FICHE 10 / 14

PRINCIPE / DESSALEMENT

Dessaler : comprendre la distillation

Faire bouillir de l’eau salée ne suffit pas : c’est la vapeur condensée qu’il faut récupérer.

MATÉRIEL / AVANT DE COMMENCER

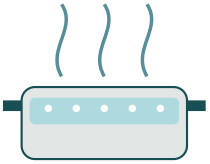
Un système conçu pour la distillation ou le dessalement, et un récipient alimentaire propre.

1 Distinguer les deux eaux



Le sel reste dans l’eau qui bout. Boire le liquide restant dans la casserole ne résout pas le problème.

2 Séparer la vapeur



Un distillateur dirige la vapeur vers une zone de refroidissement, séparée de l’eau de départ.

3 Recueillir le condensat



La vapeur refroidie redevient de l’eau liquide. Le circuit et le récipient peuvent eux-mêmes recontaminer le résultat.

4 Connaître les limites



La distillation consomme de l’énergie et prend du temps. Certains solvants et polluants volatils peuvent suivre la vapeur.

NE PAS IMPROVISER UN APPAREIL SOUS PRESSION

Ni montage hermétique chauffé, ni tube ou colle de récupération non alimentaire. Cette fiche explique le principe, sans certifier un montage artisanal. Une eau chimiquement suspecte exige une autre source et un conseil spécialisé.

Repères : S09 S14 Sources détaillées et liens : page 16.