 1 มิลลิลิตร ใส่ใน Volumetric flask ขนาด 100 มิลลิลิตร จากนั้นจึงปรับปริมาตรด้วยน้ำ Deionized เป็น 100 มิลลิลิตร

### 3. การเตรียมสารเคมีสำหรับการวิเคราะห์กำมะถันที่เป็นประโยชน์ (Available S)

3.1 สารละลาย Calcium dihydrogen phosphate เข้มข้น 0.01 M : ละลาย  $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$  จำนวน 2.5207 กรัม ในน้ำ Deionized แล้วปรับปริมาตรเป็น 1,000 มิลลิลิตร

3.2 สารละลายกลีเซอรอล (Glycerol)/เอทิลแอลกอฮอล์ (Ethyl alcohol :  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ ) : ละลาย กลีเซอรอลปริมาตร 200 มิลลิลิตร ใน Ethyl alcohol 400 มิลลิลิตร

3.3 Acidified NaCl : ละลาย NaCl จำนวน 240 กรัม ในน้ำ Deionized ประมาณ 500 มิลลิลิตร แล้วเติม Conc. HCl ปริมาตร 5 มิลลิลิตร แล้วปรับปริมาตรเป็น 1,000 มิลลิลิตร

3.4  $\text{BaCl}_2$  : (AR grade)

3.5 Activated Charcoal

3.6 สารละลายมาตรฐาน S ความเข้มข้น 1,000 มิลลิกรัม/ลิตร : ละลาย  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  จำนวน 4.4300 กรัม (ที่ผ่านการอบที่อุณหภูมิ  $105^\circ\text{C}$  เป็นเวลา 4 ชั่วโมง) ในน้ำ Deionized ใส่ใน Volumetric flask ขนาด 1,000 มิลลิลิตร แล้วค่อยๆ เติม Conc.  $\text{HNO}_3$  ปริมาตร 12 มิลลิลิตร แล้วปรับปริมาตรเป็น 1,000 มิลลิลิตร

3.7 สารละลายมาตรฐาน S ความเข้มข้น 100 มิลลิกรัม/ลิตร : ปิเปตสารละลายมาตรฐาน P ความเข้มข้น 1,000 มิลลิกรัม/ลิตร ปริมาตร 10 มิลลิลิตร ใส่ใน Volumetric flask ขนาด 100 มิลลิลิตร จากนั้นจึงปรับปริมาตรด้วยน้ำ Deionized เป็น 100 มิลลิลิตร

3.8 สารละลายมาตรฐาน S ความเข้มข้น 0, 2, 4, 6, 8 และ 10 มิลลิกรัม/ลิตร ในสารละลาย 0.01 M  $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$  : ปิเปตสารละลายมาตรฐาน S ความเข้มข้น 100 มิลลิกรัม/ลิตร มา 0, 2, 4, 6, 8 และ 10 มิลลิลิตร ใส่ใน Volumetric flask ขนาด 100 มิลลิลิตร จากนั้นจึงปรับปริมาตรด้วยสารละลาย 0.01 M  $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$  เป็น 100 มิลลิลิตร

### 4. การเตรียมสารเคมีสำหรับการวิเคราะห์อินทรีย์วัตถุ (Organic matter)

4.1 สารละลาย  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  เข้มข้น 1.0 N : ละลาย  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  จำนวน 49.07 กรัม (ที่ผ่านการอบที่อุณหภูมิ  $105^\circ\text{C}$  เป็นเวลา 4 ชม.) ในน้ำ Deionized แล้วปรับปริมาตรเป็น 1,000 มิลลิลิตร

4.2 กรดซัลฟูริกเข้มข้น (Concentrated :  $\text{H}_2\text{SO}_4$  ; 93-98 %)

4.3 สารละลาย  $\text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  ความเข้มข้น 0.5 N : ละลาย  $\text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  จำนวน 196.07 กรัม ในน้ำ Deionized แล้วเติม Conc.  $\text{H}_2\text{SO}_4$  ปริมาตร 15 มิลลิลิตร ที่ทิ้งไว้ให้เย็นแล้วปรับปริมาตรเป็น 1,000 มิลลิลิตร

4.4 1,10-Phenanthroline ferrous sulfate indicator (ferrion) : ละลาย 1,10-Phenanthroline จำนวน 1.4850 กรัม และ  $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$  จำนวน 0.6950 กรัม ในน้ำ Deionized ปริมาตร 100 มิลลิลิตร

