

# Réactions types

Réaction	Exemple
$M + O_2 \rightarrow MO$	$4Na + O_2 \rightarrow 2Na_2O$
$MO + HX \rightarrow MX + H_2O$	$Na_2O + 2HCl \rightarrow 2NaCl + H_2O$
$MO + HXO \rightarrow MXO + H_2O$	$Na_2O + H_2SO_4 \rightarrow Na_2SO_4 + H_2O$
$MO + H_2O \rightarrow MOH$	$Na_2O + H_2O \rightarrow 2NaOH$
$MOH + HX \rightarrow MX + H_2O$	$NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$
$MOH + HXO \rightarrow MXO + H_2O$	$3Na_2O + 2H_3PO_4 \rightarrow 2Na_3PO_4 + 3H_2O$
$MX + M'X' \rightarrow MX' + M'X$	$HgCl_2 + 2NaBr \rightarrow HgBr_2 + 2NaCl$
$MX + M'X'O \rightarrow MX'O + M'X$	$NaCl + AgNO_3 \rightarrow NaNO_3 + AgCl$
$X + H_2 \rightarrow HX$	$Cl_2 + H_2 \rightarrow 2HCl$
$X + O_2 \rightarrow XO$	$C + O_2 \rightarrow CO_2$
$XO + H_2O \rightarrow HXO$	$NO_2 + H_2O \rightarrow HNO_3$

$M$	Métal
$MO$	Oxyde métallique
$MOH$	Base hydroxylée
$MX$	Sel binaire
$MXO$	Sel ternaire
$X$	Non métal
$XO$	Oxyde non métallique
$HX$	Acide binaire
$HXO$	Acide ternaire