

ตารางภาคผนวกที่ 1. สารละลายธาตุอาหารสำหรับใน sand culture.^a

Stock solution	Element	Salt	G/l	M	μM
1	Ca	$\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	294.1	2.0	1000
2	P	KH_2PO_4	136.1	1.0	500
3	Fe	Fe-Citrate	6.7	0.02	10
	Mg	$\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	123.3	0.5	250
	K	K_2SO_4	87.0	0.5	250
	Mn	$\text{MnSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	0.338	0.002	2
4	Zn	$\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	0.288	0.001	0.5
	Cu	$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	0.100	0.0004	0.2
	Co	$\text{CoSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	0.056	0.0002	0.1
	Mo	$\text{Na}_2\text{MoO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	0.048	0.002	0.1
5	N	KNO_3	101.0	1.0	5000
6	B	H_3BO_3	0.247	0.004	2

Boron free:

For each 10 litres of full strength nutrient solution, take 5.0 ml each of solutions 1 to 4, 50 ml of solution 5, dilute to 10 litres with water. Adjust pH to 6.6-6.8 with NaOH or HCL

With Boron:

Adding 5.0 ml of solution 6 as well as 5 ml of solution 1 to 4 and 50 ml of solution 5 to make 10 litres of nutrient solution will give boron concentration of 2 μM or 0.02 ppm.

^a ประยุกต์มาจาก Broughton and Dilworth (1971).

ประวัติผู้เขียน

ชื่อ	นางสาวสุภาวดี จ้อเหรียญ
วัน เดือน ปีเกิด	30 สิงหาคม 2519
สถานที่เกิด	อำเภอธัญบุรี จังหวัดปทุมธานี
ประวัติการศึกษา	สำเร็จการศึกษาประโยคมัธยมศึกษาตอนปลาย จากศูนย์การศึกษานอกโรงเรียน กรุงเทพมหานคร ปี พ.ศ. 2536 สำเร็จการศึกษาปริญญาวิทยาศาสตรบัณฑิต สาขาพืชศาสตร์ (พืชไร่) มหาวิทยาลัยแม่โจ้ จังหวัดเชียงใหม่ ปี พ.ศ. 2540