

1. Formula las siguientes sustancias simples:

Hierro

Oxígeno

Mercurio

Oro

Hidrógeno

Nitrógeno

Cloro

Neón

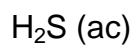
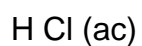
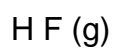
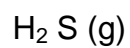
Mercurio

Plata

Argón

2. Nombra los hidruros de la tabla:

	Número de oxidación	Sistemática
Zn H ₂		
Cu H		
Cs H		
Ba H ₂		
Ca H ₂		
Al H ₃		
Fe H ₂		
Fe H ₃		
SnH ₄		

3. Nombra:

	Número de oxidación	Sistemática
Al ₂ O ₃		
Ca O		
PbO ₂		
Li ₂ O		
Cu ₂ O		
Fe O		
Fe ₂ O ₃		
Ni O		
Ba O		
N ₂ O ₃		
Cl ₂ O ₅		
Br ₂ O ₇		
SO ₃		
Cl ₂ O		
MnO ₂		

4. Formula:

óxido de hierro(II)

óxido de cobalto(III)

dióxido de nitrógeno

heptaóxido de dicloro

pentaóxido de diarsénico

óxido de nitrógeno(I)

óxido de azufre(IV)

pentaóxido de dibromo

óxido de selenio(VI)

óxido de fósforo(III)

monóxido de dibromo

5. Nombra

	Número de oxidación	Sistemática
Sr (OH) ₂		
Mg (OH) ₂		
Zn(OH) ₂		
Ba (OH) ₂		
Fe (OH) ₃		
Ni (OH) ₂		
Li OH		
Na OH		
Ca (OH) ₂		
Be (OH) ₂		
Al(OH) ₃		
K OH		

Pb (OH) ₂		
----------------------	--	--

6. Formula

fluoruro de litio

dicloruro de berilio

yoduro de hierro(II)

tribromuro de hierro

seleniuro de potasio

yoduro de plata

cloruro de sodio

sulfuro de calcio

sulfuro de hierro(II)

sulfuro de cinc

dicloruro de calcio

diyoduro de plomo

Cloruro de potasio

Ioduro de bario

Bromuro ferroso

Cloruro de Cobre(I)

Sulfuro de cobre(II)

7. Formula:

Ácido hipocloroso

Ácido iodoso

Ácido brómico

Ácido perclórico

Ácido hipoyodoso

Ácido sulfuroso

Ácido sulfúrico

Ácido nitroso

Ácido nítrico

Ácido fosfórico

Ácido permangánico

Ácido crómico

8. Nombra:

	Tradicional
$\text{H}_2\text{C O}_3$	
$\text{H}_2\text{ S O}_4$	
H N O_3	
H Cl O	
H I O_4	
$\text{H}_3\text{ P O}_4$	
H N O_2	
HClO_3	
H Mn O_4	

9. Nombra:

	Tradicional
$\text{NH}_4\text{ ClO}_4$	
Li I O	
$\text{Al}_2(\text{SO}_3)_3$	
CdCO_3	
Fe PO_4	
$\text{Cu}_2\text{ SO}_4$	
$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$	

$\text{Mg}(\text{NO}_2)_2$	
Na NO_3	
KHCO_3	
CaHPO_4	
$\text{Ba} (\text{HSO}_4)_2$	

10. Formula:

Clorato de potasio

sulfato de hierro(II)

sulfato de cobre(I)

hipoyodito de sodio

fosfato de calcio

nitrate de amonio

nitrate de plomo(IV)

permanganato de potasio

carbonato de calcio

nitrate de plata

perclorato de mercurio(II)

sulfito de estaño(II)

sulfato de cobalto(III)

nitrate de calcio

perclorato de litio

yodato de oro(III)

fosfato de estaño(II)

hipoclorito de aluminio

carbonato de hierro(III)

bicarbonato de plata

cromato de plata

dicromato potásico

permanganato de potasio

hidrógenofosfato de cesio

dihidrógenofosfato de aluminio

11. Formula los siguientes iones:

Hierro(III)

Catión plata

Estaño (IV)

Catión zinc

Amonio

Sulfuro

Cloruro

Nitrato

Carbonato

Sulfato

Hipoclorito

Perbromato

Sulfito

Permanganato

Cromato

Dicromato

Clorito

Clorato

12. Nombra los siguientes iones:

