

EJERCICIO.

Escriba las fórmulas de los compuestos siguientes:

- Yodato de mercurio I. _____
- Fosfato de sodio. _____
- Nitrato de plata. _____
- Hidróxido de potasio. _____
- Carbonato de calcio. _____
- Cianuro de cerio IV. _____
- Nitrito de calcio. _____
- Sulfuro de cadmio. _____
- Anhídrido carbónico. _____
- Acido fosfórico. _____
- Hidróxido de sodio. _____
- Yoduro de estroncio. _____
- Hipoclorito de calcio. _____
- Anhídrido fosfórico. _____
- Cromato de potasio. _____
- Permanganato de potasio. _____
- Hidróxido de calcio. _____
- Carbonato ácido de sodio. _____

EJERCICIO.

Escriba las fórmulas de los compuestos siguientes:

- Fosfito monoácido de sodio. _____
- Cloruro de fierro III. _____
- Hidróxido de potasio. _____
- Perclorato de potasio. _____
- Oxido de bario. _____
- Peróxido de bario. _____
- Carbonato de calcio. _____
- Carbonato ácido de calcio. _____
- Sulfuro de plomo II. _____
- Nitrato de plata. _____
- Sulfato de cobre II. _____
- Acido clorhídrico. _____
- Anhídrido sulfuroso. _____
- Cianuro de potasio. _____
- Clorato de potasio. _____
- Oxido de fierro II. _____
- Hipoclorito de sodio. _____
- Sulfocianuro de potasio. _____

EJERCICIO.

Escriba las fórmulas de los compuestos siguientes:

- Nitrito de sodio. _____
- Carbonato de potasio. _____
- Sulfuro de calcio. _____
- Dicromato de amonio. _____
- Manganato de bario. _____
- Hidróxido de potasio. _____
- Yoduro de mercurio II. _____
- Nitrato de potasio. _____
- Sulfato de sodio. _____
- Clorato de potasio. _____
- Oxido de bario. _____
- Peróxido de bario. _____
- Arseniato de potasio. _____
- Sulfuro de arsénico III. _____
- Sulfato de plomo II. _____
- Hidróxido de aluminio. _____
- Anhídrido nitroso. _____
- Carbonato de sodio. _____

EJERCICIO.

Escriba las fórmulas de los compuestos siguientes:

- Acido clorhídrico. _____
- Nitruro de calcio. _____
- Permanganato de fierro III. _____
- Hipoclorito de sodio. _____
- Sulfuro de fierro II. _____
- Sulfito de bario. _____
- Hipofosfito de fierro II. _____
- Sulfito de sodio. _____
- Peróxido de sodio. _____
- Sulfuro de magnesio. _____
- Carbonato de fierro II. _____
- Sulfato ácido de calcio. _____
- Carburo de aluminio. _____
- Nitrato de calcio. _____
- Hidruro de sodio. _____
- Sulfuro ferroso. _____
- Fosfito de potasio. _____
- Oxido de hidrógeno. _____

EJERCICIO.

Escriba las fórmulas de los compuestos siguientes:

- Carbonato de potasio. _____
- Nitrato de bario. _____
- Clorato de sodio. _____
- Hipofosfito de litio. _____
- Peryodato de magnesio. _____
- Cromato de potasio. _____
- Nitrito de sodio. _____
- Sulfato de potasio. _____
- Manganato de zinc. _____
- Fosfato de magnesio. _____
- Cloruro de fierro III. _____
- Cloruro de fierro II. _____
- Bromuro de calcio. _____
- Hipoclorito de calcio. _____
- Nitrato de potasio. _____
- Sulfito de níquel III. _____
- Carbonato de calcio. _____
- Yodato de amonio. _____

EJERCICIO.

	Sn ²⁺	Sn ⁴⁺	Cs	Zn ²⁺	K	Al
CO ₃	1	5	9	13	17	21
HCO ₃	2	6	10	14	18	22
SO ₄	3	7	11	15	19	23
HSO ₄	4	8	12	16	20	24

	Na	Ca	H	Mg	Fe ^{III}	Fe ^{II}
NO ₃	1	5	9	13	17	21
NO ₂	2	6	10	14	18	22
HSO ₄	3	7	11	15	19	23
HCO ₃	4	8	12	16	20	24

EJERCICIO.

