

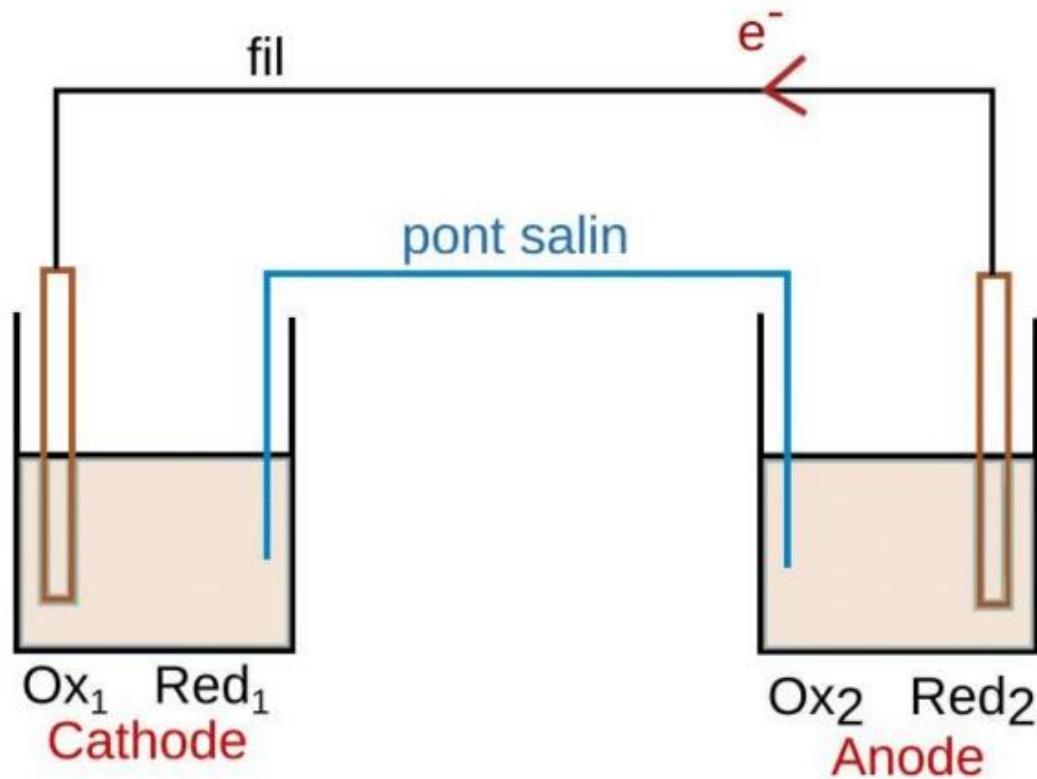
LC5 : Oxydants et réducteurs

Mathieu Markovitch

Quelques couples

Oxydant	Réducteur
$\text{Cu}^{2+}(\text{aq})$	$\text{Cu}(\text{s})$
$\text{Zn}^{2+}(\text{aq})$	$\text{Zn}(\text{s})$
$\text{Fe}^{2+}(\text{aq})$	$\text{Fe}(\text{s})$
$\text{Fe}^{3+}(\text{aq})$	$\text{Fe}^{2+}(\text{aq})$
$\text{H}^+(\text{aq})$	$\text{H}_2(\text{g})$
$\text{I}_2(\text{aq})$	$\text{I}^-(\text{aq})$

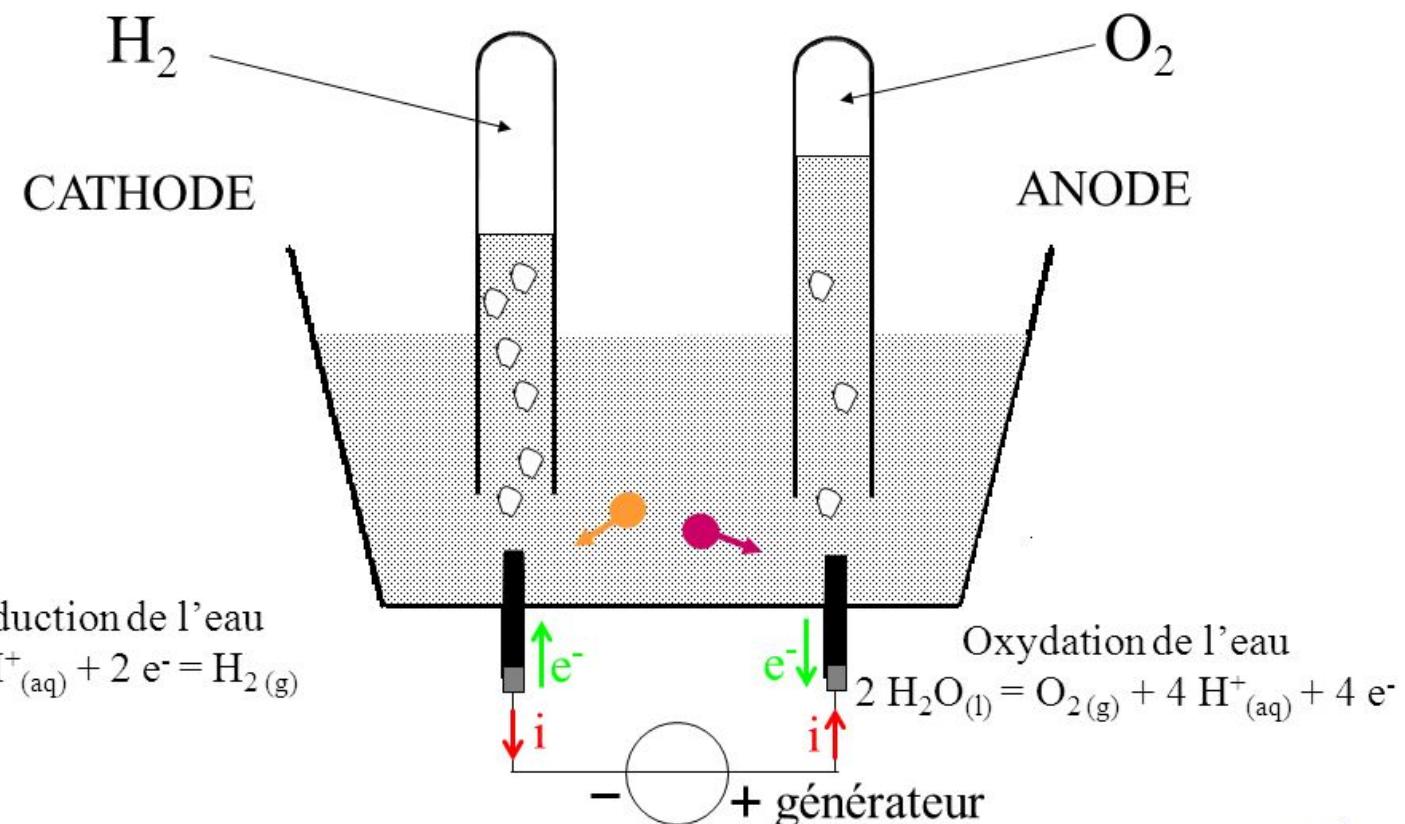
Principe d'une pile



La pile Daniell

<https://www.edumedia-sciences.com/fr/media/711-pile-daniell>

Electrolyse de l'eau



Les oxydants et réducteurs au quotidien

