

# Écrire l'équation de réaction d'une oxydoréduction

Ressource : fiche de début *Quelques révisions au sujet de l'oxydo-réduction*

Ou vidéo  -Profs [https://youtu.be/jb\\_-8eFqqHw](https://youtu.be/jb_-8eFqqHw)



« J'ai besoin de m'entraîner sur des exemples simples »

Couple	Demi-équation
$\text{Fe}^{3+} / \text{Fe}^{2+}$	
$\text{Al}^{3+} / \text{Al}$	
$\text{S}_2\text{O}_8^{2-} / \text{SO}_4^{2-}$	
$\text{Pb}^{4+} / \text{Pb}^{2+}$	
$\text{O}_2 / \text{H}_2\text{O}$	
$\text{H}^+ / \text{H}_2$	
$\text{Mn}^{2+} / \text{Mn}$	
$\text{Br}_2 / \text{Br}^-$	
$\text{S} / \text{H}_2\text{S}$	
$\text{Sn}^{2+} / \text{Sn}$	
$\text{SO}_4^{2-} / \text{SO}_2$	
$\text{H}_2\text{O}_2 / \text{H}_2\text{O}$	



« Je vérifie que je suis à l'aise »

Couple	Demi-équation
$\text{MnO}_4^- / \text{Mn}^{2+}$	
$\text{NO}_3^- / \text{NO}$	
$\text{MnO}_4^- / \text{MnO}_2$	
$\text{ClO}^- / \text{Cl}^-$	
$\text{O}_3 / \text{O}_2$	
$\text{Ag}_2\text{O}_3 / \text{Ag}^+$	
$\text{SO}_2 / \text{S}$	
$\text{HCOH} / \text{CH}_3\text{OH}$	
$\text{Fe}_3\text{O}_4 / \text{Fe}$	
$\text{CO}_2 / \text{CO}$	