

Extraction de la caséine

Référence : Olympiades 2010 : Étude d'un lait. URL <http://www.slampert.com/Activites%20pedagogiques/TPONC2.pdf>.

Leçons potentielles : 2

Produits :

Nom	Formule brute	Masse molaire (g.mol ⁻¹)	Densité	Température	Sécurité
Lait	-	-	-	-	-
Acide éthanóïque	C ₂ H ₄ O ₂	60,05	-	-	Inflammable Corrosif
Acétone (pissette)	C ₃ H ₆ O	58,08	-	-	Inflammable Irritant
Phénolphtaléine	C ₂₀ H ₁₄ O ₄ C ₂₀ H ₁₂ O ₄ ²⁻ , Na ⁺	318,32	-	-	Toxique
Eau distillée	H ₂ O	18	1	T _{eb} = 100 °C	-

Concentrations :

- Acide éthanóïque à 10%

Matériels :

- Éprouvette graduée 50 mL
- Grand bécher
- Cristalliseur
- Plaque chauffante et agitateur magnétique
- Barreau aimanté
- Baguette en verre
- Petit bécher
- Éprouvette graduée 10 mL
- Papier pH
- Viole à vide + entonnoir Büchner
- Verre de montre
- Balance