

	<u>Formule fausse ?</u>	<u>Formule corrigée</u>	<u>Nom du composé</u>
a)	Na_3SO_4	Na_2SO_4	Sulfate de sodium
b)	PbNO_3	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ $\text{Pb}(\text{NO}_3)_4$	Nitrate de plomb (II) Nitrate de plomb (IV)
c)	NaF_2	NaF	Fluorure de sodium
d)	Ca_3O	CaO	Oxyde de calcium
e)	Fe_2S	Fe_2S_3 FeS	Sulfure de fer (III) Sulfure de fer (II)
f)	SMg	MgS	Sulfure de magnésium
g)	HCO_3	H_2CO_3	Carbonate d'hydrogène
h)	CuPO_4	Cu_3PO_4 $\text{Cu}_3(\text{PO}_4)_2$	Phosphate de cuivre (I) Phosphate de cuivre (II)
i)	Cl_2Fe	Fe Cl_2	Chlorure de fer (II)
j)	HeCl	HCl	Chlorure d'hydrogène <i>Acide chlorhydrique**</i>
k)	Mg_3PO_4	$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$	Phosphate de magnésium
l)	CaOH	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	Hydroxyde de calcium
m)	MgBrO_3	$\text{Mg}(\text{BrO}_3)_2$	Bromate de magnésium
n)	SnCO_3	SnCO₃	Carbonate d'étain (II)
o)	Pb_2O_3	PbO_2 PbO	Oxyde de plomb (IV) Oxyde de plomb (II)
p)	AgNO_3	AgNO₃	Nitrate d'argent
q)	ZnCO_3	ZnCO₃	Carbonate de zinc
r)	IH	HI	Iodure d'hydrogène <i>Acide iodhydrique**</i>
s)	$(\text{NH}_4)_2(\text{CO}_3)_3$	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	Carbonate d'ammonium
t)	K_2IO_3	KIO_3	Iodate de potassium