

FORMULACIÓN Q. INORGÁNICA EJERCICIOS

I.E.S. La Magdalena
Avilés. Asturias

COMBINACIONES TERNARIAS. (1)

Nombrar	Formular
KOH	Dihidróxido de cinc. Hidróxido de cinc
H ₂ CO ₃	Ácido sulfúrico
CuOH	Nitrato de potasio
NaNO ₃	Trihidróxido de hierro
Ag ₂ SO ₄	Carbonato de calcio

COMBINACIONES TERNARIAS. (2)

Nombrar	Formular
Cr(OH) ₃	Ácido nítrico
HBrO ₂	Dihidróxido de magnesio. Hidróxido de magnesio
Sn(OH) ₄	Clorato de potasio
CaSO ₄	Ácido hipobromoso
Cu(NO ₃) ₂	Nitrato de cobalto(II)

COMBINACIONES TERNARIAS. (3)

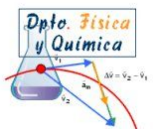
Nombrar	Formular
HIO ₄	Sulfato de potasio
Fe(OH) ₂	Dihidróxido de bario. Hidróxido de bario
H ₂ SO ₄	Ácido brómico
K ₂ CO ₃	Ácido perclórico
Co(OH) ₃	Trihidróxido de aluminio. Hidróxido de aluminio

COMBINACIONES TERNARIAS. (4)

Nombrar	Formular
Ni(NO ₃) ₃	Ácido carbónico
Pb(OH) ₂	Carbonato de plomo(II)
MgSO ₄	Ácido clórico
(NH ₄) ₂ CO ₃	Dihidróxido de níquel
AgNO ₃	Dihidróxido de cromo

COMBINACIONES TERNARIAS. (5)

Nombrar	Formular
FeCO ₃	Ácido cloroso
Fe(NO ₃) ₃	Sulfato de cobalto(III) pentahidratado
KClO ₄	Nitrato de amonio
CuSO ₄ .5 H ₂ O	Ácido yódico
Li ₂ SO ₄	Trihidróxido de oro



FORMULACIÓN Q. INORGÁNICA SOLUCIONES

I.E.S. La Magdalena
Avilés. Asturias

SOLUCIONES. COMBINACIONES TERNARIAS. (1)

Nombrar (Soluciones)	Formular (Soluciones)
Hidróxido de potasio	$Zn(OH)_2$
Ácido carbónico	H_2SO_4
Hidróxido de cobre	KNO_3
Nitrato de sodio	$Fe(OH)_3$
Sulfato de plata	$CaCO_3$

SOLUCIONES. COMBINACIONES TERNARIAS. (2)

Nombrar (Soluciones)	Formular (Soluciones)
Trihidróxido de cromo	HNO_3
Ácido bromoso	$Mg(OH)_2$
Tetrahidróxido de estaño	$KClO_3$
Sulfato de calcio	$HBrO$
Nitrato de cobre(II)	$Co(NO_3)_2$

SOLUCIONES.COMBINACIONES TERNARIAS. (3)

Nombrar (Soluciones)	Formular (Soluciones)
Ácido peryódico	K_2SO_4
Dihidróxido de hierro	$Ba(OH)_2$
Ácido sulfúrico	$HBrO_3$
Carbonato de potasio	$HClO_4$
Trihidróxido de cobalto	$Al(OH)_3$

SOLUCIONES. COMBINACIONES TERNARIAS. (4)

Nombrar (Soluciones)	Formular (Soluciones)
Nitrato de níquel(III)	H_2CO_3
Dihidróxido de plomo	$PbCO_3$
Sulfato de magnesio	$HClO_3$
Carbonato de amonio	$Ni(OH)_2$
Nitrato de plata	$Cr(OH)_2$

SOLUCIONES. COMBINACIONES TERNARIAS. (5)

Nombrar (Soluciones)	Formular (Soluciones)
Carbonato de hierro(II)	$HClO_2$
Nitrato de hierro(III)	$Co_2(SO_4)_3 \cdot 5H_2O$
Perclorato de potasio	NH_4NO_3
Sulfato de cobre(II) pentahidratado	HIO_3
Sulfato de litio	$Au(OH)_3$