

# EXERCICIS DE FORMULACIÓ INORGÀNICA

## 1.- Formuleu

Hidrur de coure(II)  
Iodur d'hidrogen  
Trihidrur de ferro  
Àcid selenhídric  
Amoníac

Metà  
Tetrahidrur de platí  
Àcid fluorhídric  
Hidrur de titani(III)  
Hidrur de magnesi

## 2.- Anomeneu

AuH  
BeH<sub>2</sub>  
HBr  
NiH<sub>2</sub>  
SnH<sub>4</sub>  
LiH  
AlH<sub>3</sub>  
H<sub>2</sub>S

## 3.- Formuleu

Òxid de vanadi(III)  
Tetraòxid de dinitrogen  
Peròxid d'argent  
Òxid de liti  
Monòxid de carboni

Aigua oxigenada  
Òxid de níquel(II)  
Òxid d'estronci  
Peròxid de bari  
Òxid de dinitrogen

## 4.- Anomeneu

CdO  
Co<sub>2</sub>O<sub>3</sub>  
SO<sub>3</sub>  
Sn(O<sub>2</sub>)<sub>2</sub>  
NO  
Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>  
Cs<sub>2</sub>O<sub>2</sub>  
HgO

## 5.- Formuleu

Trifluorur de fòsfor  
Hidròxid de mercuri(II)  
Sulfur de vanadi(III)  
Cianur d'or(III)  
Bromur d'amoni

Hidròxid de beril·li  
Seleniur de platí(IV)  
Àcid cianhídric  
Arseniur de gal·li  
Cianur de zinc

## 6.- Anomeneu

$\text{IF}_7$   
 $\text{Mg}_3\text{P}_2$   
 $\text{ScCl}_3$   
 $\text{Tl}(\text{OH})_3$   
 $\text{CrB}$   
 $\text{AgCN}$   
 $\text{InBr}_3$   
 $\text{FeS}$   
 $\text{SiI}_4$   
 $\text{KOH}$

## 7.- Formuleu

Àcid sulfurós  
Àcid hipoiodós  
Àcid silícic  
Àcid perbròmic  
Àcid tiosulfúric

Àcid permangànic  
Àcid carbònic  
Àcid fosfòric  
Àcid sulfúric  
Àcid nítric

## 8.- Anomeneu

$\text{H}_2\text{TeO}_3$   
 $\text{HNO}_2$   
 $\text{HBrO}_2$   
 $\text{H}_2\text{CrO}_4$   
 $\text{H}_3\text{AsO}_4$   
 $\text{H}_3\text{BO}_3$   
 $\text{HIO}_3$   
 $\text{H}_2\text{SO}_4$