

# Solutions aqueuses

## I) Définitions

Une solution aqueuse est \_\_\_\_\_

Dans une solution, l'espèce chimique majoritaire \_\_\_\_\_

Les espèces chimiques minoritaires \_\_\_\_\_

## II) La concentration en masse

Exemple 1 :

COMPOSITION MOYENNE EN mg/l			
Calcium (Ca <sup>2+</sup> )	579	Sulfates (SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> )	1447
Magnésium (Mg <sup>2+</sup> )	59	Bicarbonates (HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> )	180
Potassium (K <sup>+</sup> )	2,5	Nitrates (NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> )	<2
Sodium (Na <sup>+</sup> )	0,7	Fluorures (F <sup>-</sup> )	<1
		Chlorures (Cl <sup>-</sup> )	0,4
Résidu sec à / Residuo fisso 180°C : 2287 mg/l		pH : 7,1	

*Etiquette sur une bouteille d'eau minérale Courmayeur.*

Exemple 2 :

Si vous êtes en période probatoire, il est interdit de conduire avec un taux d'alcool dans le sang supérieur ou égal à **0,2 g/L de sang**.

Source : (www.service-public.fr)

Dans une solution, la concentration \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Exemple : \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

La concentration en masse d'un soluté dans une solution se calcule de la manière suivante :

$$\gamma = \frac{m}{V}$$

**ATTENTION** à ne pas confondre avec la masse volumique !

Exercices du livre : 5, 6, 8, 9, 10 et 11 p.48