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

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_2Te_3		
BP		
PBr_3		
SCl_6		
$SiCl_4$		
LiF		
CaF_2		

LIVEWORKSHEETS

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		

LIVEWORKSHEETS

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_2O		
H_2S		

LIVEWORKSHEETS

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

H_2Se		
H_2Te		
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	

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS

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

Fórmula	Nomenclatura Tradicional	Ecuación Química Balanceada
CaO		
Fe_2O_3		
PbO_2		
Al_2O_3		
SnO		
N_2O_5		
Au_2O		
TeO_2		
SeO		
Au_2O_3		
Cu_2O		
CrO_3		
P_2O_5		
CO_2		
Ag_2O		
OCl_2		----------
O_3Cl_2		----------
O_5Br_2		----------
O_7Br_2		----------
OF_2		----------
OBr_2		----------
O_3I_2		----------

LIVEWORKSHEETS

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

O_7Br_2		----------
OI_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 teluro	
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)	

LIVEWORKSHEETS

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 teluro(IV)	
Óxido de oro(III)	
Dicloruro de oxígeno	
Dicloruro de trioxígeno	
Dibromuro de pentaoxígeno	
Dibromuro de heptaoxígeno	
Difluoruro de oxígeno	
Dibromuro de oxígeno	
Diyoduro de trioxígeno	
Dibromuro de heptaoxígeno	
Diyoduro de oxígeno	
Dicloruro de pentaoxígeno	

LIVEWORKSHEETS