

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			
Calcium	89,2	Chlorures	29,2
Magnésium	4,1	Sulfates	32,9
Sodium	17,5	Bicarbonates	214
Potassium	3,3	Fluor	0,1

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 ?

Activité 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 donné 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