LISTES A COMPLETER TOUT AU LONG DE L' ANNEE ET A CONNAÎTRE

Quelques couples oxydant / réducteur à connaître

- **Couples cation métallique / métal**

ion aluminium / aluminium métallique	Al^{3+} / Al
ion chrome / chrome métallique	Cr^{3+} / Cr
ion fer II / fer métallique	Fe^{2+} / Fe
ion zinc / zinc métallique	Zn^{2+} / Zn
ion plomb / plomb métallique	Pb^{2+} / Pb
ion cuivre II / cuivre métallique	Cu^{2+} / Cu
ion étain / étain métallique	Sn^{2+} / Sn
ion magnésium / magnésium métallique	Mg^{2+} / Mg
ion argent / argent métallique	Ag^{+} / Ag

- **Couples cation métallique / cation métallique**

ion fer III / ion fer II	Fe^{3+} / Fe^{2+}

- **Couples dihalogène / ion halogénure**

difluor / ion fluorure	F_2 / F^-
dichlore / ion chlorure	Cl_2 / Cl^-
dibrome / ion bromure	Br_2 / Br^-
diiode / ion iodure	I_2 / I^-

- **Couples souvent rencontrés en terminale**

ion permanganate / ion manganèse	MnO_4^- / Mn^{2+}
eau oxygénée / eau	H_2O_2 / H_2O
dioxygène / eau oxygénée	O_2 / H_2O_2
ion tétrathionate / ion thiosulfate	$S_4O_6^{2-}$ / $S_2O_3^{2-}$
ion thiosulfate / soufre	$S_2O_3^{2-}$ / S
ion péroxodisulfate / ion sulfate	$S_2O_8^{2-}$ / SO_4^{2-}
ion sulfate / dioxyde de soufre	SO_4^{2-} / SO_2

Quelques ions à connaître

ANIONS

ion fluorure	F^-
ion chlorure	Cl^-
ion bromure	Br^-
ion iodure	I^-
ion hydroxyde	HO^-
ion hypochlorite	ClO^-
ion phosphate	PO_4^{3-}
ion nitrate	NO_3^-
ion sulfate	SO_4^{2-}
ion thiosulfate	$S_2O_3^{2-}$
ion tétrathionate	$S_4O_6^{2-}$
ion péroxodisulfate	$S_2O_8^{2-}$
ion permanganate	MnO_4^-

CATIONS

ion oxonium	H_3O^+
ion ammonium	NH_4^+
ion sodium	Na^+
ion potassium	K^+
ion fer II	Fe^{2+}
ion fer III	Fe^{3+}
ion aluminium	Al^{3+}
ion argent	Ag^+
ion cuivre II	Cu^{2+}
ion zinc	Zn^{2+}
ion magnésium	Mg^{2+}
ion plomb	Pb^{2+}
ion étain	Sn^{2+}