



# QUÍMICA

FORMULACIÓN

## EJERCICIOS DE FORMULACIÓN

1a.- Nombra las siguientes formulas:

$O_3$ :	Fe :
$F_2$ :	$N_2$ :
$O_2$ :	$Cl_2$ :
$H_2$ :	C :
$I_2$ :	$Br_2$ :
Au :	Cu :

2a.- Nombra las siguientes formulas:

$Li_2O$ :	SrO :
BeO :	$Na_2O$ :
CaO :	MgO :
$K_2O$ :	$Rb_2O$ :
$Al_2O_3$ :	$SiO_2$ :
FeO :	$Cu_2O$ :
$Cr_2O_3$ :	$Fe_2O_3$ :
CuO :	CrO :
$PtO_2$ :	$CrO_3$ :

3a.- Nombra las siguientes formulas:

$N_2O$ :	$Cl_2O_7$ :
$SO_3$ :	$NO_2$ :
$N_2O_4$ :	$N_2O_5$ :
$Cl_2O_3$ :	$SO_2$ :
NO :	CO :
$Cl_2O$ :	$CO_2$ :

4a.- Nombra las siguientes formulas:

$FeCl_2$ :	MnS :
$Li_3N$ :	NaCl :
$FeCl_3$ :	$MnS_2$ :
$CaF_2$ :	$SbF_3$ :
AgBr :	$V_2S_5$ :
CuBr :	$CuBr_2$ :

$\text{Ni}_2\text{Si}$ :	$\text{Mg}_3\text{N}_2$ :
$\text{K}_2\text{Se}$ :	$\text{ScBr}_3$ :

5a.- Nombra las siguientes formulas:

$\text{SF}_4$ :	$\text{CS}_2$ :
$\text{BrF}_5$ :	$\text{BrCl}$ :
$\text{SF}_6$ :	$\text{As}_2\text{Se}_5$ :
$\text{BrF}_3$ :	$\text{Si}_3\text{N}_4$ :
$\text{PF}_5$ :	$\text{BrF}$ :
$\text{PCl}_3$ :	$\text{IF}_7$ :
$\text{As}_2\text{Se}_3$ :	$\text{IBr}_3$ :

6a.- Nombra las siguientes formulas:

$\text{HCl}$ :	$\text{H}_2\text{S}$ :
$\text{H}_2\text{Se(aq)}$ :	$\text{HI}$ :
$\text{HF(aq)}$ :	$\text{HCl(aq)}$ :
$\text{H}_2\text{Te}$ :	$\text{HBr}$ :
$\text{H}_2\text{S(aq)}$ :	$\text{HF}$ :
$\text{H}_2\text{Te(aq)}$ :	$\text{H}_2\text{Se}$ :

7a.- Nombra las siguientes formulas:

$\text{SiH}_4$ :	$\text{NH}_3$ :
$\text{AsH}_3$ :	$\text{CH}_4$ :
$\text{PH}_3$ :	$\text{SbH}_3$ :
$\text{N}_2\text{H}_4$ :	$\text{BH}_3$ :
$\text{B}_2\text{H}_6$ :	$\text{Si}_2\text{H}_6$ :
$\text{B}_3\text{H}_5$ :	$\text{P}_2\text{H}_4$ :

8a.- Nombra las siguientes formulas:

$\text{CsH}$ :	$\text{AlH}_3$ :
$\text{BeH}_2$ :	$\text{RbH}$ :
$\text{KH}$ :	$\text{CaH}_2$ :
$\text{GaH}_3$ :	$\text{PbH}_4$ :
$\text{SnH}_4$ :	$\text{GeH}_4$ :
$\text{BaH}_2$ :	$\text{NaH}$ :

9a.- Nombra las siguientes formulas:

LiOH :	Cr(OH) <sub>2</sub> :
Ba(OH) <sub>2</sub> :	KOH :
NH <sub>4</sub> OH :	Fe(OH) <sub>2</sub> :
Al(OH) <sub>3</sub> :	La(OH) <sub>3</sub> :
Cu(OH) <sub>2</sub> :	Zn(OH) <sub>2</sub> :
RbOH :	AgOH :

10a.- Nombra las siguientes formulas:

HClO :	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> :
HNO <sub>2</sub> :	HIO <sub>4</sub> :
HClO <sub>3</sub> :	HNO <sub>3</sub> :
HIO :	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> :
HBrO <sub>2</sub> :	HIO <sub>3</sub> :
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> :	H <sub>3</sub> AsO <sub>3</sub> :
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> :	H <sub>4</sub> SiO <sub>4</sub> :
H <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> :	HMnO <sub>4</sub> :
H <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub> :	H <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub> :

