

## Couples Oxydant / Réducteur à connaître :

Couples Ox/Réd	Nom de l'oxydant et caractéristique en solution	Nom du réducteur et caractéristique
$H_{(aq)}^+ / H_{2(g)}^*$	Ion hydrogène incolore	Dihydrogène Gaz incolore inflammable
$M_{(aq)}^{n+} / M_{(s)}$	Cation métallique	métal
$Zn_{(aq)}^{2+} / Zn_{(s)}$	Ion zinc incolore	Zinc Métal gris
$Cu_{(aq)}^{2+} / Cu_{(s)}$	Ion cuivre bleu	Cuivre Métal rouge
$MnO_{4(aq)}^- / Mn_{(aq)}^{2+}$	Ion permanganate violet	Ion manganèse incolore
$I_{2(aq)} / I_{(aq)}^-$	Solution de diiode jaune orange	Ion iodure incolore
$Fe_{(aq)}^{3+} / Fe_{(aq)}^{2+}$	Ion ferrique rouille	Ion ferreux vert pale
$S_4O_{6(aq)}^{2-} / S_2O_{3(aq)}^{2-}$	Ion tétrathionate incolore	Ion thiosulfate incolore

### Couples de l'eau

$O_{2(g)} / H_2O_{(l)}$	$H_2O_{(l)} / H_{2(g)}^*$
-------------------------	---------------------------

\* même couple.