



S'entraîner à écrire des demi-équations redox

1. Écrire la demi-équation redox associée à chacun des couples proposés ci-dessous.

Oxydant	Réducteur
F_2	F^-
$S_2O_8^{2-}$	SO_4^{2-}
H_2O_2	H_2O
MnO_4^-	Mn^{2+}
PbO_2	Pb^{2+}
Au^{3+}	Au
Cl_2	Cl^-
$Cr_2O_7^{2-}$	Cr^{3+}
MnO_2	Mn^{2+}
O_2	H_2O
Br_2	Br^-
NO_3^-	NO
Hg^{2+}	Hg
Ag^+	Ag
Fe^{3+}	Fe^{2+}
I_2	I^-
Cu^{2+}	Cu
SO_4^{2-}	H_2SO_3
H^+	H_2
Pb^{2+}	Pb
Sn^{2+}	Sn
Fe^{2+}	Fe
Zn^{2+}	Zn
Al^{3+}	Al
Mg^{2+}	Mg
Na^+	Na
Ca^{2+}	Ca
K^+	K
Li^+	Li

2. Choisir 2 couples et écrire l'une des 2 réactions possibles entre ces deux couples.
3. Répéter la question 2 autant de fois que l'on souhaite, jusqu'à maîtriser l'écriture des réactions d'oxydoréduction.