11a.- Nombra las siguientes formulas:

K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> :	Mg(BrO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> :
AgNO <sub>3</sub> :	FeSO <sub>3</sub> :
Ca(ClO) <sub>2</sub> :	Ba(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> :
Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> :	NaIO <sub>3</sub> :
NaClO :	K <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> :
LiNO <sub>3</sub> :	Al(ClO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> :
Ba(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> :	FeCO <sub>3</sub> :
PbCr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> :	Hg(ClO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> :
CaCO <sub>3</sub> :	Cr(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> :

12a.- Nombra las siguientes formulas:

NaHSO <sub>4</sub> :	Fe(HSO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> :
Sc(HSO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> :	KH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> :
Ca(H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> :	K <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub> :
CaHPO <sub>4</sub> :	Sr(HSO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> :
NaHCO <sub>3</sub> :	Hg <sub>2</sub> HAsO <sub>4</sub> :
Ag <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub> :	Ca(HCO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> :

1b.- Formula las siguientes sustancias:

Ozono o trioxígeno:	Hierro:
Difluor:	Dinitrógeno:
Dioxígeno:	Dicloro:
Dihidrógeno:	Carbono:
Diiodo:	Dibromo:
Oro:	Cobre:

2b.- Formula las siguientes sustancias:

Oxido de litio:	Oxido de estroncio:
Oxido de berilio:	Oxido de sodio:
Oxido de calcio:	Oxido de magnesio:
Oxido de potasio:	Oxido de rubidio:
Oxido de aluminio:	Oxido de silicio(IV):
Oxido de hierro(II):	Oxido de cobre(I):
Oxido de cromo(III):	Oxido de hierro(III):
Oxido de cobre(II):	Oxido de cromo(II):
Oxido de platino(IV):	Oxido de cromo(VI):

3b.- Formula las siguientes sustancias:

Oxido de dinitrógeno:	Heptóxido de dicloro:
Trióxido de azufre:	Dioxido de nitrógeno:
Tetraóxido de dinitrógeno:	Pentóxido de dinitrógeno:
Dioxido de cloro:	Dioxido de azufre:
Monóxido de nitrógeno:	Monóxido de carbono:
Oxido de dicloro:	Dioxido de carbono:

4b.- Formula las siguientes sustancias:

Cloruro de hierro(II):	Sulfuro de manganeso(II):
Nitruro de litio:	Cloruro de sodio:
Cloruro de hierro(III):	Sulfuro de manganeso(IV):
Fluoruro de calcio:	Fluoruro de antimonio:
Bromuro de plata:	Sulfuro de vanadio(V):
Bromuro de cobre(I):	Bromuro de cobre(II):
Siliciuro de níquel(II):	Nitruro de magnesio:
Seleniuro de potasio:	Bromuro de escandio:

5b.- Formula las siguientes sustancias:

Tetrafluoruro de azufre:	Disulfuro de carbono:
Pentafluoruro de bromo:	Monocloruro de bromo:
Hexafluoruro de azufre:	Pentaseleñiuro de diarsenico:
Trifluoruro de bromo:	Tetranitruro de trisilicio:
Pentafluoruro de fosforo:	Monofluoruro de bromo:
Tricloruro de fosforo:	Heptafluoruro de yodo:
Triseleñiuro de diarsenico:	Tribromuro de yodo:

6b.- Formula las siguientes sustancias:

Cloruro de hidrogeno:	Sulfuro de hidrogeno:
Acido selenhídrico:	Yoduro de hidrogeno:
Acido fluorhídrico:	Acido clorhídrico:
Telururo de hidrogeno:	Bromuro de hidrogeno:
Acido sulfhídrico:	Fluoruro de hidrogeno:
Acido telurhídrico:	Seleniuro de hidrogeno:

7b.- Formula las siguientes sustancias:

Silano:	Amoniaco:
Arsina:	Metano:
Fosfina:	Estibina:
Tetrafósforo:	Borano:

8b.- Formula las siguientes sustancias:

Hidruro de cesio:	Hidruro de aluminio:
Hidruro de berilio:	Hidruro de rubidio:
Hidruro de potasio:	Hidruro de calcio:
Hidruro de galio:	Hidruro de plomo:
Hidruro de estano:	Hidruro de germanio:
Hidruro de bario:	Hidruro de sodio:

