



Université de Caen
Basse-Normandie



f/2 medium

(Guillard and Ryther 1962)

Ajouter à 950 mL d'eau de mer naturelle filtrée sur 1 μm :

| Volume | Composé | Concentration de la solution stock (stérile) | Concentration finale dans le milieu |
|--------|---|--|-------------------------------------|
| 1.0 mL | NaNO_3 | 75 g/L | $8.83 \cdot 10^{-4}$ M |
| 1.0 mL | NaH_2PO_4 , H_2O | 5 g/l | $3.63 \cdot 10^{-5}$ M |
| 1.0 mL | Na_2SiO_3 , $9\text{H}_2\text{O}$ | 30 g/L | $1.07 \cdot 10^{-4}$ M |
| 1.0 mL | f/2 trace metal solution | 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. Après refroidissement à température ambiante, ajouter en zone stérile 1mL de vitamin solution (cf fiche f/2 vitamin solution). Passer le milieu sur membrane filtrante type Stéritop (0.2 μm) et conserver à +4°C.

f/2 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 |
|-----------------|---|--|-------------------------------------|
| 3.15 g | FeCl_3 , $6\text{H}_2\text{O}$ | - | $1 \cdot 10^{-5}$ M |
| 4.36 g | Na_2EDTA , $2\text{H}_2\text{O}$ | - | $1 \cdot 10^{-5}$ M |
| 1.0 mL | CuSO_4 , $5\text{H}_2\text{O}$ | 9.8 g/L | $4 \cdot 10^{-8}$ M |
| 1.0 mL | Na_2MoO_4 , $2\text{H}_2\text{O}$ | 6.3 g/L | $3 \cdot 10^{-8}$ M |
| 1.0 mL | ZnSO_4 , $7\text{H}_2\text{O}$ | 22.0 g/L | $8 \cdot 10^{-8}$ M |
| 1.0 mL | CoCl_2 , $6\text{H}_2\text{O}$ | 10.0 g/L | $5 \cdot 10^{-8}$ M |
| 1.0 mL | MnCl_2 , $4\text{H}_2\text{O}$ | 180.0 g/L | $9 \cdot 10^{-7}$ M |

Compléter à 1 L avec de l'eau MilliQ et filtrer sur 0.2 μm . Stocker à -20 °C.