

Ejercicios formulación Inorganica

Los exámenes de Selectividad llevan siempre una pregunta de formulación (inorgánica y orgánica) con seis sustancias. La pregunta vale 1'5 puntos y suelen descontar 0'5 puntos por cada fallo.

Formula o nombra los compuestos siguientes:

Sulfuro de hierro (III)	$\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$
Peróxido de sodio	$\text{Ni}(\text{OH})_3$
Dióxido de azufre	KHS
Fosfato de magnesio	$\text{Cu}(\text{OH})_2$
Nitrito de plata	Na_3PO_4
Óxido de aluminio	$\text{Mg}(\text{OH})_2$
Cloruro de estaño (II)	BaO_2
Hidróxido de cinc	Fe_2O_3
Carbonato de sodio	$\text{Zn}(\text{OH})_2$
Sulfato de bario	CaH_2
Sulfato de amonio	NaClO_2
Óxido de cobre (I)	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
Cloruro de calcio	$\text{Pb}(\text{NO}_2)_2$
Hidróxido de berilio	K_2SO_3
Hipoclorito de estroncio	Ag_2CrO_4
Óxido de níquel (II)	Cl_2O
Sulfuro de cobre (II)	CaHPO_4
Hidróxido de níquel (III)	N_2O_5
Dióxido de titanio	$\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$
Nitrito de hierro (II)	PbO_2
Ácido nítrico	HClO
Óxido de cromo (III)	Fe_2S_3
Peróxido de bario	HIO
Sulfato de manganeso (II)	Cu_2O

Ejercicios formulación Inorganica

Clorato de hierro (II)	CrBr_3
Fluoruro de plata	$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
Nitrato de amonio	Al_2S_3
Hidróxido de bario	LiHCO_3
Ácido perclórico	PbSO_3
Peróxido de estroncio	BaSO_4
Fosfato de sodio	KNO_3
Hidróxido de bismuto	HI
Fosfato de calcio	NaHCO_3
Hidróxido de cobre (II)	$\text{Mn}(\text{OH})_2$
Sulfuro de hidrógeno	H_2SeO_3
Nitrito de plata	RbClO_4
Hidrogenosulfato de potasio	BaCl_2
Óxido de vanadio (V)	NaH_2PO_4
Cromato de estaño (IV)	Tl_2O_3
Fluoruro de vanadio (III)	Bi_2O_3
Nitrato de cobre (II)	$(\text{NH}_4)_2\text{S}$
Hidróxido de cesio	BaCO_3
Hidróxido de hierro (III)	H_2O_2
Sulfato de potasio	NaNO_2
Permanganato de bario	AgF
Hidróxido de platino (IV)	KMnO_4
Hidrogenocarbonato de sodio	CsHSO_3
Sulfuro de plomo (II)	Al_2O_3
Ácido clórico	H_2CrO_4
Hidróxido de plata	MnI_2
Fluoruro de hidrógeno	FeSO_4
Nitrato de magnesio	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
Dihidrogenofosfato de aluminio	HgS
Cloruro de estaño (IV)	H_3BO_3
Sulfuro de potasio	$\text{Cu}(\text{BrO}_2)_2$
Ácido brómico	SbH_3
Cromato de plata	$\text{Bi}(\text{OH})_3$

Ejercicios formulación Inorganica

Seleniuro de hidrógeno	NO_2
Ácido crómico	Na_2O_2
Hidróxido de litio	$\text{Ni}(\text{ClO}_3)_2$
Nitrito de sodio	NH_4Cl
Hidrogenocarbonato de potasio	SO_2
Hidruro de berilio	TiO_2
Yoduro de oro (III)	KOH
Peróxido de hidrógeno	HBrO_3
Óxido de cobalto (II)	$\text{Sn}(\text{OH})_4$
Dicromato de potasio	HBrO_2
Nitrato de hierro (II)	PH_3
Sulfuro de hidrógeno	$\text{Cr}(\text{OH})_3$
Ácido nitroso	As_2O_3
Yoduro de níquel (II)	HMnO_4
Sulfito de aluminio	ZrO_2
Ácido hipocloroso	WO_3
Fosfato de plata	NH_4F
Bromuro de cadmio	PbO_2
Sulfato de calcio	NaOH
Hidróxido de antimonio (V)	CF_4
Perclorato de berilio	V_2O_5
Ácido sulfúrico	H_2S
Hipoclorito de sodio	HClO_3
Dicromato de hierro (III)	$\text{Sr}(\text{OH})_2$
Permanganato de cobalto (II)	KH_2PO_4
Ácido bórico	OsO_4
Seleniuro de hidrógeno	LiH
Hidróxido de calcio	Br_2O_5
Ácido fosfórico	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
Monóxido de carbono	MnS
Nitrito de cobre (II)	LiOH
Fluoruro de calcio	H_2S
Trióxido de wolframio	NaHSO_4

Ejercicios formulación Inorganica

Hidróxido de magnesio	SrO_2
Peróxido de rubidio	AlH_3
Hidrogenocarbonato de calcio	MoO_3
Hidrogenosulfito de cobre (II)	BeH_2
Ácido hipobromoso	HClO_4
Óxido de estaño (IV)	Fe(OH)_2
Óxido de níquel (III)	KClO_4
Hidróxido de estroncio	CaBr_2
Óxido de calcio	$\text{Zn(NO}_2)_2$
Sulfuro de manganeso (III)	PbBr_2
Hidrogenocarbonato de cadmio	CaO_2
Ácido dicrómico	Na_2SO_4
Amoníaco	SnS_2
Cianuro de calcio	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
Hidruro de oro (III)	Rb_2O_2