## 5. การเตรียมสารเคมีสำหรับวิเคราะห์แคลเซียม แมกนีเซียม โพแทสเซียม และโซเดียม (Exchangeable Ca, Mg, K และ Na)

5.1 สารละลาย Ammonium acetate ( $\text{NH}_4\text{OAc}$ ) เข้มข้น 1.0 N : ปิเปต HOAc ปริมาตร 230 มิลลิลิตร ใส่ในน้ำ Deionized ประมาณ 3,200 มิลลิลิตร แล้วเติมสารละลาย  $\text{NH}_3$  (25 %) ปริมาตร 280 มิลลิลิตร คนให้เข้ากัน วางทิ้งไว้ในตู้ดูดควันจนไม่มีกลิ่น นำมาปรับ pH เป็น 7.0 ด้วยสารละลาย  $\text{NH}_3$  หรือ HOAc เจือจาง จากนั้นจึงปรับปริมาตรเป็น 4,000 มิลลิลิตร

5.2 สารละลาย Sr ความเข้มข้น 5,000 มิลลิกรัม/ลิตร : ละลาย  $\text{SrCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  จำนวน 15.2146 กรัม ใน 1.0 N  $\text{NH}_4\text{OAc}$  แล้วปรับปริมาตรเป็น 1,000 มิลลิลิตร

5.3 สารละลายมาตรฐาน Ca ความเข้มข้น 1,000 มิลลิกรัม/ลิตร : ละลาย  $\text{CaCO}_3$  จำนวน 2.4973 กรัม (ที่ผ่านการอบที่อุณหภูมิ  $105^\circ\text{C}$  เป็นเวลา 4 ชั่วโมง) ในน้ำ Deionized ใส่ใน Volumetric flask ขนาด 1,000 มิลลิลิตร แล้วค่อยๆ เติม Conc.  $\text{HNO}_3$  ปริมาตร 12 มิลลิลิตร แล้วปรับปริมาตรเป็น 1,000 มิลลิลิตร

5.4 สารละลายมาตรฐาน Mg ความเข้มข้น 1,000 มิลลิกรัม/ลิตร : ละลาย  $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$  จำนวน 10.1411 กรัม ในน้ำ Deionized ใส่ใน Volumetric flask ขนาด 1,000 มิลลิลิตร แล้วค่อยๆ เติม Conc.  $\text{HNO}_3$  ปริมาตร 12 มิลลิลิตร แล้วปรับปริมาตรเป็น 1,000 มิลลิลิตร

5.5 สารละลายมาตรฐาน Ca และ Mg ความเข้มข้น 0, 2, 4, 6, 8 และ 10 มิลลิกรัม/ลิตร ในสารละลาย Sr 5,000 มิลลิกรัม/ลิตร : ปิเปตสารละลายมาตรฐาน Ca ความเข้มข้น 1,000 มิลลิกรัม/ลิตร อย่างละ 0, 2, 4, 6, 8 และ 10 มิลลิลิตร ใส่ใน Volumetric flask ขนาด 100 มิลลิลิตร แล้วปรับปริมาตรด้วยสารละลาย Sr 5,000 มิลลิกรัม/ลิตร (ตัวอย่างดินที่มี Ca และ Mg ต่ำ จะใช้สารละลายมาตรฐานเข้มข้น 0, 0.2, 0.4, 0.6, 0.8 และ 1.0 มิลลิกรัม/ลิตร)

5.6 สารละลายมาตรฐาน K ความเข้มข้น 1,000 มิลลิกรัม/ลิตร : ละลาย KCl จำนวน 1.9067 กรัม (ที่ผ่านการอบที่อุณหภูมิ  $105^\circ\text{C}$  เป็นเวลา 4 ชั่วโมง) ในน้ำ Deionized ใส่ใน Volumetric flask ขนาด 1,000 มิลลิลิตร แล้วค่อยๆ เติม Conc.  $\text{HNO}_3$  ปริมาตร 12 มิลลิลิตร แล้วปรับปริมาตรเป็น 1,000 มิลลิลิตร

5.7 สารละลายมาตรฐาน K ความเข้มข้น 100 มิลลิกรัม/ลิตร : ปิเปตสารละลายมาตรฐาน K ความเข้มข้น 1,000 มิลลิกรัม/ลิตร ปริมาตร 10 มิลลิลิตร ใส่ใน Volumetric flask ขนาด 100 มิลลิลิตร แล้วปรับปริมาตรด้วยน้ำ Deionized เป็น 100 มิลลิลิตร

