

3º E.S.O.

**ACTIVIDADES DE RECUPERACIÓN DE
FORMULACIÓN**

ALUMNO/A :

SÍMBOLOS Y VALENCIAS

Indica el símbolo y la valencia con el O (de no indicarse con el H) de los siguientes elementos según sus prefijos:

sulfuroso

aluminio

cuproso

cúprico (con H)

antimónico

antimonio (con H)

perclórico

sodio

hiponitroso

boro

ferroso

carbono (con H)

manganoso (metal)

crómico (no metal)

cloroso

áurico

bromo (con H)

mercurioso

silícico

cadmio

permangánico (no metal)

estroncio

arsenioso

hiposulfuroso

cobáltico

azufre (con H)
estannoso (con H)
plúmbico
platinoso
wolfrámico (no metal)
mangánico (no metal)
magnesio (con H)
níquelioso
bario
calcio
peryódico
flúor (con H)
nitroso
cromoso (metal)
plata
fosfórico
nitrógeno (con H)
perbrómico
auroso
carbónico
zinc (con H)
fosforoso
carbono (con H)
estánnico
radio
platinoso
arsenioso
nitrógeno (con H)
perbrómico

FORMULACIÓN ÓXIDOS

Formular:

monóxido de plata

óxido plúmbico

dióxido de azufre

óxido de iodo (VII)

anhídrido clórico

monóxido de carbono

óxido mercurioso

óxido férrico

óxido de sodio

óxido de fósforo (V)

peróxido de bario

óxido de litio

anhídrido nítrico

óxido de arsénico (III)

óxido platinoso

trióxido de dicobalto

óxido níqueloso

anhídrido teluroso

peróxido de potasio

anhídrido hipobromoso

dióxido de carbono

óxido de berilio

anhídrido brómico

óxido de estaño (IV)

trióxido de aluminio

anhídrido perclórico

óxido de calcio

trióxido de dimanganeso
óxido de magnesio

anhídrido sulfuroso

sesquióxido de hierro

óxido de azufre (VI)

óxido platínico

heptaóxido de diyodo

anhídrido hipoteluroso

óxido aurico

dióxido de carbono

anhídrido sulfúrico

óxido cobáltico

óxido mercurico

Nombrar en los tres sistemas:

Cl_2O_3

CdO

SO_2

K_2O_2

Sb_2O

Au_2O

I_2O

Cr_2O_3

NO

FeO

FORMULACIÓN ÓXIDOS E HIDRUROS

Formular :

óxido de magnesio

anhídrido perclórico

amoníaco

óxido de plomo (IV)

anhídrido bromoso

trióxido de dicromo

óxido de arsénico (V)

monóxido de diyodo

anhídrido fosfórico

ácido sulfhídrico

monóxido de dimercurio

anhídrido nitroso

ioduro de hidrógeno

anhídrido hipoyodoso

hidruro de platino (IV)

óxido plumboso

ácido clorhídrico

ácido telurhídrico

pentaóxido de diantimonio

óxido mercúrico

heptaóxido de dicloro

hidruro de aluminio

anhídrido sulfúrico

óxido de cobre (II)

hidruro mangánico

metano

hidruro cúprico

óxido cuproso

óxido de silicio (IV)

monóxido de platino

dihidruo de hierro

óxido estánnico

anhídrido carbonoso

óxido níquelioso

hidruo de estaño (IV)

óxido de oro (III)

hidruo de cinz

pentaóxido de dinitrogeno

hidruo de sodio

óxido de magnesio

fosfamina

heptaóxido de dimanganeso

hidruo cobáltico

cloruro de hidrógeno

tetrahidruo de carbono

hidruo de mercurio (I)

