

Chapitre : les eaux de boisson

Ex 2 p 107

1) :

calcium	Ca^{2+}	sulfate	SO_4^{2-}
magnésium	Mg^{2+}	nitrate	NO_3^-
sodium	Na^+	hydrogénocarbonates	HCO_3^-

2) Ion majoritaire : ion sulfate

3) pH= 7,2 . Cette eau est très légèrement basique

4) Non car le résidu sec ne doit pas dépasser 1500mg/L.

Or cette eau présente un résidu sec de 2513mg/L. (rappel : une eau « minérale » peut ne pas respecter les critères de potabilité...

Ex 3 p 107

1) Hépar : pH= 7,2 Badoit : pH= 6 .

Donc l'eau de Badoit est la plus acide

2) La dureté est indiquée par la quantité d'ions calcium et d'ions magnésium

Hépar : 549 + 119 = 668 mg/L

Badoit : 190 + 85 = 275 mg/L

Donc l'eau Hépar est la plus dure.

3) La plus minéralisée est celle qui a l'extrait sec le plus important.

Donc l'eau d'Hépar est la plus minéralisée.