5.8 สารละลายมาตรฐาน Na ความเข้มข้น 1,000 มิลลิกรัม/ลิตร : ละลาย NaCl จำนวน 2.5421 กรัม (ที่ผ่านการอบที่อุณหภูมิ  $105^{\circ}$  C เป็นเวลา 4 ชั่วโมง) ในน้ำ Deionized ใส่ใน Volumetric flask ขนาด 1,000 มิลลิลิตร แล้วค่อยๆ เติม Conc.  $\text{HNO}_3$  ปริมาตร 12 มิลลิลิตร แล้วปรับปริมาตรเป็น 1,000 มิลลิลิตร

5.9 สารละลายมาตรฐาน Na ความเข้มข้น 100 มิลลิกรัม/ลิตร : ปิเปตสารละลายมาตรฐาน Na ความเข้มข้น 1,000 มิลลิกรัม/ลิตร ปริมาตร 10 มิลลิลิตร ใส่ใน Volumetric flask ขนาด 100 มิลลิลิตร แล้วปรับปริมาตรด้วยน้ำ Deionized เป็น 100 มิลลิลิตร

5.10 สารละลายมาตรฐาน K และ Na ความเข้มข้น 0, 2, 4, 6, 8 และ 10 มิลลิกรัม/ลิตร ในสารละลาย 1.0 N  $\text{NH}_4\text{OAc}$  : ปิเปตสารละลายมาตรฐาน K และ Na ที่มีความเข้มข้น 1,000 มิลลิกรัม/ลิตร อย่างละ 0, 2, 4, 6, 8 และ 10 มิลลิลิตร ใส่ใน Volumetric flask ขนาด 100 มิลลิลิตร ตามลำดับ จากนั้นจึงปรับปริมาตรด้วยสารละลาย 1.0 N  $\text{NH}_4\text{OAc}$

ภาคผนวก ค

มาตรฐานคุณภาพดินที่ใช้ประเมินระดับสมบัติทางเคมีของดิน

1. ปฏิกริยาดิน<sup>1/</sup> (Soil Reaction)

ระดับปฏิกริยาดิน		ช่วงพีเอช (pH range)
กรดรุนแรงมากที่สุด	(ultra acid)	< 3.5
กรดรุนแรงมาก	(extremely acid)	3.6-4.4
กรดจัดมาก	(very strongly acid)	4.5-5.0
กรดจัด	(strongly acid)	5.1-5.5
กรดปานกลาง	(moderately acid)	5.6-6.0
กรดเล็กน้อย	(slightly acid)	6.1-6.5
เป็นกลาง	(neutral)	6.6-7.3
ด่างเล็กน้อย	(slightly alkaline)	7.4-7.8
ด่างปานกลาง	(moderately alkaline)	7.9-8.4
ด่างจัด	(strongly alkaline)	8.5-9.0
ด่างจัดมาก	(very strongly alkaline)	> 9.0

2. อินทรีย์วัตถุในดิน<sup>3/</sup> (Organic matter) (% Organic carbon x 1.724) : USDA<sup>b/</sup>

ระดับอินทรีย์วัตถุ		ช่วง (Range) (Weight %)
ต่ำมาก	(VL) <sup>a/</sup>	< 0.5
ต่ำ	(L)	0.5-1.0
ค่อนข้างต่ำ	(ML)	1.0-1.5
ปานกลาง	(M)	1.5-2.5
ค่อนข้างสูง	(MH)	2.5-3.5
สูง	(H)	3.5-4.5
สูงมาก	(VH)	> 4.5

### 3. ปริมาณไนโตรเจนทั้งหมด (Total N) (Kjeldahl method) : USDA

ระดับ Total N		ช่วง (Range) (ppm.)
ต่ำมาก	(VL)	< 250
ต่ำ	(L)	250-500
ค่อนข้างต่ำ	(ML)	500-750
ปานกลาง	(M)	750-1,250
ค่อนข้างสูง	(MH)	1,250-1,750
สูง	(H)	1,750-2,250
สูงมาก	(VH)	> 2,250

