



## FORMULACIÓN Q. INORGÁNICA (N1) EJERCICIOS

I.E.S. La Magdalena  
Avilés. Asturias

### COMBINACIONES BINARIAS. (1)

Nombrar	Formular
Na <sub>2</sub> O	Óxido de litio
HCl	Óxido de zinc
AlH <sub>3</sub>	Tetracloruro de carbono
AgCl	Disulfuro de plomo
SF <sub>6</sub>	Amoniaco

### COMBINACIONES BINARIAS. (2)

Nombrar	Formular
Cu <sub>2</sub> O	Dióxido de plomo
SO <sub>3</sub>	Hidruro de magnesio
CH <sub>4</sub>	Disulfuro de carbono
KI	Ácido clorhídrico
PCl <sub>5</sub>	Bromuro potásico

### COMBINACIONES BINARIAS. (3)

Nombrar	Formular
N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Hidruro de potasio
SO <sub>2</sub>	Tricloruro de hierro
PH <sub>3</sub>	Ácido fluorhídrico
Fe <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	Silano
H I	Dicloruro de estaño

### COMBINACIONES BINARIAS. (4)

Nombrar	Formular
P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Trióxido de dioro
CO	Ácido yodhídrico
H <sub>2</sub> S	Sulfuro de sodio
Ca <sub>2</sub> C	Tetracloruro de silicio
NH <sub>3</sub>	Dicloruro de cobalto

### COMBINACIONES BINARIAS. (5)

Nombrar	Formular
P <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido de aluminio
CO <sub>2</sub>	Dihidruro de cobre
Ni <sub>4</sub> C <sub>3</sub>	Ácido fluorhídrico
NiI <sub>3</sub>	Sulfuro de carbono
AsH <sub>3</sub>	Óxido cálcico



## FORMULACIÓN Q. INORGÁNICA (N1) SOLUCIONES

I.E.S. La Magdalena  
Avilés. Asturias

### COMBINACIONES BINARIAS. (1)

Nombrar	Formular
Óxido de sodio (sódico). Monóxido de disodio	$\text{Li}_2\text{O}$
Cloruro de hidrógeno. Ácido clorhídrico	$\text{ZnO}$
Trihidruro de aluminio. Hidruro de aluminio	$\text{CCl}_4$
Cloruro de plata	$\text{PbS}_2$
Hexafluoruro de azufre	$\text{NH}_3$

### COMBINACIONES BINARIAS. (2)

Nombrar	Formular
Monóxido de dicobre	$\text{PbO}_2$
Trióxido de azufre	$\text{MgH}_2$
Metano	$\text{CS}_2$
Yoduro potásico (de potasio)	$\text{HCl}$
Pentacloruro de fósforo	$\text{K Br}$

### COMBINACIONES BINARIAS. (3)

Nombrar	Formular
Pentaóxido de dinitrógeno	$\text{KH}$
Dióxido de azufre	$\text{FeCl}_3$
Fosfano	$\text{HF}$
Trisulfuro de dihierro.	$\text{SiH}_4$
Yoduro de hidrógeno. Ácido yodhídrico	$\text{SnCl}_2$

### COMBINACIONES BINARIAS. (4)

Nombrar	Formular
Pentaóxido de difósforo	$\text{Au}_2\text{O}_3$
Monóxido de carbono	$\text{HI}$
Sulfuro de hidrógeno. Ácido sulfhídrico	$\text{Na}_2\text{S}$
Carburo de calcio (cálcico).	$\text{SiCl}_4$
Amoniaco	$\text{CoCl}_3$

### COMBINACIONES BINARIAS. (5)

Nombrar	Formular
Trióxido de difósforo.	$\text{Al}_2\text{O}_3$
Dióxido de carbono	$\text{CuH}_2$
Tricarburo de tetraniquel	$\text{HF}$
Triyoduro de níquel.	$\text{CS}_2$
Arsano	$\text{CaO}$