## 19BI A - 02 FÍSICO-QUÍMICA| JESSP

QUÍMICA QUÍMICA QUÍMICA QUÍMICA QUÍMICA QUÍMICA QUÍMICA QUÍMICA QUÍMICA

## TABELA DE CÁTIONS

Monovalentes	
Amônio —————	—— NH₄⁺
Césio ————	Cs <sup>+</sup>
Cobre I (cuproso) ————	——— Cu⁺
Hidrogênio —————	H <sup>+</sup>
Hidroxônio (Hidrônio) ———	—— H₃O⁺
Lítio ————	Li <sup>†</sup>
Mercúrio I (mercuroso) ———	—— Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup>
Ouro I (auroso) —————	——— Au <sup>+</sup>
Potássio —————	K
Prata ————	Ag <sup>+</sup>
Rubídio —————	Rb <sup>+</sup>
Sódio ————	Na†

Bivalentes	
Bário ————	—— Ba <sup>2+</sup>
Berílio —————	Be <sup>2+</sup>
Cádmio —————	—— Cd <sup>2+</sup>
Cálcio —————	—— Ca <sup>2+</sup>
Chumbo II (plumboso) —	——— Pb <sup>2</sup>
Cobalto II (cobaltoso) ————	Co²
Cobre II (cúprico) —	—— Cu²
Crômio II (Cromoso) ————	—— Cr <sup>2</sup>
Estanho II (estanoso) ————	Sn <sup>2</sup>
Estrôncio — — — — — — — — — — — — — — — — — — —	Sr <sup>2+</sup>
Ferro II (ferroso) —	—— Fe <sup>2+</sup>
Mangnésio —	Mg <sup>2</sup>
Manganês II (manganoso) ——	Mn <sup>2+</sup>
Mercúio II (mercúrico) ————	—— Hg²·
Níquel II (niqueloso) ————	Ni <sup>2</sup>
Platina II (platinoso) ————	Pt <sup>2+</sup>
Rádio ————	Ra <sup>2+</sup>
Zinco —	Zn <sup>2+</sup>

Al/-t-	
Alumínio ——————	—— А
Antimônio III (antimonioso) —	SI
Arsênio III (arsenioso) ————	A
Bismuto —	—— Е
Boro —	
Cobalto III (cobáltico) ———	
Crômio —————	(
Ferro III (férrico) —————	F
Níquel III (niquélico) ————	
Ouro III (áurico) —————	A
Mangânico —	— М

Tetravalentes	
Chumbo IV (púmbico) — Pb <sup>4</sup>	+
Estanho IV (estânico) — Sn <sup>4</sup>	+
Manganês IV (mangânico) ———— Mn <sup>4</sup>	٠
Platina IV (platínico) — Pt <sup>4</sup>	+

Penta	valentes .	
Antimô	nio V (antimônico) —	——— Sb <sup>5</sup>
Arsênio	V (arsênico) ———	——— As <sup>5</sup>

	Quando E tem Nox variável	
METAL	NOX – MENOR - oso	NOX - MAIOR -
Cu - cobre	+1 – cuproso	+2 – cúprico
Mercúrio – Hg	+1 – mercuroso	+2 – mercúrico
Ouro - Au	+1 - auroso	+3 – áurico
Ferro - Fe	+2 – ferroso	+3 – férrico
Cromo – Cr	+2 – cromoso	+3 – crômico
Cobalto – Co	+2 – cobaltoso	+3 – cobaltico
Níquel – Ni	+2 – niqueloso	+3 – niquélico
Estanho – Sn	+2 – estanoso	+4 – estânico
Titânio - Ti	+2 – titanoso	+4- titânico



## COMMUNICACION ASSESSIVATOR ASSE FÍSICO-QUÍMICA]

## TABELA DE ÂNIONS

Monovalentes	
Acetato —	(CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup> ) C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> <sup>-</sup>
Aluminato ———	A&O2-
Bismutato —	BiO₃⁻
Bromato —	BrO <sub>3</sub>
Brometo	Br-
Cianato —	OCN.
Cianeto —	CN-
Clorato —	C&O³.
Cloreto —	-
Nitrito —	NO <sub>2</sub> -
Perclorato ———	C&O <sub>4</sub> -
Periodato (meta) ——	IO <sub>4</sub> -
Permanganato ———	
Peróxido ————	O2*
Tiocianato ———	SCN-
Superóxido ———	O <sub>2</sub> <sup>1/2</sup> -

Hipofosfito —————	H <sub>2</sub> PO <sub>2</sub>
Hipoiodito ————	10
Iodato —	1O <sub>2</sub>
Iodeto ————	I
Metaborato ————	ВО2
Metafosfato ————	PO:
Nitrato —	NO <sub>3</sub>
Diidrogenofosfato ———	
Fluoreto —	F
Hidreto —	—— Н
Hidrogenocarbonato(Bi) —	——HCO₃
Hidrogenossulfato (Bi) —	HSO <sub>4</sub>
Hidrogenossulfeto (Bi) —	HS
Hidrogenossulfito (Bi) ——	HSO₃⁻
Hidróxido ————	——— ОН
Hipobromito ————	BrO
Hipoclorito ————	— (OC6.) C6O.

Bivalentes	
Carbonato —	CO <sub>3</sub> <sup>2</sup>
Cromato —	CrO <sub>4</sub> <sup>2</sup>
Dicromato ————	
Estanato ————	SnO <sub>3</sub> <sup>2</sup>
Estanito ————	SnO <sub>2</sub> <sup>2</sup> ·
Fluorsilicato ————	SiF <sub>6</sub> <sup>2</sup>
Fosfito ————	——— HPO₃²
Hidrogenofosfato ———	——— HPO <sub>4</sub> <sup>2</sup>
Hipossulfato ————	
Manganato ————	MnO <sub>4</sub> <sup>2</sup>
Tetravalentes	
Carbeto —	C <sup>4</sup>
Ferrocianeto —	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>4</sup>
Hipofosfato ————	P <sub>2</sub> O <sub>6</sub> <sup>4</sup>
Piroantimoniato ———	Sb <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>4</sup>
Piroarseniato —	———— As <sub>7</sub> O <sub>7</sub> <sup>3</sup>
Pirofosfato ————	P <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>4</sup>
Silicato (orto) —	SiO <sub>4</sub> <sup>4</sup>
, ,	

Manganito ————	MnO <sub>3</sub>
Metasilicato ———	SiO
Oxalato	C <sub>2</sub> O <sub>4</sub>
Óxido ————	0
Pirosulfato ————	S <sub>2</sub> O <sub>7</sub>
Plumbato ————	——— PbO₃
Plumbito ————	PbO <sub>2</sub>
Seleneto ———	Se
Sulfato —	
Sulfeto —	9
Sulfito ————	SO
Telureto —	Te
Tiossulfato ———	S <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
Zincato —	ZnO <sub>2</sub>