	Na	Ca	NH ₄	Ba	H	Al
PO ₄ =	1	5	9	13	17	21
SO ₄ =	2	6	10	14	18	22
ClO ₃ -	3	7	11	15	19	23
ClO ₂ -	4	8	12	16	20	24

	K	Mg	NH ₄	H	Ca	Al
HCrO ₄	1	5	9	13	17	21
CrO ₄	2	6	10	14	18	22
MnO ₄ 1-	3	7	11	15	19	23
MnO ₄ 2-	4	8	12	16	20	24

EJERCICIO

H ₂ Se	12	Li	31	Ba	IV	1	ClO ⁻¹
HBr	22	81	41	01	9	2	ClO ⁻¹
H ₃ P	32	61	51	11	4	3	CrO ⁺²
H ₂ S	42	02	91	21	8	4	CrO ⁺²

59346

H ₂ Se	12	Li	31	6	5	1	
HBr	22	81	41	01	9	2	
H ₃ P	32	61	51	11	4	3	
H ₂ S	42	02	91	21	8	4	

	42	20	91	21	8	4	
	23	61	51	11	4	3	H ₂ Te
	22	81	41	01	9	2	HF
	12	41	31	6	5	1	H ₃ N
	K	Ni ^{III}	Ni ^{II}	IV	Rb	Ca	

	42	02	91	21	8	4	H ₃ P
	23	61	51	11	4	3	H ₂ Te
	22	81	41	01	9	2	H ₃ N
	12	41	31	6	5	1	HBr
	Na	Mg	IV	K	Ca	Rb	

	Mg	Li	Fe ^{II}	Fe ^{III}	Al	Na	
H ₃ N	1	5	9	13	17	21	
H ₂ S	2	6	10	14	18	22	
HF	3	7	11	15	19	23	
H ₂ Te	4	8	12	16	20	24	

	Cu ^I	Cu ^{II}	Au ^I	Au ^{III}	Ni ^{II}	Ni ^{III}	
HCl	1	5	9	13	17	21	
H ₂ S	2	6	10	14	18	22	
H ₃ P	3	7	11	15	19	23	
HI	4	8	12	16	20	24	

	42	20	91	21	8	4	Fe ^{III}
	23	61	51	11	7	3	Fe ^{II}
	22	18	41	01	9	2	K
	21	71	31	6	5	1	Mg
H ₃ AsO ₃							

	42	02	91	21	8	4	NO ₂
	32	61	51	11	7	3	CO ₃ =
	22	81	41	01	9	2	NO ₃
	21	71	31	6	5	1	SO ₃ =
IV							

	Mg	Li	Cu ²⁺	Cu ¹⁺	Au ³⁺	Pb ²⁺	
HNO ₂	1	5	9	13	17	21	
H ₂ SO ₄	2	6	10	14	18	22	
H ₃ PO ₄	3	7	11	15	19	23	
HNO ₃	4	8	12	16	20	24	

	K	Ca	Na	Tl	Mg	Mn ^{II}	
HClO	1	5	9	13	17	21	
H ₂ SO ₄	2	6	10	14	18	22	
HIO ₃	3	7	11	15	19	23	
H ₃ AsO ₂	4	8	12	16	20	24	

42	20	91	21	8	4	CNO
32	19	51	11	7	3	O
22	18	41	01	9	2	CN
12	11	31	6	5	1	S
Ca	K	IV	H	Mg	Na	

57

42	20	91	21	8	4	NH ⁺
32	19	51	11	7	3	Ba
22	18	41	01	9	2	Na
12	11	31	6	5	1	Cr ³⁺
H ₃ PO ₂	EOuM ₂ H	H ₂	H ₃ PO ₂	EO ₂ CO ₂ H	OH	

	H ₂ CO ₃	HI	H ₃ AsO ₄	H ₂ S	HMnO ₄	H ₂ MnO ₄	
Rb	1	5	9	13	17	21	
Sn	2	6	10	14	18	22	
Cu ^I	3	7	11	15	19	23	
Cu ^{II}	4	8	12	16	20	24	

56

	HCl	H ₂ SO ₄	H ₃ N	H ₂ CrO ₄	H ₂ Cr ₂ O ₇	H ₂	
K	1	5	9	13	17	21	
Cd	2	6	10	14	18	22	
Al	3	7	11	15	19	23	
Sn ^{II}	4	8	12	16	20	24	

	Ni ^{II}	Fe ^{III}	Pb ^{II}	Hg ^I	Pd	Rb	
42	02	91	21	8	4	S	
23	61	51	11	7	3	Br	
22	81	41	01	9	2	C	
12	71	31	6	5	1	Cl	

	NH ₄	B	Li	Sr	Zn	H	
OH	1	5	9	13	17	21	
Te	2	6	10	14	18	22	
P	3	7	11	15	19	23	
Cl	4	8	12	16	20	24	

	H	Na	Fe ^{III}	Sn ^{IV}	Ca	K	
I	1	5	9	13	17	21	
Se	2	6	10	14	18	22	
SCN	3	7	11	15	19	23	
N	4	8	12	16	20	24	