**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 éthanoïque | C2H4O2 | 60,05 | - | - | Inflammable  Corrosif |
| Acétone (pissette) | C3H6O | 58,08 | - | - | Inflammable  Irritant |
| Phénolphtaléine | C20H14O4 C20H12O42−,Na+ | 318,32 | - | - | Toxique |
| Eau distillée | H2O | 18 | 1 | Teb = 100 °C | - |

Concentrations :

* Acide éthanoïque à 10%

Matériels :

* Éprouvette graduée 50 mL
* Grand bécher
* Cristallisoir
* 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