

Activités de la mesure en chimie

Activité 1 :

Quelles informations indique l'étiquette d'une bouteille d'eau minérale ?

Etiquette A				Etiquette B			
Minéralisation moyenne en g/L				Minéralisation moyenne en g/L			
Calcium	89,2	Chlorures	29,2	Calcium	98,9	Chlorures	28,3
Magnésium	4,1	Sulfates	32,9	Magnésium	8,6	Sulfates	53,7
Sodium	17,5	Bicarbonates	214	Sodium	17,5	Bicarbonates	239
Potassium	3,3	Fluor	0,1	Potassium	2,9	Fluor	0,2

Examiner les informations portées sur les étiquettes des bouteilles d'eaux minérales A et B.

- Quels espèces chimiques contiennent –elles ?
 - Que représentent les données chiffrées ?
-

Activités 2 :

Pourquoi contrôler la qualité de lait ?

Pour un lait de qualité, il faut :

$$1,030 > d > 1,034 \quad \text{et} \quad 6,5 > pH > 6,7$$

Lors d'un contrôle de la qualité d'un lait, on constate que sa densité est égale à 1,032 et son pH égale à 6,6.

- Rappeler la définition de la densité par rapport à l'eau ?
 - La qualité de ce lait est-il satisfaisante ?
-

Activité 3 :

Pourquoi effectuer des analyses du sang ?

Les analyses de sang d'un patient ont donnés les résultats suivants :

Urée	Cholestérol
------	-------------

0,86 g/L	(0,70 – 1,10)	2,72 g/L	(1,50 - 2,20)
----------	----------------	----------	---------------

Interpréter les résultats de cette analyse