### 4. ปริมาณฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ (Available P) (Bray II) : USDA

ระดับ Available P		ช่วง (Range) (meq/100 g. soil)
ต่ำมาก	(VL)	< 3
ต่ำ	(L)	3-6
ค่อนข้างต่ำ	(ML)	6-10
ปานกลาง	(M)	10-15
ค่อนข้างสูง	(MH)	15-25
สูง	(H)	25-45
สูงมาก	(VH)	> 45

### 5. ปริมาณโพแทสเซียมที่เป็นประโยชน์ (Available K) ( $\text{NH}_4\text{OAc}$ ) : USDA

ระดับ Available K		ช่วง (Range) (meq/100 g. soil)
ต่ำมาก	(VL)	< 30
ต่ำ	(L)	30-60
ปานกลาง	(M)	60-90
สูง	(H)	90-120
สูงมาก	(VH)	> 120



## 6. ความจุประจุบวกที่แลกเปลี่ยนได้ (Cation Exchange Capacity : CEC) : SSD<sup>cl</sup>

ระดับ CEC		ช่วง (Range) (meq/100 g. soil)
ต่ำมาก	(VL)	< 3.0
ต่ำ	(L)	3.0-5.0
ค่อนข้างต่ำ	(ML)	5.0-10.0
ปานกลาง	(M)	10.0-15.0
ค่อนข้างสูง	(MH)	15.0-20.0
สูง	(H)	20.0-30.0
สูงมาก	(VH)	> 30.0

## 7. ความอิ่มตัวด้วยประจุบวกที่เป็นด่าง (Base Saturation) : SSD

ระดับ Base Saturation		ช่วง (Range) (meq/100 g. soil)
ต่ำ	(L)	< 35
ปานกลาง	(M)	35-75
สูง	(H)	> 75

## 8. ด่างที่แลกเปลี่ยนได้ (Exchangeable Bases) (NH<sub>4</sub>OAc)

ตารางผนวก 3 แสดงระดับด่างที่แลกเปลี่ยนได้ (Exchangeable Bases : Ca, Mg, Na และ K)

ระดับ Exch. Bases		ช่วง (Range) (meq/100 g. soil)			
		Exch. Ca	Exch. Mg	Exch. Na	Exch. K
ต่ำมาก	(VL)	< 2	< 0.3	< 0.1	< 0.2
ต่ำ	(L)	2-5	0.3-1.0	0.1-0.3	0.2-0.3
ปานกลาง	(M)	5-10	1.0-3.0	0.3-0.7	0.3-0.6
สูง	(H)	10-20	3.0-8.0	0.7-2.0	0.6-1.2
สูงมาก	(VH)	> 20	> 8.0	> 2.0	> 1.2

## 9. เกณฑ์มาตรฐานระดับความเค็มของดิน<sup>2/</sup>

ตารางผนวก 4 เกณฑ์มาตรฐานระดับความเค็มของดิน (Soil Salinity)

ระดับความเค็ม	ความเค็มของดิน (Soil Salinity)	ช่วง (Range) (dS/m)
ต่ำมาก	(VL) ไม่เค็ม (ดินปกติ)	< 2
ต่ำ	(L) เค็มต่ำ	> 2-4
ปานกลาง	(M) เค็มปานกลาง	> 4-8
สูง	(H) เค็มมาก	> 8-16
สูงมาก	(VH) เค็มมากที่สุด	> 16

หมายเหตุ :

VL <sup>a/</sup>	=	ต่ำมาก	(Vary Low)
L	=	ต่ำ	(Low)
ML	=	ค่อนข้างต่ำ	(Moderately Low)
M	=	ปานกลาง	(Medium)
MH	=	ค่อนข้างสูง	(Moderately High)
H	=	สูง	(High)
VL	=	สูงมาก	(Vary High)
USDA <sup>b/</sup>	=	U.S. Department of Agriculture	
SSD <sup>c/</sup>	=	Soil Survey Division Staff	

