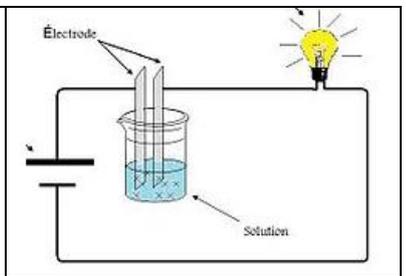
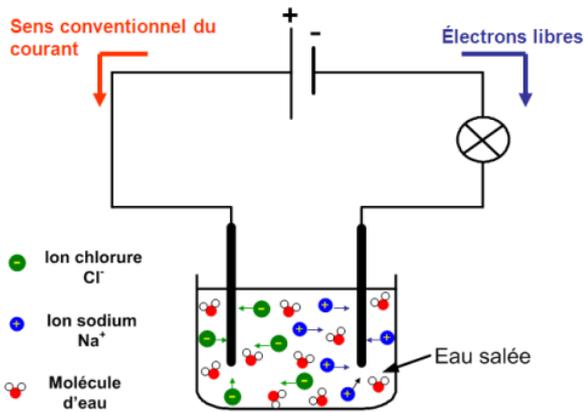


Conduction dans les liquides



RAPPEL : Les solutions aqueuses (liquides contenant de l'eau) conduisent le courant électrique quand elles contiennent des ions. Les solutions non ioniques (ex : eau sucrée) ne sont pas conductrices. Les solutions ioniques (ex : eau salée) sont conductrices.

- Un **ion** est un atome ou groupe d'atomes qui a perdu ou gagné un ou plusieurs électrons.
- L'atome ou groupe d'atomes qui **perd** un ou des électrons devient un **ion positif** appelé **cation**.
- L'atome ou groupe d'atomes qui **gagne** un ou des électrons devient un **ion négatif** appelé **anion**.

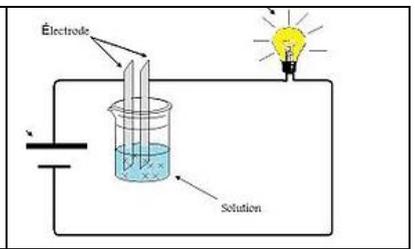


Dans une solution ionique, en présence d'une tension électrique (circuit fermé), les ions positifs sont attirés par la borne - du générateur, et les ions négatifs sont attirés par la borne +

Le courant électrique est dû au déplacement des ions.

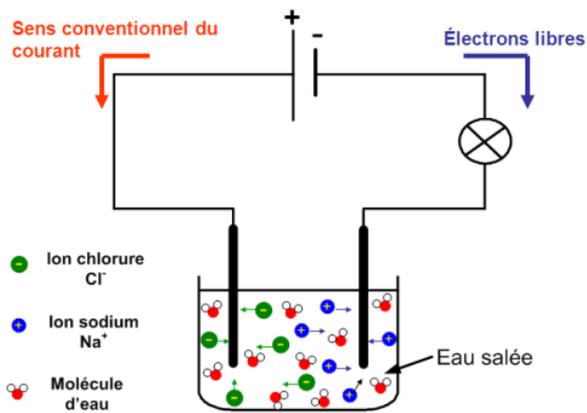
	<p>L'interrupteur est ouvert, que font les ions ?</p>	<p><input type="checkbox"/> Ils ont un mouvement désordonné</p> <p><input type="checkbox"/> Ils se déplacent vers les bornes + et -</p>
<p>Le courant électrique passe-t-il ?</p>		<p><input type="checkbox"/> OUI</p> <p><input type="checkbox"/> NON</p>
	<p>Le circuit est fermé, que font les ions ?</p>	<p><input type="checkbox"/> Ils ont un mouvement désordonné</p> <p><input type="checkbox"/> Ils se déplacent vers les bornes + et -</p>
<p>Le courant électrique passe-t-il ?</p>		<p><input type="checkbox"/> OUI</p> <p><input type="checkbox"/> NON</p>

Conduction dans les liquides



RAPPEL : Les solutions aqueuses (liquides contenant de l'eau) conduisent le courant électrique quand elles contiennent des ions. Les solutions non ioniques (ex : eau sucrée) ne sont pas conductrices. Les solutions ioniques (ex : eau salée) sont conductrices.

- Un **ion** est un atome ou groupe d'atomes qui a perdu ou gagné un ou plusieurs électrons.
- L'atome ou groupe d'atomes qui **perd** un ou des électrons devient un **ion positif** appelé **cation**.
- L'atome ou groupe d'atomes qui **gagne** un ou des électrons devient un **ion négatif** appelé **anion**.



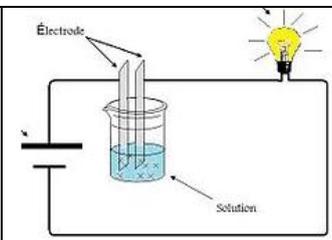
Dans une solution ionique, en présence d'une tension électrique (circuit fermé), les ions positifs sont attirés par la borne - du générateur, et les ions négatifs sont attirés par la borne +

Le courant électrique est dû au déplacement des ions.

	Le courant électrique passe-t-il ?	<input type="checkbox"/> OUI <input type="checkbox"/> NON
	Cette solution contient-elle des ions ?	<input type="checkbox"/> OUI <input type="checkbox"/> NON

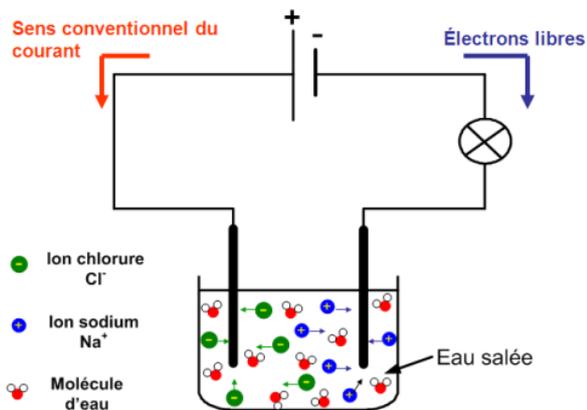
	Le courant électrique passe-t-il ?	<input type="checkbox"/> OUI <input type="checkbox"/> NON
	Cette solution contient-elle des ions ?	<input type="checkbox"/> OUI <input type="checkbox"/> NON

Conduction dans les liquides



RAPPEL : Les solutions aqueuses (liquides contenant de l'eau) conduisent le courant électrique quand elles contiennent des **ions**. Les solutions non ioniques (ex : eau sucrée) ne sont pas conductrices. Les solutions ioniques (ex : eau salée) sont conductrices.

- Un **ion** est un atome ou groupe d'atomes qui a perdu ou gagné un ou plusieurs électrons.
- L'atome ou groupe d'atomes qui **perd** un ou des électrons devient un **ion positif** appelé **cation**.
- L'atome ou groupe d'atomes qui **gagne** un ou des électrons devient un **ion négatif** appelé **anion**.



Dans une solution ionique, en présence d'une tension électrique (circuit fermé), les ions positifs sont attirés par la borne - du générateur, et les ions négatifs sont attirés par la borne +

Le courant électrique est dû au déplacement des ions.

	Le courant électrique passe-t-il ?	<input type="checkbox"/> OUI <input type="checkbox"/> NON
	Cette solution contient-elle des ions ?	<input type="checkbox"/> OUI <input type="checkbox"/> NON

	Le courant électrique passe-t-il ?	<input type="checkbox"/> OUI <input type="checkbox"/> NON
	Cette solution contient-elle des ions ?	<input type="checkbox"/> OUI <input type="checkbox"/> NON