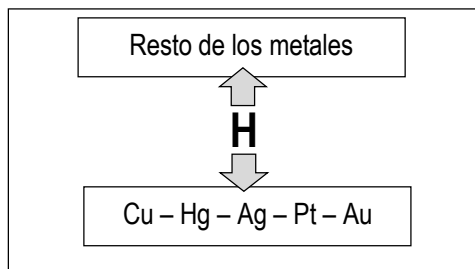


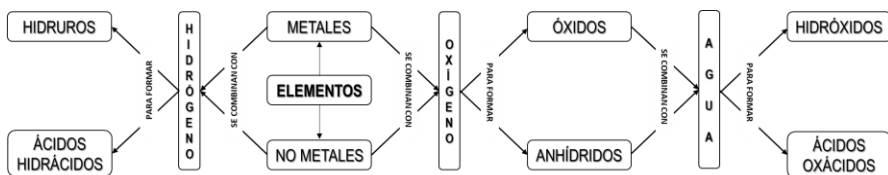
♦ MÉTODOS DE FORMACIÓN DE SALES

- METAL (sobre escala de tensiones del H) + ÁCIDO → SAL + H₂↑
- METAL (bajo escala de tensiones del H) + ÁCIDO → SAL + gas↑ + H₂O
- HIDRÓXIDO + ÁCIDO → SAL + H₂O
- ÓXIDO + ÁCIDO → SAL + H₂O
- SAL (inicial) + ÁCIDO (inicial) → SAL (final) + ÁCIDO (final)
- ÓXIDO + ANHÍDRIDO → SAL
- HIDRÓXIDO + ANHÍDRIDO → SAL + H₂O
- SAL (1) + SAL (2) → SAL (3) + SAL (4)

♦ METALES Y LA SERIE DE TENSIONES ELECTROQUÍMICAS DEL HIDRÓGENO



♦ COMBINACIÓN DE SUSTANCIAS Y FORMACIÓN DE COMPUESTOS



♦ VALENCIAS

Valencia 1 Hidrógeno (M) H Litio Li Sodio Na Potasio K Rubidio Rb Cesio Cs Plata Ag Flúor (M) F	Valencia 2 Oxígeno (M) O Berilio Be Magnesio Mg Calcio Ca Bario Ba Radio Ra Estroncio Sr Cadmio Cd Cinc Zn	Valencia 3 Boro (M) B Aluminio Al Bismuto Bi
Valencia 2-4 Carbono (M) C Plomo Pb Platino Pt Estaño Sn	Valencia 3-5 Nitrógeno (M) N Fósforo (M) P Arsénico (M) As Antimonio (M) Sb	Valencia 4 Silicio (M) Si
Valencia 1-2 Cobre Cu Mercurio Hg	Valencia 1-3 Oro Au	Valencia 2-3 Hierro Fe Cobalto Co Níquel Ni
Valencia 1-3-5-7 Cloro (M) Cl Bromo (M) Br Yodo (M) I	Valencia 2-3-6 Cromo (A) Cr	Valencia 2-4-6 Azufre (M) S Selenio (M) Se Telurio (M) Te
		Valencia 2-3-4-6-7 Manganeso (A) Mn

● NO METALES: (M) ● ANFÓTEROS (A) ● El resto son METALES

♦ ORIGEN DE ALGUNOS SÍMBOLOS

Algunos símbolos de elementos provienen del latín o el griego...

Del latín		Del griego		
Sodio	Na	Natrium	Fósforo	P
Antimonio	Sb	Stibium	Mercurio	Hg
Estaño	Sn	Stannum		Phosphoros
Plomo	Pb	Plumbum		Hydragiros
Plata	Ag	Argentum		
Potasio	K	Kalium		
Hierro	Fe	Ferrum		
Oro	Au	Aurum		

♦ TABLA DE ÁCIDOS Y SUS ESPECIES IÓNICAS (RADICALES HALOGENÍCOS)

