



Practicamos la nomenclatura de las Sales binarias
Nivel básico

Nombre y apellidos	
Curso	

Actividad N° 1

Nombramos las siguientes sales binarias según la nomenclatura que se indica en cada caso.

Recuerda

- Si el estado de oxidación se sobreentiende no es necesario especificarlo en la nomenclatura “Número de oxidación”.

Fórmula	Nomenclatura	
	Nomenclatura Tradicional	Ecuación Química balanceada
CaCl ₂		
FeCl ₃		
AgBr		
HgCl ₂		
CS ₂		
As ₂ Te ₃		
BP		
PBr ₃		
SCl ₆		
SiCl ₄		
LiF		
CaF ₂		

EET N° 2 “Gral José De San Martín”**1ro 2da Electromecánica****Química****Profesora Lopez Natalia Lorena**

AlCl_3		
Fe_2S_3		
NiS		
CaS		
KI		
PbBr_4		
SnSe		
CuBr_2		
CuBr_2		
Co_2S_3		
FeI_2		

**Practicamos la nomenclatura de combinaciones binarias del hidrógeno
Nivel básico****Actividad N° 2**

Nombramos las siguientes combinaciones binarias del hidrógeno según la nomenclatura que se indica en cada caso.

Recuerda

- Si el estado de oxidación se sobreentiende no es necesario especificarlo en la nomenclatura “Número de oxidación”.

Fórmula	Nomenclatura	
	Nomenclatura Tradicional	Ecuación Química balanceada
AuH_3		

EET N° 2 "Gral José De San Martín"

1ro 2da Electromecánica

Química

Profesora Lopez Natalia Lorena



LiH		
PbH ₂		
AgH		
SrH ₂		
AlH ₃		
CoH ₂		
NiH ₃		
CaH ₂		

Fórmula	Nomenclatura	
	Nombre progenitor	Nomenclatura Tradicional
BH ₃		
AlH ₃		
GaH ₃		
InH ₃		
TlH ₃		
CH ₄		
SiH ₄		
GeH ₄		
SnH ₄		
PbH ₄		
NH ₃		
PH ₃		
AsH ₃		
SbH ₃		
BiH ₃		
H ₂ O		
H ₂ S		

EET N° 2 “Gral José De San Martín”

1ro 2da Electromecánica

Química

Profesora Lopez Natalia Lorena



H ₂ Se		
H ₂ Te		
HF		
HCl		
HBr		
HI		
HAt		

Actividad N° 3

Formulamos los siguientes compuestos a partir del nombre.

Recuerda:

- Si el estado de oxidación se sobreentiende no es necesario especificarlo en la nomenclatura “Número de oxidación” .
- Si es posible la fórmula se escribe simplificada.

Nombre	Fórmula
Trihidruro de oro	
Fosfano	
Dihidruro de plomo	
Silano	
Sulfano	
Dihidruro de estroncio	
Agua	
Trihidruro de níquel	
Dihidruro de calcio	
Hidruro de litio	
Metano	
Hidruro de calcio	

EET N° 2 “Gral José De San Martín”

1ro 2da Electromecánica

Química

Profesora Lopez Natalia Lorena



Trihidruro de aluminio	
Hidruro de cobalto(II)	
Amoniaco	
Silano	
Hidruro de plata	
Borano	
Alumano	
Galano	
Hidruro de plomo(II)	
Talano	
Plumbano	
Sulfuro de dihidrógeno	
Seleniuro de dihidrógeno	
Telururo de dihidrógeno	
Fluoruro de hidrógeno	
Cloruro de hidrógeno	
Bromuro de hidrógeno	
Yoduro de hidrógeno	

Actividad N° 4

Nombramos las siguientes combinaciones binarias del oxígeno según la nomenclatura que se indica en cada caso.

Recuerda

- Si el estado de oxidación se sobreentiende no es necesario especificarlo en la nomenclatura “Número de oxidación”

	Nomenclatura
--	--------------

EET N° 2 “Gral José De San Martín”**1ro 2da Electromecánica****Química****Profesora Lopez Natalia Lorena**

Fórmula	Nomenclatura Tradicional	Ecuación Química Balanceada
CaO		
Fe ₂ O ₃		
PbO ₂		
Al ₂ O ₃		
SnO		
N ₂ O ₅		
Au ₂ O		
TeO ₂		
SeO		
Au ₂ O ₃		
Cu ₂ O		
CrO ₃		
P ₂ O ₅		
CO ₂		
Ag ₂ O		
OCl ₂		-----
O ₃ Cl ₂		-----
O ₅ Br ₂		-----
O ₇ Br ₂		-----
OF ₂		-----
OBr ₂		-----
O ₃ I ₂		-----

EET N° 2 “Gral José De San Martín”**1ro 2da Electromecánica****Química****Profesora Lopez Natalia Lorena**

O_7Br_2		-----
Ol_2		-----
O_5Cl_2		-----

Actividad N° 5

Formulamos los siguientes compuestos binarios del oxígeno a partir del nombre.

Recuerda:

- Si el estado de oxidación se sobreentiende no es necesario especificarlo en la nomenclatura “Número de oxidación”.
- Si es posible la fórmula se escribe simplificada.

Nombre	Fórmula
Óxido de calcio	
Trióxido de dihierro	
Dióxido de plomo	
Trióxido de dialuminio	
Óxido de estaño	
Pentaóxido de dinitrógeno	
Óxido de dioro	
Dióxido de telurio	
Óxido de selenio	
Trióxido de dioro	
Óxido de dicobre	
Trióxido de cromo	
Pentaóxido de difósforo	
Dióxido de carbono	
Óxido de diplata	
Óxido de calcio	
Óxido de hierro(III)	
Óxido de plomo(IV)	

EET N° 2 “Gral José De San Martín”

1ro 2da Electromecánica

Química

Profesora Lopez Natalia Lorena



Óxido de nitrógeno(V)	
Óxido de fósforo(V)	
Óxido de cobre(I)	
Óxido de selenio(II)	
Óxido de aluminio	
Óxido de oro (I)	
Óxido de cromo(VI)	
Óxido de telurio(IV)	
Óxido de oro(III)	
Dicloruro de oxígeno	
Dicloruro de trióxígeno	
Dibromuro de pentaóxígeno	
Dibromuro de heptaóxígeno	
Difluoruro de oxígeno	
Dibromuro de oxígeno	
Diyoduro de trióxígeno	
Dibromuro de heptaóxígeno	
Diyoduro de oxígeno	
Dicloruro de pentaóxígeno	