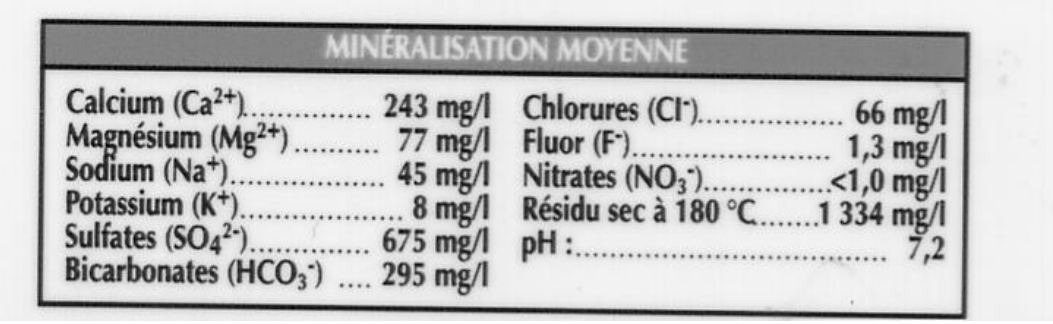
1. Etude d'une étiquette d'eau :

Combien d'éléments chimiques sont répertoriés dans l'eau minérale Amanda ? Quels sont-ils ?



MINÉRALISATION MOYENNE			
Calcium (Ca^{2+})	243 mg/l	Chlorures (Cl^-)	66 mg/l
Magnésium (Mg^{2+})	77 mg/l	Fluor (F^-)	1,3 mg/l
Sodium (Na^+)	45 mg/l	Nitrates (NO_3^-)	<1,0 mg/l
Potassium (K^+)	8 mg/l	Résidu sec à 180 °C	1 334 mg/l
Sulfates (SO_4^{2-})	675 mg/l	pH :	7,2
Bicarbonates (HCO_3^-)	295 mg/l		

.....

.....

.....

2. Corps composés ou corps simples ?

Expliquez la différences entre les corps simples et les corps composés.

.....

.....

Parmi les composants de l'eau minérale Amanda, quel sont les corps composés ? Et quels sont les corps simples ?

Corps simples	Corps composés
.....	.....
.....	.....
.....	.....
.....	.....

3. De quoi est composée principalement une eau ? Comment l'identifier ?

.....

Protocole	Schéma du protocole
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	

4. Tous les liquides contiennent-ils de l'eau ?

Testez les liquides suivants et indiquez s'ils sont à base d'eau ou pas.

liquides	Vinaigre	Huile	Acide	Soude	Cola
Contient de l'eau					

Expliquez pourquoi on ne peut pas conclure avec le cola.

.....

.....

5. Comment différencier une solution contenant des ions d'une solutions contenant des molécules ?

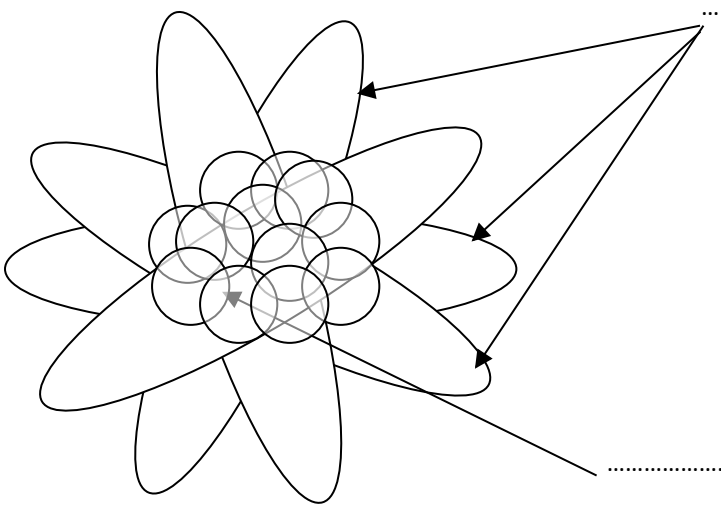
Pour déterminer si une solution est ionique ou basique, il faut y faire passer un courant électrique. Plus la solution contient des ions et plus sa conductivité est importante.
Comparer les 2 solutions données par le professeur (Solution1 : eau salée ; Solution2 : eau sucrée)et en déduire celle qui est ionique.

Schéma du protocole	Protocole
	....

6. Comment obtenir des ions à partir des atomes ? Quels sont les deux types d'ions ?

D'après vos connaissances, de quoi est composé un atome ?

Représentation d'un atome



.....

.....

.....

.....

Qu'est-ce qu'un ion ?

.....

.....

Définitions :

Un cation est .....

.....

Exemple dans l'eau Amanda :

Un anion est .....

.....

Exemple dans l'eau Amanda :