VALENCIA	ELEMENTO	NOMBRE DEL ÁCIDO	FÓRMULA DEL ÁCIDO	FÓRMULA DEL RADICAL	NOMBRE DEL RADICAL
1	Flúor (F)	fluorhídrico	HF	F ⁻	fluoruro
3	Boro (B)	metabórico	HBO ₂	BO ₂ ⁻	metaborato
		pirabórico	H ₄ B ₂ O ₅	B ₂ O ₅ ⁴⁻	piroborato
		ortobórico	H ₃ BO ₃	BO ₃ ³⁻	orborato
		tetrabórico	H ₂ B ₄ O ₇	B ₄ O ₇ ²⁻	tetraborato
2 - 4	Carbono	carbonoso	H ₂ CO ₂	CO ₂ ²⁻	carbonito
		carbónico	H ₂ CO ₃	CO ₃ ²⁻	carbonato
2 - 4 - 6	Azufre (S)	sulfhídrico	H ₂ S	S ²⁻	sulfuro
		sulfuroso	H ₂ SO ₃	SO ₃ ²⁻	sulfito
		sulfúrico	H ₂ SO ₄	SO ₄ ²⁻	sulfato
		selenhidrico	H ₂ Se	Se ²⁻	seleniuro
	Selenio (Se)	selenioso	H ₂ SeO ₃	SeO ₃ ²⁻	selenito
		selénico	H ₂ SeO ₄	SeO ₄ ²⁻	seleniato
	Teluro (Te)	telurhídrico	H ₂ Te	Te ²⁻	teluro
		teluroso	H ₂ TeO ₃	TeO ₃ ²⁻	telurito
3 - 5	Nitrógeno (N)	telúrico	H ₂ TeO ₄	TeO ₄ ²⁻	telurato
		nitroso	HNO ₂	NO ₂ ⁻	nitrito
		nitrico	HNO ₃	NO ₃ ⁻	nitrato
		metafosforoso	HPO ₂	PO ₂ ⁻	metafosfito
	Fósforo (P)	pirofosforoso	H ₄ P ₂ O ₅	P ₂ O ₅ ⁴⁻	pirofosfito
		ortofosforoso	H ₃ PO ₃	PO ₃ ³⁻	ortofosfito
		metafosfórico	HPO ₃	PO ₃ ⁻	metafosfato
		pirofosfórico	H ₄ P ₂ O ₇	P ₂ O ₇ ⁴⁻	pirofosfato
	Arsénico (As)	ortofosfónico	H ₃ PO ₄	PO ₄ ³⁻	ortofosfato
		metaarsenioso	HAsO ₂	AsO ₂ ⁻	metaarsenito
		piroarsenioso	H ₄ As ₂ O ₅	As ₂ O ₅ ⁴⁻	piroarsenito
		ortoarsenioso	H ₃ AsO ₃	AsO ₃ ³⁻	ortoarsenito
	Antimonio (Sb)	metaarsénico	HAsO ₃	AsO ₃ ⁻	metaarseniato
		piroarsénico	H ₄ As ₂ O ₇	As ₂ O ₇ ⁴⁻	piroarseniato
		ortoarsénico	H ₃ AsO ₄	AsO ₄ ³⁻	ortoarseniato
		metantimonioso	HSbO ₂	SbO ₂ ⁻	metaantimonito
		piroantimonioso	H ₄ Sb ₂ O ₅	Sb ₂ O ₅ ⁴⁻	piroantimonito
		ortoantimonioso	H ₃ SbO ₃	SbO ₃ ³⁻	ortoantimonito
		metaantimónico	HSbO ₃	SbO ₃ ⁻	metaantimoniato
		piroantimónico	H ₄ Sb ₂ O ₇	Sb ₂ O ₇ ⁴⁻	piroantimoniato
1 - 3 - 5 - 7	Cloro (Cl)	ortoantimónico	H ₃ SbO ₄	SbO ₄ ³⁻	ortoantimoniato
		clorhídrico	HCl	Cl ⁻	cloruro
		hipocloroso	HClO	ClO ⁻	hipoclorito
		cloroso	HClO ₂	ClO ₂ ⁻	clorito
		clórico	HClO ₃	ClO ₃ ⁻	clorato
		perclórico	HClO ₄	ClO ₄ ⁻	perclorato
	Bromo (Br)	bromhídrico	HBr	Br ⁻	bromuro
		hipobromoso	HBrO	BrO ⁻	hipobromito
		bromoso	HBrO ₂	BrO ₂ ⁻	bromito
		brómico	HBrO ₃	BrO ₃ ⁻	bromato
2 - 3 - 6	Yodo (I)	perbrómico	HBrO ₄	BrO ₄ ⁻	perbromato
		yodhídrico	HI	I ⁻	yoduro
		hipoyodoso	HIO	IO ⁻	hipoyodito
		yodoso	HIO ₂	IO ₂ ⁻	yodito
		yódico	HIO ₃	IO ₃ ⁻	yodato
		peryódico	HIO ₄	IO ₄ ⁻	peryodato
	Cromo (Cr)	cromoso	HCrO ₂	CrO ₂ ⁻	cromito
		crómico	H ₂ CrO ₄	CrO ₄ ²⁻	cromato
2 - 3 - 6	Manganeso (Mn)	dicrómico	H ₂ Cr ₂ O ₇	Cr ₂ O ₇ ²⁻	dicromato
		manganoso	H ₂ MnO ₃	MnO ₃ ²⁻	manganito
		mangánico	H ₂ MnO ₄	MnO ₄ ²⁻	manganato
		permangánico	HMnO ₄	MnO ₄ ⁻	permanganato