

## FORMULACIÓN Q. INORGÁNICA EJERCICIOS

I.E.S. La Magdalena  
Avilés. Asturias

### COMBINACIONES TERNARIAS. (1)

Nombrar	Formular
NaOH	Dihidróxido de calcio. Hidróxido de calcio
HNO <sub>3</sub>	Ácido sulfuroso
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Ácido hipocloroso
K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Nitrato de plata
AgNO <sub>2</sub>	Carbonato de litio

### COMBINACIONES TERNARIAS. (2)

Nombrar	Formular
Al(OH) <sub>3</sub>	Ácido sulfúrico
HBrO <sub>2</sub>	Dihidróxido de magnesio. Hidróxido de magnesio
Pb(OH) <sub>4</sub>	Clorato de potasio
FeSO <sub>4</sub>	Ácido nítrico
Co(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Carbonato de amonio

### COMBINACIONES TERNARIAS. (3)

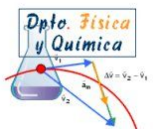
Nombrar	Formular
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Dicromato de potasio
Fe(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido de bario
H <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	Ácido fosfórico
KMnO <sub>4</sub>	Ácido perclórico
Cr(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido de cobre(I)

### COMBINACIONES TERNARIAS. (4)

Nombrar	Formular
Ni(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Ácido bórico
Sn(OH) <sub>2</sub>	Carbonato de plomo(IV)
CuSO <sub>4</sub>	Ácido yódico
(NH <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Hidróxido de níquel(II)
CaCO <sub>3</sub>	Ácido clórico

### COMBINACIONES TERNARIAS. (5)

Nombrar	Formular
NaHCO <sub>3</sub>	Ácido carbónico
Fe(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	Hidrogenocarbonato de calcio
KH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub>	Hidrogenofosfato de amonio
CuSO <sub>4</sub> · 5H <sub>2</sub> O	Ácido nitroso
LiHSO <sub>4</sub>	Hidróxido de oro(III)



## FORMULACIÓN Q. INORGÁNICA SOLUCIONES

I.E.S. La Magdalena  
Avilés. Asturias

### SOLUCIONES. COMBINACIONES TERNARIAS. (1)

Nombrar (Soluciones)	Formular (Soluciones)
Hidróxido de sodio	$\text{Ca(OH)}_2$
Ácido nítrico	$\text{H}_2\text{SO}_3$
Ácido carbónico	$\text{HClO}$
Sulfato de potasio	$\text{AgNO}_3$
Nitrito de plata	$\text{Li}_2\text{CO}_3$

### SOLUCIONES. COMBINACIONES TERNARIAS. (2)

Nombrar (Soluciones)	Formular (Soluciones)
Hidróxido de aluminio. Trihidróxido de aluminio	$\text{H}_2\text{SO}_4$
Ácido bromoso	$\text{Mg(OH)}_2$
Hidróxido de plomo(IV). Tetrahidróxido de plomo	$\text{KClO}_3$
Sulfato de hierro(II)	$\text{HNO}_3$
Nitrato de cobalto(II)	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$

### SOLUCIONES. COMBINACIONES TERNARIAS. (3)

Nombrar (Soluciones)	Formular (Soluciones)
Ácido fosfórico	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
Hidróxido de hierro(III). Trihidróxido de hierro	$\text{Ba(OH)}_2$
Ácido crómico	$\text{H}_3\text{PO}_4$
Permanganato de potasio	$\text{HClO}_4$
Hidróxido de cromo(III). Trihidróxido de cromo	$\text{CuOH}$

### SOLUCIONES. COMBINACIONES TERNARIAS. (4)

Nombrar (Soluciones)	Formular (Soluciones)
Nitrato de níquel(II)	$\text{H}_3\text{BO}_3$
Hidróxido de estaño(II). Dihidróxido de estaño	$\text{Pb(CO}_3)_2$
Sulfato de cobre(II)	$\text{HIO}_3$
Fosfato de amonio	$\text{Ni(OH)}_2$
Carbonato de calcio	$\text{HClO}_3$

### SOLUCIONES. COMBINACIONES TERNARIAS. (5)

Nombrar (Soluciones)	Formular (Soluciones)
Hidrogenocarbonato de sodio	$\text{HCO}_3$
Nitrato de hierro(III)	$\text{Ca(HCO}_3)_2$
Dihidrogenofosfato de potasio	$(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$
Sulfato de cobre(II) hidratado (pentahidratado)	$\text{HNO}_2$
Hidrogenosulfato de litio	$\text{Au(OH)}_3$