

PRÉPARATION SIMPLIFIÉE DE SOLUTIONS ÉTHANOLIQUES DE TITRE APPROPRIÉ

En pratique officinale, il est proposé, pour le mouillage des éthanols, d'utiliser la formule et le tableau suivants. Procédez par dilutions en volumes.

Volumes d'éthanol de titre X pour cent V/V et d'eau à mélanger, à 20°C, pour obtenir 1000 mL d'éthanol de titre Y pour cent V/V :

Ethanol à X pour cent V/V	$\frac{1000 \times Y}{X} = \dots\dots\dots \text{mL}$
Eau purifiée	qsp* 1000 mL

Exemples d'applications

Volumes d'éthanol à 90 pour cent V/V et d'eau à mélanger, à 20°C, pour obtenir 1000 mL d'éthanol à :

	30 pour cent V/V	60 pour cent V/V	70 pour cent V/V
Ethanol à 90 pour cent V/V	$\frac{1000 \times 30}{90} = 333 \text{ mL}$	$\frac{1000 \times 60}{90} = 667 \text{ mL}$	$\frac{1000 \times 70}{90} = 778 \text{ mL}$
Eau purifiée qsp*	1000 mL	1000 mL	1000 mL

* Compte tenu de la contraction lors du mélange de l'éthanol et de l'eau, complétez au volume après agitation

Les prescriptions générales et les monographies générales de la Pharmacopée européenne ainsi que les préambules du Formulaire national et de la Pharmacopée française s'appliquent