

Formulas

%s-->masa soluto/masa disolucion x 100

%d-->m.disolvente/m.disolucion x 100

M molaridad n^{a} moles soluto/litros disolucion

m molalidad n^{a} moles soluto/kg disolvente

Xs---> n^{a} moles soluto/ n^{a} m. + n^{a} m. disolvente

xd---> n^{a} moles disolvente/ n^{a} m. + n^{a} m. soluto

Fe,Co,Ni-->2,3

Cu,Hg-->1,2

pt-->2,4 **oso**/ito **ico**/ato

Ag-->1

Au-->1,3

Zn,Cd-->2