Combina los diferentes aniones y cationes y da nombre a los compuestos resultantes de las siguientes cuatro tablas, las cuales deberás entregar al maestro como requisito para el examen.

Se escribe 1º el símbolo del catión es el subíndice del anión

	K^{1+} (catión)	Ca^{2+}	Al^{3+}	Ba^{2+}	Li^{1+}	Zn^{2+}	
Cl^{1-}	KCl 1	$CaCl_2$ 5	$AlCl_3$ 9	$BaCl_2$ 13	$LiCl$ 17	$ZnCl_2$ 21	
S^{2-}	K_2S 2	CaS 6	Al_2S_3 10	BaS 14	Li_2S 18	ZnS 22	
N^{3-}	K_3N 3	Ca_3N_2 7	AlN 11	Ba_3N_2 15	Li_3N 19	Zn_3N_2 23	
Br^{1-}	KBr 4	$CaBr_2$ 8	$AlBr_3$ 12	$BaBr_2$ 16	$LiBr$ 20	$ZnBr$ 24	

	O^{2-}	OH^{1-}	N^{2-}	Se^{2-}	Cl^{1-}	S^{2-}	
Mg^{2+}	MgO 1	$Mg(OH)_2$ 5	Mg_3N_2 9	$MgSe$ 13	$MgCl_2$ 17	MgS 21	
Na^{1+}	Na_2O 2	$NaOH$ 6	Na_3N 10	Na_2Se 14	$NaCl$ 18	Na_2S 22	
Ca^{2+}	CaO 3	$Ca(OH)_2$ 7	Ca_3N_2 11	$CaSe$ 15	$CaCl_2$ 19	CaS 23	
Ga^{3+}	Ga_2O_3 4	$Ga(OH)_3$ 8	Ga_2N_3 12	Ga_2Se_3 16	$GaCl_3$ 20	Ga_2S_3 24	

	Br^{1+}	Be^{2+} ~~Br^{1+}~~	Na^{1+} ~~Be^{2+}~~	~~Na^{1+}~~ Al^{3+}	Fe^{2+}	Fe^{3+}	
O^{2-}	Br_2O 1	BeO 5	Na_2O 9	Al_2O_3 13	FeO 17	Fe_2O_3 21	
S^{2-}	Br_2S 2	BeS 6	Na_2S 10	Al_2S_3 14	FeS 18	Fe_2S_3 22	
As^{3-}	Br_3As 3	Be_3As_2 7	Na_3As 11	$AlAs$ 15	Fe_3As_2 19	$FeAs$ 23	
C^{4-}	Br_4C 4	Be_2C 8	Na_4C 12	Al_4C_3 16	FeC 20	Fe_4C_3 24	

	Cl^{1-}	S^{2-}	Te^{2-}	P^{3-}	O^{2-}	F^{1-}	
Sr^{2+}	$SrCl_2$ 1	SrS 5	$SrTe$ 9	Sr_3P_2 13	SrO 17	SrF_2 21	
La^{3+}	$LaCl_3$ 2	La_2S_3 6	$LaTe_3$ 10	LaP 14	La_2O_3 18	LaF_3 22	
Si^{4+}	$SiCl_4$ 3	SiS_2 7	$SiTe_2$ 11	Si_3P_4 15	SiO_2 19	SiF_4 23	
Na^{1+}	$NaCl$ 4	Na_2S 8	Na_2Te 12	Na_3P 16	Na_2O 20	NaF 24	

	Br^{1-}	O^{2-}	S^{2-}	Cl^{1-}	I^{1-}	Te^{2-}	
Na^{1+}	$NaBr$ 1	Na_2O 5	Na_2S 9	$NaCl$ 13	NaI 17	Na_2Te 21	
H^{1+}	HBr 2	H_2O 6	H_2S 10	HCl 14	HI 18	H_2Te 22	
Ca^{2+}	$CaBr_2$ 3	CaO 7	CaS 11	$CaCl_2$ 15	CaI_2 19	$CaTe$ 23	
Li^{1+}	$LiBr$ 4	Li_2O 8	Li_2S 12	$LiCl$ 16	LiI 20	Li_2Te 24	

	I^{1-}	F^{1-}	Br^{1-}	Cl^{1-}	S^{2-}	N^{3-}	
Cd^{2+}	CdI_2 1	CdF_2 5	$CdBr_2$ 9	$CdCl_2$ 13	CdS 17	Cd_3N_2 21	
Ag^{1+}	AgI 2	AgF 6	$AgBr$ 10	$AgCl$ 14	Ag_2S 18	Ag_3N 22	
Al^{3+}	AlI_3 3	AlF_3 7	$AlBr_3$ 11	$AlCl_3$ 15	Al_2S_3 19	AlN 23	
NH_4^{1+}	NH_4I 4	NH_4F 8	NH_4Br 12	NH_4Cl 16	$(NH_4)_2S$ 20	$(NH_4)_3N$ 24	

	Cl^{1-}	Br^{1-}	I^{1-}	S^{2-}	Se^{2-}	Te^{2-}	
Zn^{2+}	$ZnCl_2$ 1	$ZnBr_2$ 5	ZnI_2 9	ZnS 13	ZnS 17	$ZnTe$ 21	
K^{1+}	KCl 2	KBr 6	KI 10	K_2S 14	K_2Se 18	K_2Te 22	
Fe^{3+}	$FeCl_3$ 3	$FeBr_3$ 7	FeI_3 11	Fe_2S_3 15	$FeSe_3$ 19	Fe_2Te_3 23	
Ba^{2+}	$BaCl_2$ 4	$BaBr_2$ 8	BaI_2 12	BaS 16	$BaSe$ 20	$BaTe$ 24	

	P^{3-}	S^{2-}	C^{4-}	Cl^{1-}	O^{2-}	N^{3-}	
Na^{1+}	Na_3P 1	Na_2S 5	Na_4C 9	$NaCl$ 13	Na_2O 17	Na_3N 21	
Mg^{2+}	Mg_3P_2 2	MgS 6	Mg_4C 10	$MgCl_2$ 14	MgO 18	Mg_3N_2 22	
Cr^{3+}	CrP 3	Cr_2S_3 7	Cr_4C_3 11	$CrCl_3$ 15	Cr_2O_3 19	CrN 23	
Cr^{2+}	Cr_3P_2 4	CrS 8	Cr_4C_4 12	$CrCl_2$ 16	CrO 20	Cr_3N_2 24	