

Среда Тамия, модиф. (Кузнецов, Владимирова, 1964)

Состав:

Реактив	Масса г/л
KNO ₃	5,0
MgSO ₄ ×7H ₂ O	2,5
KH ₂ PO ₄	1,25
ЭДТА	0,037
FeSO ₄ ×7H ₂ O*	0,009
раствор микроэлементов	1 мл
агар-агар	20,0
вода дистиллированная	1 литр

* можно использовать раствор Fe+ЭДТА в концентрации 1мл/л

Рекомендации по приготовлению:

KH₂PO₄ лучше стерилизовать в виде отдельного раствора (растворить остальные соли в 900 мл воды и KH₂PO₄ в 100 мл, после того как растворы остынут, слить их вместе – это предотвратит выпадение фосфата в осадок)

Приготовление специального раствора FeSO₄ и ЭДТА:

В 134 мл 1N KOH растворить 30,2 г EDTA. Раствор разбавить водой, внести 24,9 г FeSO₄×7H₂O и долить водой до 1 литра. Продуть раствор воздухом без CO₂ в темноте в течение 12 часов. Чтобы избавиться от CO₂, воздух должен пройти через раствор щелочи.

Пропись для раствора микроэлементов (в г/л):

H ₃ BO ₃	2, 86
MnCl ₂ ×4H ₂ O	1,81
ZnSO ₄ ×7H ₂ O	0,222
MoO ₃	0,018
NH ₄ VO	0,023

Источники:

Кузнецов Е.Д., Владимирова М.Г. Железо как фактор, лимитирующий рост хлореллы на среде Тамия // Физиология растений. 1964. Т.11. Вып. 4. С. 615 – 619.

Владимирова М.Г., Барцевич Е.Д., Жолдаков И.А., Епифанова О.О., Маркелова А.Г., Маслова И.П., Купцова Е.С. IPPAS - коллекция культур микроводорослей Института физиологии растений им. К.А. Тимирязева АН СССР // В кн. Каталог культур коллекций СССР, М., (1991) с. 8 - 61