

<b>Partie 1 : Matière et environnement</b>	<b>Physique chimie</b>	<b>Année scolaire : 2018/2019</b>
<b>Niveau : 1 ère année AC</b>	<b>Chapitre 1 : L'eau</b>	<b>Durée : 2 heures</b>

## I. Les réservoirs naturels de l'eau

- ✓ Environ les **3/4** de notre planète (70,7%) sont recouverts par les mers et les océans.
- ✓ Le volume de l'eau sur Terre est évalué à 1 400 millions de km<sup>3</sup> (360 641 000 km<sup>2</sup>).
- ✓ L'eau est répartie dans cinq réservoirs appelés **hydrosphère** :

Eau salée (97 %)	Eau douce (3 %)
- mer et océan	- rivière, lac
	- atmosphère
	- glacier
	- nappe souterraine

### Conclusion

**L'eau est omniprésente** sur la Terre et sans elle la **vie** ne pourrait pas exister.

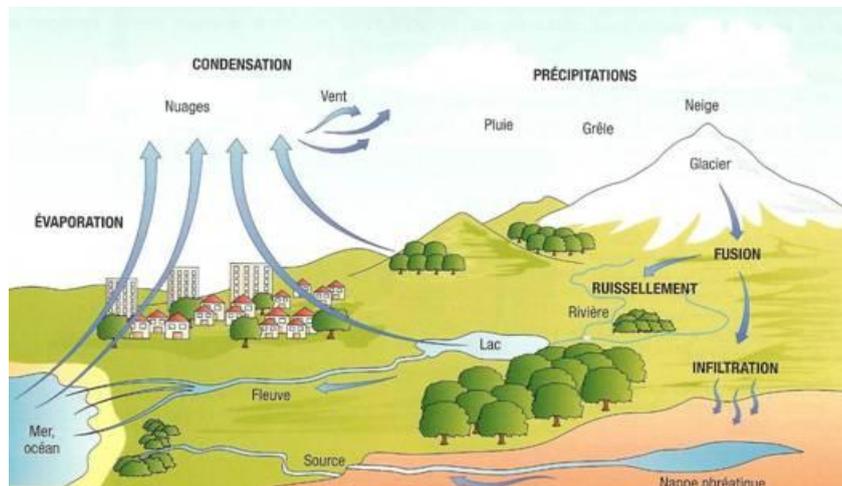
## II. Les états physiques de l'eau

Sur Terre, l'eau est omniprésente. Elle existe sous trois états :

- ✓ **Solide** : glace, givre, neige, grêle....
- ✓ **Liquide** : pluie, rosée, brouillard, buée ....
- ✓ **Gazeux** : vapeur d'eau (invisible).

## III. Cycle de l'eau

On appelle cycle de l'eau la circulation de l'eau entre les différents réservoirs



- ✓ Sous l'action du soleil, l'eau de mer **s'évapore** se forme de **vapeur d'eau**.
- ✓ Le vapeur d'eau **se condense** et forme **des nuages**.
- ✓ Sous l'action **du vent**, les nuages mis en circulation.
- ✓ Selon la température, les nuages se transforment **en pluie, en neige ou en grêle**.
- ✓ **Ces précipitation** vont finir par **s'écouler vers les cours d'eau** ou vont **s'infiltrer**.
- ✓ Le cycle d'eau se boucle par un **ruissellement**.

### Conclusion

**Au cours du cycle :**

- **L'eau change d'état physique : solide, liquide et gaz.**
- **L'eau ne se fabrique pas et ne disparaît pas.**

## IV. Utilisation de l'eau

L'eau est présente partout dans notre vie quotidienne :

- ✓ **Domestiques** : boire, laver, vaisselle, ...
- ✓ **l'industrie** : production d'électricité, production de matériaux industriels, ....
- ✓ **l'agriculture** : arrosage, ...

### Conclusion

**L'eau est indispensable dans notre vie, pour cela, il faut le protégé.**

**Remarque (Test de reconnaissance de l'eau):**

**Le sulfate de sulfate de cuivre anhydre permet de détecter la présence d'eau : il passe de la couleur blanche à la couleur bleue en présen de l'eau.**