

TP AUXINE  
(CONSERVATION AU CONGÉLATEUR SOUS  
FORTE DE POUDE : -20°C)

Préparation de l'auxine en solution

① Préparation du solvant

SUCRE DU COMMERCÉ  
2 g DANS 100 ml d'eau  
10 g DANS 500 ml d'eau

② Peler 10 mg d'auxine (AIA ou ANA (SEULIN))

DANS 10 ml de SOLVANT.

SOIT 500 mg AIA DANS 500 ml de SOLVANT

(500 mg = 0,5 g). LA BALANCE PEUT PESER 0,5 g.

**Auxine (solution):** Préparer d'abord le solvant (solution à 2% de saccharose).  
Peler 10 mg d'auxine et mélanger à 10 ml de solvant. Pour faciliter la dissolution,  
faire chauffer légèrement. Cette solution servira de solution mère.

ALCOOL (70°)

500 ml DE SOLVANT CONTENANT 0,5 g d'AIA.  
(SOLUTION MÈRE)

CHAUFFER  
LEGEREMENT

ET AJOUTER  
UN PEU D'ALCOOL POUR  
DISSOUDRE L'AUXINE.

auxine : choisir de préférence ANA (disponible chez JEULIN) qui reste très stable à la lumière et au chauffage - réaliser une solution à 1 mg par ml dans de l'alcool à 70° (100mg d'ANA pour 100 ml d'alcool à 70°).

DILUTION DE L'AIA à  $10^{-4}$  à partir de la solution mère

The diagram illustrates the serial dilution of auxin (AIA) from a 500 ml mother solution (SOLUTION MÈRE) to a final concentration of  $10^{-4}$ . The process involves four steps:

- Step 1:** PRELEVER 10 ml DANS 90 ml d'eau de ville : Solution A. This step shows a flask containing liquid with an arrow pointing to "10 ml" and "à  $10^{-1}$ ".
- Step 2:** 10 ml → SOL A DANS 90 ml d'eau de ville : Solution B. An arrow points from the previous flask to a new one containing liquid, with "10 ml" and "à  $10^{-2}$ " indicated.
- Step 3:** 10 ml → SOL B DANS 90 ml d'eau de ville : Solution C. An arrow points from the previous flask to a new one containing liquid, with "10 ml" and "à  $10^{-3}$ " indicated.
- Step 4:** 10 ml → SOL C DANS 90 ml d'eau de ville : Solution D à  $10^{-4}$ . An arrow points from the previous flask to a final flask containing liquid.