

33. S'entraîner pour le devoir

Grille d'auto-évaluation

Dans cet exercice, on me demande de :	J'ai réussi mon exercice si, dans ma solution rédigée, on trouve :			
Appliquer mes connaissances	1. Le lait reconstitué est constitué de plusieurs espèces chimiques c'est donc un mélange.			
	3. Le lait reconstitué est un mélange, on observe donc sur le chromatogramme, pour le dépôt E de lait reconstitué, plusieurs taches. On peut donc éliminer le chromatogramme 3 pour lequel il n'y a qu'une seule tache pour le dépôt E. Le lait reconstitué contient du maltose et du lactose. On observe donc, pour le dépôt E, une tache alignée horizontalement avec celle obtenue pour le dépôt B de maltose et une tache alignée horizontalement avec celle obtenue pour le dépôt D de lactose. Le chromatogramme obtenu après révélation est donc le chromatogramme 2.			
Réaliser des calculs	2. Par définition, le pourcentage massique de lactose dans le lait est égal à : $P(\text{lactose}) = \frac{m(\text{lactose})}{m} \times 100$ soit $P(\text{lactose}) = \frac{25,8}{100} \times 100 = 25,8 \%$.			
	4. a. Par définition, la masse de sels minéraux dans le lait est égale à : $m(\text{sels minéraux}) = \frac{P(\text{sels minéraux})}{100} \times m$ soit $m(\text{sels minéraux}) = \frac{2,04}{100} \times 100 = 2,04 \text{ g.}$			



Exercices

Raisonner	4.b. Les ions calcium et les ions magnésium ne peuvent pas être mis en évidence dans le lait reconstitué par des tests chimiques car, lors d'un test positif, ces ions forment un précipité de la même couleur que le lait, à savoir blanc.			