

Ejercicios de formulación inorgánica nº 6

	Fórmula	Nombre
1		Ácido carbónico
2		Nitrito de platino(IV)
3		Sulfato de cinc
4		Ácido fosforoso
5		Hidrogenocarbonato de sodio
6		Nitrato de plata
7		Sulfuro de calcio
8		Dicloruro de trióxígeno
9		Hidruro de potasio
10		Ácido metafosforoso
11		Ácido clorhídrico
12		Silicato de aluminio
13		Óxido de fósforo(V)
14		Peróxido de berilio
15		Amoniacó
16		Nitrito de litio
17		Ácido permangánico
18		Óxido de aluminio
19		Dihidrogenofosfato de magnesio
20		Dicromato de sodio
21	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	
22	Cs_2O	
23	$\text{Mg}(\text{OH})_2$	
24	HgO	
25	H_2SiO_3	
26	$\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7$	
27	KHCO_3	
28	Ni_2S_3	
29	O_3Cl_2	
30	H_2O_2	
31	NaCl	
32	$\text{Ni}_3(\text{PO}_4)_2$	
33	$\text{Al}(\text{HSO}_4)_3$	
34	CaCl_2	
35	HClO_4	
36	$\text{Ni}_2\text{P}_2\text{O}_7$	
37	LiHCO_3	
38	$\text{Ba}(\text{HS})_2$	
39	AsH_3	
40	$\text{Fe}(\text{PO}_3)_3$	

Soluciones ejercicios de formulación inorgánica nº 6

	Fórmula	Nombre
1	H ₂ CO ₃	
2	Pt(NO ₂) ₄	
3	ZnSO ₄	
4	H ₃ PO ₃	
5	NaHCO ₃	
6	AgNO ₃	
7	CaS	
8	O ₃ Cl ₂	
9	KH	
10	HPO ₂	
11	HCl (ac)	
12	Al ₄ (SiO ₄) ₃	
13	P ₂ O ₅	
14	BeO ₂	
15	NH ₃	
16	LiNO ₂	
17	HMnO ₄	
18	Al ₂ O ₃	
19	Mg(H ₂ PO ₄) ₂	
20	Na ₂ Cr ₂ O ₇	
21		Fosfato de calcio
22		Óxido de cesio / Óxido de dicesio
23		Hidróxido de magnesio / Dihidróxido de magnesio
24		Óxido de mercurio(II) / Monóxido de mercurio
25		Ácido metasilícico
26		Difosfato de sodio
27		Hidrogenocarbonato de potasio
28		Sulfuro de níquel(III) / Trisulfuro de diníquel
29		Dicloruro de trióxigeno
30		Peróxido de hidrógeno / Agua oxigenada
31		Cloruro de sodio
32		Fosfato de níquel(II)
33		Hidrogenosulfato de aluminio
34		Cloruro de calcio / Dicloruro de calcio
35		Ácido perclórico
36		Difosfato de níquel(II)
37		Hidrogenocarbonato de litio
38		Hidrogenosulfuro de bario
39		Trihidruro de arsénico (Arsano)
40		Metafosfato de hierro(III)