9b.- Formula las siguientes sustancias:

Hidroxido de litio:	Hidroxido de cromo(II):
Hidroxido de bario:	Hidroxido de potasio:
Hidroxido de amonio:	Hidroxido de hierro(II):

Hidroxido de aluminio:	Hidroxido de lantano:
Hidroxido de cobre(II):	Hidroxido de cinc:
Hidroxido de rubidio:	Hidroxido de plata:

10b.- Formula las siguientes sustancias:

Acido hipocloroso:	Acido sulfurico:
Acido nitroso:	Acido peryódico:
Acido clorico:	Acido nítrico:
Acido hipoyodoso:	Acido sulfuroso:
Acido bromoso:	Acido yódico:
Acido fosforico:	Acido arsenioso:
Acido carbónico:	Acido ortosilícico:
Acido dicrómico:	Acido permangánico:
Acido crómico:	Acido mangánico:

11b.- Formula las siguientes sustancias:

Sulfato de potasio:	Bromato de magnesio:
Nitrato de plata:	Sulfito de hierro(II):
Hipoclorito de calcio:	Nitrato de bario:
Sulfato de hierro(III):	Yodato de sodio:
Hipoclorito de sodio:	Sulfito de potasio:
Nitrato de litio:	Clorato de aluminio:
Nitrito de bario:	Carbonato de hierro(II):
Dicromato de plomo(II):	Clorato de mercurio(II):
Carbonato de calcio:	Nitrato de cromo(III):

12b.- Formula las siguientes sustancias:

Hidrogenosulfato de sodio:	Hidrogenosulfato de hierro(II):
Hidrogenosulfato de escandio:	Dihidrogenofosfato de potasio:
Dihidrogenofosfato de calcio:	Hidrogenofosfato de potasio:
Hidrogenofosfato de calcio:	Hidrogenosulfato de estroncio:
Hidrogenocarbonato de sodio:	Hidrogenoarseniato de mercurio(I):
Hidrogenofosfato de plata:	Hidrogenocarbonato de calcio:

13a.- Nombra las siguientes fórmulas:

HCl :	H <sub>2</sub> O :
-------	--------------------

$\text{H}_2\text{Te}$ :	$\text{CaH}_2$ :
$\text{MnO}_2$ :	$\text{SO}_3$ :
$\text{FeCl}_3$ :	$\text{Pb}(\text{OH})_2$ :
$\text{HClO}$ :	$\text{Ca}(\text{ClO}_2)_2$ :
$\text{CdSO}_3$ :	$\text{BaHPO}_4$ :
$\text{I}_2$ :	$\text{SF}_6$ :
$\text{HMnO}_4$ :	$\text{MoO}_3$ :
$\text{N}_2\text{O}_4$ :	$\text{H}_2\text{TeO}_3$ :
$\text{BrF}_5$ :	$\text{HBr}$ :

14a.- Nombra las siguientes fórmulas:

$\text{NaHCO}_3$ :	$\text{FeCl}_2$ :
$\text{KH}$ :	$\text{NaClO}$ :
$\text{PbO}$ :	$\text{CH}_4$ :
$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ :	$\text{Au}_2\text{O}_3$ :
$\text{HNO}_2$ :	$\text{HIO}$ :
$\text{ZnS}$ :	$\text{O}_3$ :
$\text{NO}$ :	$\text{MgH}_2$ :
$\text{LiHCO}_3$ :	$\text{AsI}_5$ :
$\text{SnO}_2$ :	$\text{KMnO}_4$ :
$\text{PH}_3$ :	$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ :

15a.- Nombra las siguientes fórmulas:

$\text{BaCrO}_4$ :	$\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$ :
$\text{Mn}(\text{OH})_2$ :	$\text{MnS}$ :
$\text{SiH}_4$ :	$\text{Ca}$ :
$\text{Fe}_2\text{O}_3$ :	$\text{PbCl}_4$ :
$\text{N}_2$ :	$\text{Cl}_2\text{O}_7$ :
$\text{Mn}_2(\text{SO}_4)_3$ :	$\text{HClO}_2$ :
$\text{NaOH}$ :	$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ :
$\text{Sr}(\text{HSO}_4)_2$ :	$\text{HF}(\text{aq})$ :
$\text{CS}_2$ :	$\text{Ca}(\text{OH})_2$ :
$\text{H}_2\text{SO}_3$ :	$\text{AgBr}$ :

16a.- Nombra las siguientes fórmulas:

$\text{H}_2\text{S}(\text{aq})$ :	$\text{H}_3\text{AsO}_3$ :
$\text{AsH}_3$ :	$\text{CO}_2$ :

Sn :	PbO <sub>2</sub> :
HIO <sub>4</sub> :	CuCO <sub>3</sub> :
H <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub> :	BrF <sub>3</sub> :
Co <sub>2</sub> O <sub>3</sub> :	HNO <sub>3</sub> :
HI(aq) :	NO <sub>2</sub> :
Hg(IO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> :	Si <sub>3</sub> N <sub>4</sub> :
N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> :	Ca(HCO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> :
HClO <sub>3</sub> :	Ti <sub>2</sub> O <sub>3</sub> :

17a.- Nombra las siguientes fórmulas:

Cr(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> :	BeH <sub>2</sub> :
CrI <sub>3</sub> :	CuHAsO <sub>4</sub> :
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> :	NH <sub>3</sub> :
Ni(OH) <sub>2</sub> :	Ni <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> :
N <sub>2</sub> S <sub>5</sub> :	SbH <sub>3</sub> :
AlH <sub>3</sub> :	PbSO <sub>3</sub> :
Ba(H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> :	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> :
CaF <sub>2</sub> :	SnO :
NH <sub>4</sub> NO <sub>2</sub> :	HClO <sub>4</sub> :
Cl <sub>2</sub> O :	H <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub> :

13b.- Formula las siguientes sustancias:

Cloruro de hidrogeno:	Agua:
Teluro de hidrogeno:	Hidruro de calcio:
Oxido de manganeso(IV):	Trioxido de azufre:
Cloruro de hierro(III):	Hidroxido de plomo(II):
Acido hipocloroso:	Clorito de calcio:
Sulfito de cadmio:	Hidrogenofosfato de bario:
Diyodo:	Hexafluoruro de azufre:
Acido permanganico:	Oxido de molibdeno(VI):
Tetraoxido de dinitrogeno:	Acido teluroso:
Pentafluoruro de bromo:	Bromuro de hidrogeno:

14b.- Formula las siguientes sustancias:

Hidrogenocarbonato de sodio:	Cloruro de hierro(II):
Hidruro de potasio	Hipoclorito de sodio:
Oxido de plomo(II):	Metano:

Nitrato de hierro(II):	Oxido de oro(III):
Acido nitroso:	Acido hipoyodoso:
Sulfuro de cinc:	Ozono:
Monoxido de nitrogeno:	Hidruro de magnesio:
Hidrogenocarbonato de litio:	Pentayoduro de arsenico:
Oxido de estano(IV):	Permanganato de potasio:
Fosfano:	Acido dicromico:

15b.- Formula las siguientes sustancias:

Cromato de bario:	Hidrogenosulfito de calcio:
Hidroxido de manganeso(II):	Sulfuro de manganeso(II):
Silano:	Calcio:
Oxido de hierro(III):	Cloruro de plomo(IV):
Dinitrogeno:	Heptaxido de dicloro:
Sulfato de manganeso(III):	Acido cloroso:
Hidroxido de sodio:	Dicromato de amonio:
Hidrogenosulfato de estroncio:	Acido fluorhidrico:
Disulfuro de carbono:	Hidroxido de calcio:
Acido sulfuroso:	Bromuro de plata:

16b.- Formula las siguientes sustancias:

Acido sulfhidrico:	Acido arsenioso:
Arsano:	Dioxido de carbono:
Estano:	Oxido de plomo(IV):
Acido peryodico:	Carbonato de cobre(II):
Acido cromico:	Trifluoruro de bromo:
Oxido de cobalto(III):	Acido nitrico:
Acido iodhidrico:	Dioxido de nitrogeno:
Yodato de mercurio(II):	Nitruro de silicio:
Pentaxido de dinitrogeno:	Hidrogenocarbonato de calcio:
Acido clorico:	Oxido de titanio(III):

17b.- Formula las siguientes sustancias:

Nitrato de cromo(III):	Hidruro de berilio:
Yoduro de cromo(III):	Hidrogenoarseniato de cobre(II):
Acido fosforico:	Amoniaco:
Hidroxido de niquel(II):	Fosfato de niquel(II):

Pentasulfuro de dinitrogeno:	Estibano:
Hidruro de aluminio:	Sulfito de plomo(II):
Dihidrogenofosfato de bario:	Acido sulfurico:
Fluoruro de calcio:	Oxido de estano(II):
Nitrito de amonio:	Acido perclorico:
Oxido de dicloro:	Acido manganico: