

<u>Exercices</u> <u>Fiche 1</u>	<u>Ecrire une Réaction</u> <u>d'oxydo-réduction</u>	<u>Constitution et</u> <u>transformation de</u> <u>la matière</u> <u>Séquence 1</u>
------------------------------------	--	--

Quelques couples Oxydant /Réducteur courants :

<u>Oxydant</u>	/	<u>Réducteur</u>
Ion permanganate	$\text{MnO}_4^-_{(\text{aq})}$ / $\text{Mn}^{2+}_{(\text{aq})}$	Ion manganoux
Diode	$\text{I}_{2(\text{aq})}$ / $\text{I}_{(\text{aq})}$	Ion iodure
Ion fer (III)	$\text{Fe}^{3+}_{(\text{aq})}$ / $\text{Fe}^{2+}_{(\text{aq})}$	Ion fer (II)
Ion fer (II)	$\text{Fe}^{2+}_{(\text{aq})}$ / $\text{Fe}_{(\text{s})}$	Métal fer
Ion zinc	$\text{Zn}^{2+}_{(\text{aq})}$ / $\text{Zn}_{(\text{s})}$	Métal zinc
Ion oxonium	$\text{H}_3\text{O}^+_{(\text{aq})}$ / $\text{H}_{2(\text{g})}$	Dihydrogène
Peroxyde d'hydrogène (eau oxygénée)	$\text{H}_2\text{O}_{2(\text{aq})}$ / $\text{H}_2\text{O}_{(\text{l})}$	Eau
Dioxygène	$\text{O}_{2(\text{g})}$ / $\text{H}_2\text{O}_{2(\text{aq})}$	Peroxyde d'hydrogène (eau oxygénée)
Ion thiosulfate	$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}_{(\text{aq})}$ / $\text{S}_{(\text{s})}$	Soufre
Dioxyde de soufre	$\text{SO}_{2(\text{aq})}$ / $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}_{(\text{aq})}$	Ion thiosulfate
Ion tétrathionate	$\text{S}_4\text{O}_6^{2-}_{(\text{aq})}$ / $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}_{(\text{aq})}$	Ion thiosulfate
Ion peroxodisulfate	$\text{S}_2\text{O}_8^{2-}_{(\text{aq})}$ / $\text{SO}_4^{2-}_{(\text{aq})}$	Ion sulfate
Ion dichromate	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}_{(\text{aq})}$ / $\text{Cr}^{3+}_{(\text{aq})}$	Ion chrome (III)

Pour vous entraîner, écrivez les demi-équations correspondant à chacun de ces couples.

Ecrire l'équation de réaction entre $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}_{(\text{aq})}$ et $\text{Fe}^{2+}_{(\text{aq})}$.

Entre $\text{H}_2\text{O}_{2(\text{aq})}$ et $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}_{(\text{aq})}$.