

ภาคผนวก

ภาคผนวก ก.

สารละลายธาตุอาหาร

ก.1 สารละลายธาตุอาหารพืชที่ใช้ในการทดลอง

เตรียมสารละลายธาตุอาหาร ดังตารางที่ ก.1 ละลายในน้ำ 20 ลิตร ได้สารละลายเข้มข้น 200 เท่า สำหรับการทดลองที่ 1, 2 และ 3

ตารางที่ ก.1 องค์ประกอบธาตุอาหารในสารละลายสูตร KMITL2 ปริมาณ 20 ลิตร

ชนิดของสารละลายธาตุอาหาร	น้ำหนัก (กรัม)
สารละลาย A	
Calcium nitrate ($\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$)	3,767
Iron chelate (Fe-DTPA 7%)	175
สารละลาย B	
Potassium nitrate (KNO_3)	1,796
Potassium phosphate (KH_2PO_4)	653
Magnesium sulphate ($\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$)	1,048
Zinc sulphate ($\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$)	4.756
Copper sulphate ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$)	1.016
Manganese sulphate ($\text{MnSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$)	14.194
Boric acid (H_3BO_3)	8.894
Ammonium molybdate ($(\text{NH}_4)_6\text{Mo}_7\text{O}_{24}$)	0.343

หมายเหตุ : ปรับค่าความเป็นกรดเป็นด่าง (pH) โดยใช้กรด HNO_3 ให้อยู่ในช่วง 3-6

: Iron chelate (Fe-DTPA 7%) (Di-ethylene Triamine Pentaacetic Acid) ช่วงค่า pH ที่
เหมาะสม สม 1.5-7.5