

2-a) Òxids metàl·lics

L'oxigen sempre té valència 2

Els òxids metàl·lics són les combinacions de l'oxigen amb un element metàl·lic

Fórmula general d'un òxid Me_2O_x $x = \text{valència del element metàl·lic}$

(S'ha de simplificar sempre que es pugui)

També reben el nom d'òxids bàsics.

Nomenclatura clàssica dels òxids metàl·lics:

Si el metall té valència única: Òxid de *nom del metall* o Òxid *nom del metall* -ic
CaO Òxid de calci o Òxid càlcic

Si el metall té dues valències:

Hidrur <i>nom de metall</i> -ós	(valència menor)
Hidrur <i>nom de metall</i> -ic	(valència major)
CoO Òxid cobaltós	
Co ₂ O ₃ Òxid cobàltic	

Nomenclatura sistemàtica dels òxids metàl·lics:

Es fa servir la nomenclatura amb notació d'Stock. Posarem entre parèntesi la valència en cas necessari.

PbO₂ Òxid de plom (IV) Ni₂O₃ Òxid de níquel (III) K₂O Òxid de potassi

Hem de tenir en compte que quan la valència del metall és 2 ó 4 la fórmula s'ha simplificat.

La nomenclatura sistemàtica que fa servir prefixos numerals no es fa servir gaire als òxids àcids. No es fan servir gaire noms com triòxid de diferro, òxid de diliti, etc.