Les métaux multivalents 10, 10, 21, 42 charges ioniques! Fe 53,8

> Au centra du tableau périodique, la plupart des élement ont 2 ou plus charges possibles. Clest parce que leur niveaux d'energies sont grands et compliqués, ils peuvent se combiner de plusieurs fasons. Pour ces éléments i<u>l faut</u> montrer la charge dans leur nom.

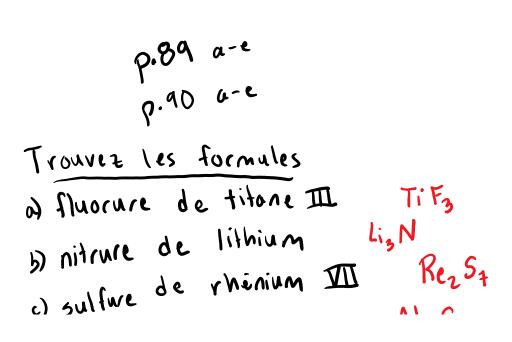
Ex. iodure de fer III veut dire que fer Fext - > FeIz prent la charge 3t iodure de fer II R veut dire que fer prend la charge 2t Ex. Oxyde de cobalt III I -1 II -2

The matrixThe matrixThe matrixCordCordThe matrixThe matrixThe matrixExbrommure de plomb TThe matrixExbrommure de plomb TThe matrixFactorPbBryThe bThe formulaThe formula

PbyEr PbBry **TI**-6 ₮ - ፲ Ex oxyde de molybdère II Molo Molo V Mol Nommez a) Cycla chlorure de cuivre II b) Hq200

oxyde de mercure I phosphure d'uronium II UN UzPL-> UP2

Hg Xg Hg202 Hg Xg Hg202 Hg Xg Hg20



o UP1

d) séléni we	d'aluminium AlzSez
e) oxyde	de vanadium IV V204-0 VOz
Nommez a) Pt Bra	bromure de platine II
b) AuCl3	chlorure d'or III
c) $Ba_3P_2$	phosphure de baryum
d) $Sb_2Q_5$	oxyde d'atimoine I