FORMULACIÓN ÓXIDOS , HIDRUROS

Formular y nombrar (TRADICIONAL):

hidruro férrico

óxido crómico

ácido sulfhídrico

anhídrido clórico

K_2O_2

cloruro de hidrógeno

óxido de oro (III)

hidruro áurico

anhídrido nitroso

NiH_3

- ácido bromhídrico

hidruro de litio

monóxido de sodio

óxido de fósforo (I)

hidruro de berilio

Co_2O_3

seleniuro de hidrógeno

óxido de calcio

monohidruro de cesio

monóxido de carbono

CdO

- arsenamina

óxido de mercurio (I)

tetrahidruro de plomo

anhídrido silícico

amoníaco

hidruro cobáltico

HgO
HI

trióxido de dihierro

anhídrido sulfuroso

- metano

I₂O

trihidruro de aluminio

CaH₂

óxido plumboso

ácido cianhídrico

hidruro cuproso

CaO₂

óxido de telurio (VI)

fosfamina

- Cl₂O₃

óxido de aluminio

dióxido de azufre

Cl₂O₇

borano

dióxido de estaño

óxido de yodo (VII)

heptaóxido de dimanganeso

N₂O

anhídrido perbrómico

- ácido clorhídrico

óxido de radio

Cl₂O

peróxido de rubidio

hidruro de bismuto

óxido cúprico

sesquióxido de cromo

óxido auroso

anhídrido arsenioso

Sb_2O

- óxido níquelioso

óxido de antimonio (III)

óxido platínico

NiH_3

anhídrido selenioso

monóxido de diplata

dióxido de nitrógeno

N_2O_5

MgO

monóxido de cadmio

- anhídrido carbónico

óxido de cinc

CoH_3

peróxido de calcio

Mn_2O_3

óxido de cobre (II)

hemióxido de potasio

SO_2

anhídrido hipoantimonioso

SbH_3

FORMULACIÓN ÓXIDOS, HIDRUIROS, HIDRÓXIDOS

Formular:

óxido de litio

anhídrido hipobromoso

monóxido de disodio

hidróxido de cesio

óxido cúprico

hidróxido de hierro (III)

monóxido de diyodo

hidróxido níquelico

seleniuro de hidrógeno

hemióxido de cobre

anhídrido sulfúrico

arsenamina

óxido de calcio

óxido de selenio (II)

monóxido de magnesio

sulfuro de hidrógeno

anhídrido nitroso

óxido estannoso

tetrahidróxido de iridio

amoníaco

hidruro de sodio

trióxido de dicloro

dióxido de plomo

fluoruro de hidrógeno

heptaóxido de dicloro

óxido de cobre (I)

hidruro de antimonio

anhídrido carbónico

ácido bromhídrico

anhídrido perclórico

hidruro férrico

óxido plúmbico

hidróxido de calcio

trihidruro de fósforo

óxido de iodo (V)

óxido ferroso

óxido de mercurio (II)

hidruro cuproso

hidróxido de manganeso (II)

pentaóxido de dinitrogeno

ácido iodhídrico

peróxido de potasio

hidróxido auroso

hidruro de bario

óxido de nitrogeno (III)

ácido clorhídrico

hidróxido de aluminio

óxido de hierro (III)

hidruro de rubidio

óxido aurico

hidróxido niquelioso

ácido fluorhídrico

monóxido de carbono

tetrahidruro de plomo

hidróxido de cobalto (III)

FORMULACIÓN ÁCIDOS

Formular:

ácido perclórico

ácido hiposulfuroso

ácido sulfúrico

ácido nitroso

ácido pirofosfórico

ácido sulfhídrico

ácido permangánico

ácido ortoarsenioso

ácido carbónico

ácido bórico

ácido hipobromoso

ácido iódico

ácido clorhídrico

ácido nítrico

ácido selenhídrico

ácido perbrómico

ácido hiponitroso

ácido selenioso

ácido iodhídrico

ácido hipocloroso

ácido fosfórico

ácido pirohipoantimonioso

ácido metafosfórico

ácido polónico

ácido silícico

ácido bromoso

ácido iódico

ácido crómico

ácido pirofosforoso

ácido cianhídrico

FORMULACIÓN SALES NEUTRAS

Formular:

sulfuro níqueloso

fluoruro de calcio

bromuro plúmbico

clorato amónico

clorito de potasio

nitrate de plata

sulfato de platino (II)

nitrate de bario

fosfato de cobalto (III)

sulfito sódico

sulfato cálcico

sulfato de plata

ortoantimoniato de cinc

ortoantimonito férrico

bromito cúprico

silicato cuproso

cromato mercurioso

borato plúmbico

pirofosfato de níquel (III)

