



Université de Caen  
Basse-Normandie



## K medium

(Keller et al., 1987) modifié par Ian Probert en Mars 2007 (-Tris-Si-Cu)

Ajouter à 950 mL d'eau de mer naturelle :

Volume	Composé	Concentration de la solution stock (stérile)	Concentration finale dans le milieu
1.0 mL	NaNO <sub>3</sub>	48.9542 g/L	576 µM
1.0 mL	NH <sub>4</sub> Cl	0.535 g/L	10 µM
1.0 mL	KH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub>	4.8992 g/L	36 µM
1.0 mL	FeEDTA solution	cf ci-dessous	cf ci-dessous
1.0 mL	Trace metal solution	cf ci-dessous	cf ci-dessous
1.0 mL	vitamin solution	cf ci-dessous	cf ci-dessous

Compléter à 1 L avec de l'eau de mer naturelle filtrée sur 1 µm et autoclaver 30 min à 121 °C. Passer le milieu sur membrane filtrante type Stéritop (0.2 µm) et conserver à +4°C.

### FeEDTA solution

Ajouter à 950 mL d'eau MilliQ :

Volume	Composé	Concentration de la solution stock (stérile)	Concentration finale dans le milieu
4.3 g	(Na)FeEDTA	-	11.7 µM

Compléter à 1 L avec de l'eau MilliQ, stériliser sur filtre 0.2 µm et stocker à + 4°C.

### Trace metal solution

Ajouter à 950 mL d'eau MilliQ :

Volume ou poids	Composé	Concentration de la solution stock (stérile)	Concentration finale dans le milieu
37.22 g	Na <sub>2</sub> EDTA, 2H <sub>2</sub> O	-	100 µM
1.0 mL	Na <sub>2</sub> MoO <sub>4</sub> , 2H <sub>2</sub> O	2.4195 g/L	0.01 µM
1.0 mL	ZnSO <sub>4</sub> , 7H <sub>2</sub> O	23.0 g/L	0.08 µM
1.0 mL	CoSO <sub>4</sub> , 7H <sub>2</sub> O	14.055 g/L	0.05 µM
1.0 mL	MnCl <sub>2</sub> , 4H <sub>2</sub> O	178.11 g/L	0.9 µM
1.0 mL	H <sub>2</sub> SeO <sub>3</sub>	1.29 g/L	0.01 µM
1.0 mL	NiCl <sub>2</sub> , 6H <sub>2</sub> O	1.49 g/L	0.00627 µM

Compléter à 1 L avec de l'eau MilliQ, stériliser sur filtre 0.2 µm et stocker à + 4°C.

### vitamin solution

Se référer à la recette de la solution de vitamines dans la liste des milieux.