



**FORMULACIÓN Q. INORGÁNICA
EJERCICIOS
(2.º ESO)**

I.E.S. La Magdalena
Avilés. Asturias

Las soluciones están en la página siguiente

COMBINACIONES BINARIAS (1)

Nombrar	Escribir la fórmula
Na ₂ O	Óxido de sodio
HCl	Cloruro de hidrógeno
AlH ₃	Alanhidruro de aluminio
AgCl	Cloruro de plata
SF ₆	Sulfuro hexafluorado de azufre

COMBINACIONES BINARIAS (2)

Nombrar	Escribir la fórmula
Cu ₂ O	Óxido cuproso
SO ₃	Trióxido de azufre
CH ₄	Metano
KI	Yoduro de potasio
PCl ₅	Pentacloruro de fósforo

COMBINACIONES BINARIAS (3)

Nombrar	Escribir la fórmula
N ₂ O ₅	Pentóxido de nitrógeno
SO ₂	Dióxido de azufre
PH ₃	Fosfano
Fe ₂ S ₃	Sulfuro férrico
KOH	Hydroxido de potasio

COMBINACIONES BINARIAS (4)

Nombrar	Escribir la fórmula
P ₂ O ₅	Pentóxido de fósforo
CO	Monóxido de carbono
H ₂ S	Sulfuro de hidrógeno
Ca ₂ C	Carburo de calcio
NH ₃	Amoníaco

COMBINACIONES BINARIAS (5)

Nombrar	Escribir la fórmula
P ₂ O ₃	Trióxido de fósforo
CO ₂	Dióxido de carbono
NaOH	Hydroxido de sodio
NI ₃	Trióxido de níquel
HI	Yoduro de hidrógeno



**FORMULACIÓN Q. INORGÁNICA
SOLUCIONES
(2.º ESO)**

I.E.S. La Magdalena
Avilés. Asturias

Soluciones a los ejercicios de la página anterior

COMBINACIONES BINARIAS (1)

Nombre (soluciones)	Fórmula (soluciones)
Óxido de disodio	Li ₂ O
Cloruro de hidrógeno	ZnO
Trihidruro de aluminio	CCl ₄
Cloruro de plata	PbS ₂
Hexafluoruro de azufre	NH ₃

COMBINACIONES BINARIAS (2)

Nombre (soluciones)	Fórmula (soluciones)
Óxido de dicobre	PbO ₂
Trióxido de azufre	MgH ₂
Metano. Tetrahidruro de carbono	CS ₂
Yoduro de potasio	HCl
Pentacloruro de fósforo	K Br

COMBINACIONES BINARIAS (3)

Nombre (soluciones)	Fórmula (soluciones)
Pentaóxido de dinitrógeno	KH
Dióxido de azufre	FeCl ₃
Fosfano. Trihidruro de fósforo	HF
Trisulfuro de dihierro.	Co(OH) ₂
Hidróxido de potasio	SnCl ₂

COMBINACIONES BINARIAS (4)

Nombre (soluciones)	Fórmula (soluciones)
Pentaóxido de difósforo	Au ₂ O ₃
Monóxido de carbono	Fe(OH) ₃
Sulfuro de hidrógeno	Na ₂ S
Carburo de calcio	SiCl ₄
Amoniaco. Trihidruro de nitrógeno	CoCl ₃

COMBINACIONES BINARIAS (5)

Nombre (soluciones)	Fórmula (soluciones)
Trióxido de difósforo.	Al ₂ O ₃
Dióxido de carbono	CuH ₂
Hidróxido de sodio	HF
Triyoduro de níquel.	CS ₂
Yoduro de hidrógeno	CaO