CALCULA O NÚMERO DE OXIDACIÓN DO ÁTOMO MARCADO

O_2 n° oxidi = 0

Sg n°ox = 0

Au n.ox = 0

Cl n°ox = 0

número oxidación

O_3 n°ox = 0

H_2O $\quad q = 0$

$2(+1) + X = 0$

$X = -2 \leftarrow$ nº ox do Oxigênio

ClO_2^+ $\quad q = 1$

$X + 2(-2) = 1$

nº ox $Cl = +5$

SO_3^{-2} $\quad q = -2$

$2X + 3(-2) = -2$

$X = +2$ nº ox do S

$(NH_4)_2Cr_2O_7$ $\quad 2(-3)+8(+1)+2X+7(-2)=0$

$9=0$

$X=+6$

$Cu[(H_2O)_4(CO)(NO_2)]SO_4$

+2 −1 +6

$+2+8(+1)+10(-2)+(-1)+X+6=0$

$X=+5$

$\overset{*}{Pb}_3(PO_4)_4$ no P = +5

$(NH_4)_3K(\overset{*}{S}O_3)_2$

$H_2\overset{*}{S}_2O_8$

$\overset{*}{Al}_2(ZnO_2)_3$

$H_4\overset{*}{As}_2O_7$

$Pb_3(PO_4)_4$

$3X + 4(5) + 16(-2) = 0$

$3X + 20 - 32 = 0$

$X = 4$

Fe^{+3} O_2^{-2}

Fe_2O_6

Mg_3O_2

$$(NH_4)_3K(\overset{*}{S}O_3)_2$$

$$3(-3)+12(1)+(+1)+2X+6(-2)=0$$

$$X=+4$$

$H_2 S_2 O_8$

*

$2(1) + 2x + 8(-2) = 0$

$2x = 14$

$x = 7$

* $Al_2(ZnO_2)_3$

$2X + 3(+2) + 3(-2) = 0$

$2X = 6$

$X = +3$

$H_4 As_2 O_7$

Fe^{+3} H^{-1}

FeH_3

$4(1)+2x+7(-2)=0$

$x=+5$

H_2O_2 (+2) BeO_2

(+1) Li_2O_2 MgO_2

Na_2O_2 CaO_2

K_2O_2 ~~CuO_2~~

~~Cu_2O_2~~ ~~FeO_2~~

Peróxidos máis comúns

1 Formula:

a) Fluoruro de bario → BaF_2

b) Tetrabromuro de estaño → $SnBr_4$

c) Trifluoruro de fósforo → PF_3

d) Difluoruro de mercurio → HgF_2

e) Pentacloruro de fósforo → PCl_5

f) Sulfuro de níquel(III) → Ni_2S_3

g) Bromuro de hierro(II) → $FeBr_2$

h) Nitruro de boro → BN

2 Nombra:

a) PbF_2

b) $CsBr$

c) $A\ell C\ell_3$

d) CaI_2

e) Cd_2S_3

f) Li_3N

g) $SrSe$

h) Na_2S

a)Fluoruro de Plomo (II)
b) Bromuro de Cesio
c) Cloruro de Aluminio
d) Ioduro de Calcio
e) Sulfuro de Cadmio (III)
f) Nitruro de Litio
g) Seleniuro de Estroncio
h) Sulfuro de Sodio

3 Formula:

a) Tetrahidruro de paladio
b) Monohidruro de mercurio
c) Hidruro de cobalto(III)
d) Trihidruro de hierro
e) Bromuro de hidrógeno
f) Hidruro de plata

4 Nombra:

a) PdH_4

b) Hg_2H

c) CoH_3

d) FeH_3

e) HBr

f) Ag_2H

FeH_2 < Fe^{+2} H^{-1} Fe^{+3} H^{-1} > FeH_3

4 Nombra:

a) CaH_2	c) PbH_4	e) CrH_3	g) PtH_4	i) ZnH_2	k) CuH_2
b) HI	d) LiH	f) H_2S	h) H_2Te	j) HBr	l) NH_3

5 Formula:

a) Hidruro de Calcio
b) acedo iodhídrico ou ioduro de hidróxeno
c) Hidruro de plomo (IV) ou tetrahidruro de chumbo (plomo)
d) Hidruro de litio
e) trihidruro de cromo ou hidruro de cromo (III)
f) ac. sulfhídrico ou sulfuro de hidróxeno
g) tetrahidruro de platino ou hidruro de platino
h) ac. telurhídrico ou telururo de hidróxeno
i) hidruro de zinc
j) ac. bromhídrico ou bromuro de hidróxeno
k) hidruro de cobre (II) ou dihidruro de cobre
l) amoníaco

5 Formula:

a) Metano

b) Ácido sulfhídrico

c) Ácido telurhídrico

d) Fosfano

e) Ácido selenhídrico

f) Borano

a) CH_4

b) H_2S

c) H_2Te

d) PH_3

e) H_2Se

f) BH_3

6 Nombra con el nombre sistemático y el tradicional:

a) HF b) SbH_3 c) H_2Se d) CH_4 e) HI f) SiH_4 g) H_2S h) $HC\ell$

a) ac. fluorhídrico ou fluoruro de hidróxeno
b) trihidruro de antimonio ou estibamina
c) ac. selenhídrico ou seleniuro de hidróxeno
d) metano ou tetrahidruro de carbono
e) ac. iodhídrico ou ioduro de hidróxeno
f) silano ou tetrahidruro de silicio
g) ac. sulfhídrico ou sulfuro de hidróxeno
h) ac. clorhídrico ou cloruro de hidróxeno

7 Formula:

a) Óxido de estaño(II)

b) Óxido de dimercurio

c) Pentaóxido de difósforo

d) Óxido de plomo(IV)

e) Óxido de plomo(II)

f) Dióxido de manganeso

SnO

Hg_2O

P_2O_5

PbO_2

PbO

MnO_2

g) Dióxido de selenio

h) Óxido de oro(I)

i) Óxido de plata

j) Dióxido de carbono

k) Trióxido de dialuminio

l) Difluoruro de oxígeno

SeO_2

Au_2O

Ag_2O

CO_2

Al_2O_3

OF_2

8 Nombra

a) MnO

b) Sb_2O_3

c) NiO

d) CdO

e) SeO_3

f) Co_2O_3

a) óxido de manganeso (II) ou monóxido de manganeso
b) óxido de antimonio (III) ou trióxido de diantimonio
c) monóxido de níquel ou óxido de níquel (II)
d) óxido de cadmio (II) ou monóxido de cadmio
e) trióxido de selenio ou óxido de selenio (VI)
f) trióxido de dicobalto ou óxido de cobalto (III)

g) PbO_2
h) N_2O_5
i) P_2O_3
j) CuO
k) $O_3C\ell_2$
l) OF_2

g) dióxido de plomo ou óxido de plomo (IV)
h) pentaóxido de dinitróxeno ou óxido de nitroxeno (V)
i) trióxido de difósforo ou óxido de fosforo (III)
j) monóxido de cobre ou óxido de cobre (II)
k)trióxido de dicloro ou óxido de cloro (III)
l) difluoruro de osíxeno ou fluoruro de osíxeno (II)

Hidróxido

- Óxido O
- Hidrógeno H

OH^-

$Fe(OH)_3$ $Fe(OH)_2$

| NaOH
| KOH
| NH_4OH Hidróxido amonico
| $Ca(OH)_2$ cal apagada