EXERCICE : EQUILIBRER DES EQUATIONS-BILAN LES OXYDATIONS DES METAUX

EXERCICE : EQUILIBRER DES EQUATIONS-BILAN LES OXYDATIONS DES METAUX. CORRECTION

Les oxydations du fer : т . О

Fe fer	+	O ₂ dioxygène	⇨	Fe O oxyde ferreux (fer II)
Fe fer	+	O ₂ dioxygène	⇒	Fe ₂ O ₃ oxyde ferrique (fer III)
Fe	+	O_2	\Rightarrow	Fe_3O_4

Les oxydations du cuivre :

dioxygène

diarrana

Ο,

 O_2

dioxygène

Cuivie	dioxygene	oxyde cuivieux (cuivie 1)
Cu +	O_2 \Rightarrow	Cu O
cuivre	dioxygène	oxyde cuivrique (cuivre II)

oxyde magnétique

avida quivraux (quivra I)

Cu₂ O

Zn O

oxyde de zinc

D'autres métaux :

Zn

zinc

fer

Cu

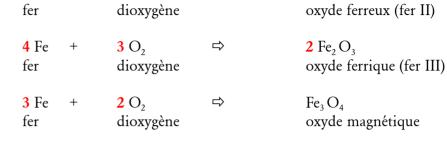
. . .

Al + aluminium	O ₂ dioxygène ⇒	Al ₂ O ₃ alumine
Co + cobalt	O_2 \Rightarrow dioxygène	Co ₃ O ₄ oxyde de cobalt
Cr + chrome	O ₂	Cr ₂ O ₃ oxyde de chrome
Mg + magnésium	O_2 \Rightarrow dioxygène	Mg O oxyde de magnésium
Na + sodium	O_2 \Rightarrow dioxygène	Na ₂ O ₂ oxyde de sodium

 \Rightarrow

Les oxydations du fer : **2** Fe +

O,



Les oxydations du cuivre :

4 Cu + cuivre	O ₂ dioxygène	⇒	2 Cu ₂ O oxyde cuivreux (cuivre I)
2 Cu +	O_2	\Rightarrow	2 Cu O

cuivre D'autres métaux :

zinc

dioxygène

sodium
$$O_2$$
 dioxygène O_2 O_3

2 Fe O

$${f 2}$$
 ${
m Cr_2~O_3}$ oxyde de chrome