ที่มา : <sup>1/</sup> ดัดแปลงจาก เอบี เทียร์นอร์มีย์, 2542

<sup>2/</sup> ดัดแปลงจาก ยงยุทธ ไชยสถิต, 2524

<sup>3/</sup> ดัดแปลงจาก Land Classification and FAO Project Staff, 1973

## ภาคผนวก ง

เกณฑ์มาตรฐานของค่าวิเคราะห์ทางเคมีและการประเมินความอุดมสมบูรณ์ของดิน

### 1. เกณฑ์มาตรฐานของค่าวิเคราะห์สมบัติทางเคมีของดิน

ตารางผนวก 5 เกณฑ์มาตรฐานความสูงต่ำของค่าวิเคราะห์สมบัติทางเคมีของดิน

ลักษณะทางเคมีของดิน	ระดับเกณฑ์มาตรฐาน						
	ต่ำมาก	ต่ำ	ค่อนข้างต่ำ	ปานกลาง	ค่อนข้างสูง	สูง	สูงมาก
1. อินทรีย์วัตถุ (g kg <sup>-1</sup> )	< 5	5-10	10-15	15-25	25-35	35-45	> 45
2. ความอึดตัวเบส	-	< 35	-	35-75	-	> 75	-
3. ฟอสฟอรัสที่เป็น ประโยชน์ (mg kg <sup>-1</sup> )	< 3	3-6	6-10	10-15	15-25	25-45	> 45
4. โพแทสเซียมที่เป็น ประโยชน์ (mg kg <sup>-1</sup> )	< 30	30-60	-	60-90	-	90-120	> 120
5. ความจุแลกเปลี่ยน ไอออนบวก (cmol kg <sup>-1</sup> )	< 3.0	3.0-5.0	5.0-10	10-15	15-20	20-30	> 30
6. เบสที่แลกเปลี่ยนได้ (cmol kg <sup>-1</sup> )							
6.1 Exchange. Ca	< 2.0	2-5	-	5-10	-	10-20	> 20
6.2 Exchange. Mg	< 0.3	0.3-1.0	-	1-3	-	3-8	> 8
6.3 Exchange. Na	< 0.1	0.1-0.3	-	0.3-0.7	-	0.7-2.0	> 2
6.4 Exchange. K	< 0.2	0.2-0.3	-	0.3-0.6	-	0.6-1.2	> 1.2
7. สภาพการนำไฟฟ้า ของดิน <sup>1/</sup> (dS m <sup>-1</sup> )	< 2	2-4	-	4-8	-	8-16	> 16

หมายเหตุ: <sup>1/</sup> ค่าตั้งแต่ 2 dS m<sup>-1</sup> ขึ้นไปถือว่าเป็นดินเค็ม (Salt affected soils)

ที่มา: ดัดแปลงจาก เอบี เขียววรินทร์, 2526 ; Dent and Changprai, 1973 ; Land Classification and FAO Project Staff, 1973 ; Richards, 1954 ; Soil Survey Division Staff, 1933

## 2. เกณฑ์สังเขปในการประเมินระดับความอุดมสมบูรณ์ของดิน

ตารางผนวก 6 เกณฑ์สังเขปที่ใช้ในการประเมินระดับความอุดมสมบูรณ์ของดิน จากค่าวิเคราะห์สมบัติทางเคมีของดิน

ระดับความอุดม สมบูรณ์ของดิน	อินทรีย์วัตถุ (g kg <sup>-1</sup> )	ความอิมตัวเบส (%)	ความจุ แลกเปลี่ยน ไอออนบวก (cmol kg <sup>-1</sup> )	ฟอสฟอรัส ที่เป็น ประโยชน์ (mg kg <sup>-1</sup> )	โพแทสเซียม ที่เป็น ประโยชน์ (mg kg <sup>-1</sup> )
ต่ำ	< 15 (1) <sup>1/</sup>	< 35 (1)	< 10 (1)	< 10 (1)	< 60 (1)
ปานกลาง	15-35 (2)	35-75 (2)	10-20 (2)	10-25 (2)	60-90 (2)
สูง	> 35 (3)	> 75 (3)	> 20 (3)	> 25 (3)	> 90 (3)

หมายเหตุ : <sup>1/</sup> แต่ละค่าจะให้คะแนน โดยกำหนดเกณฑ์ต่ำ (=1 คะแนน) ปานกลาง (=2 คะแนน) และสูง (=3 คะแนน) ตามกำหนดของแต่ละเกณฑ์ในตาราง ถ้าหาก :

- คะแนนรวมของดินเท่ากับหรือน้อยกว่า 7 ถือว่า มีระดับความอุดมสมบูรณ์ของดินต่ำ
- คะแนนรวมของดินในช่วง 8-12 ถือว่า มีระดับความอุดมสมบูรณ์ของดินปานกลาง
- คะแนนรวมของดินเท่ากับหรือมากกว่า 13 ถือว่า มีระดับความอุดมสมบูรณ์ของดินสูง

ที่มา : กองสำรวจดิน กรมพัฒนาที่ดิน, 2533