sulfato de magnesio

periodato de cinc

permanganato de aluminio

iodato de berilio

carbonato de manganeso (III)

wolframato de estaño (II)

cloruro de sodio

permanganato de potasio

metafosfato potásico

sulfito aurico

yodato de litio

silicato de magnesio

piroantimoniato de mercurio (II)

wolframato de estroncio

selenito de radio

bromuro de amonio

dicromato de potasio

cloruro de sodio

FORMULACIÓN

óxido férrico

hidróxido de potasio

ácido crómico

anhídrido teluroso

anhídrido hiposulfuroso

óxido de plata

hidruro de aluminio

ácido sulfúrico

cloruro de plata

carbonato férrico

antimoniato diniquélico

ácido clorhídrico

anhídrido brómico

hidruro cobaltoso

hidróxido de plomo (IV)

ácido cianhídrico

óxido de plata

óxido de mercurio (II)

hidróxido cromoso

sulfuro plumboso

silicato de bario

borato platinoso

sulfito de magnesio

manganato mercúrico

carbonato de calcio

bromuro de amonio

ácido metaarsenioso

tetrahidruo de plomo

clorato ferroso

bromito cúprico

sulfato de plomo (IV)

pirofosfato platinoso

anhídrido clórico

anhídrido periódico

óxido plúmbico

peróxido de sodio

hidruo de calcio

ácido clórico

ácido nítrico

trióxido de diniquel

sesquióxido de hierro

amoniaco

ácido selenhídrico

hipiodito de estroncio

nitrate de calcio

sulfuro de estroncio

dicromato de potasio

óxido de estroncio

óxido áurico

dihidróxido de radio

trióxido de azufre

fosfato de plata

cromato plúmbico

nitrito cobaltoso

ácido piroantimónico

metano

óxido de cobalto (II)

fosfato de aluminio

ácido perbrómico

piroarseniato de potasio

telurato de plomo (IV)

silicato sódico

ácido clorhídrico

arsenito crómico

piroarseniato magnésico

pentaóxido de diarsenio

hiposelenito de cadmio

piroantimoniato de mercurio (II)

permanganato platínico

óxido de nitrógeno (III)

óxido de silicio (IV)

dióxido de carbono

óxido cobaltoso

hidróxido de sodio

ácido crómico

anhídrido hipoteluroso

anhídrido sulfuroso

óxido de cinc

trihidruro de aluminio

ácido sulfúrico

cloruro férrico

- carbonato mercurioso

antimoniato níquelico

ácido fluorhídrico

anhídrido brómico

hidruro aurico

hidróxido de platino (IV)

ácido cianhídrico

óxido de radio

óxido de mercurio (II)

hidróxido de magnesio

- sulfuro plumboso

silicato de bario

borato platinoso

sulfito de plomo (IV)

manganato mercúrico

carbonato de calcio

bromuro de amonio

ácido metaarsenioso

tetrahidruro de plomo

clorato cúprico

- bromito níqueloso
sulfato de estaño (IV)

pirofosfato de calcio

pentaóxido de dicloro

heptaóxido de diyodo

dióxido de plomo

peróxido de sodio

hidruro de calcio

ácido perclórico

ácido nítrico

- trióxido de diníquel

peróxido de radio

amoníaco

ácido selenhídrico

hipoiodito de estroncio

nitrate de calcio

sulfuro de bario

dicromato de potasio

óxido de rubidio

óxido áurico

- dihidróxido de radio

trióxido de azufre

fosfato de plata

permanganato plúmbico

nitrito cobaltoso

ácido piroantimónico

metano

óxido de cobalto (II)

fosfato de aluminio

ácido perbrómico

- piroarseniato de potasio

telurato de plomo (IV)

silicato de sodio

seleniuro de hidrógeno

arsenito crómico

piroarseniato de magnesio

pentaóxido de diarsenio

hiposelenito de cadmio

piroantimoniato de mercurio (II)

manganato platínico

- óxido de nitrógeno (III)

cloruro platínico

hidróxido de radio

periyodato platinoso

NOMBRAR (en los tres sistemas):

