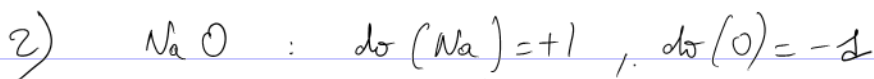
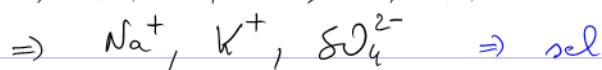
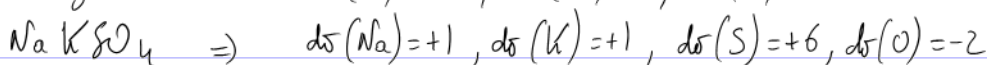
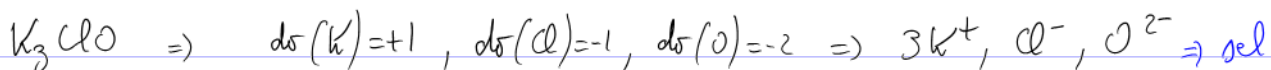
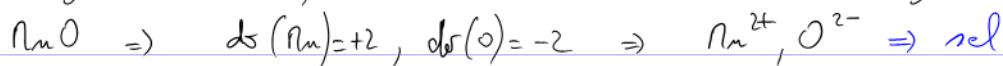
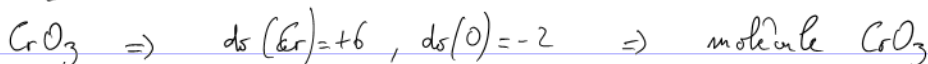
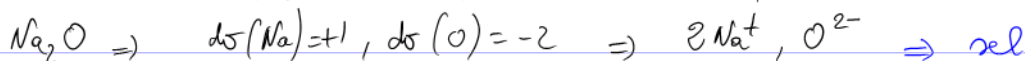
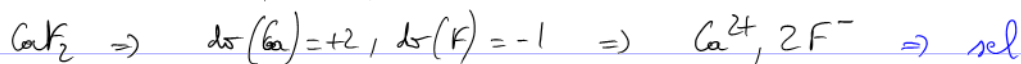
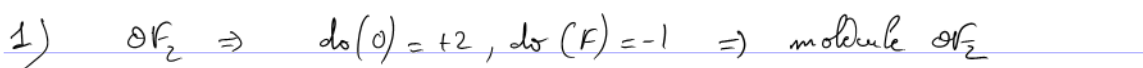


2. Formules chimiques et entités présentes



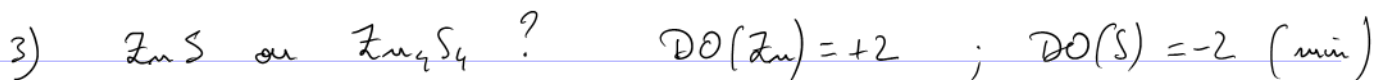
\Rightarrow entités : Na^+ et ?

Ici O n'est pas à son DO minimum, il doit donc être au sein d'une molécule, mais ici la formule ne permet aucune molécule, c'est incohérent !

Na_2O_2 : on retrouve les mêmes do ($\text{Na} : +1$ et $\text{O} : -1$)

mais on peut ici envisager une entité moléculaire : O_2^{2-} , c'est cohérent.

\Rightarrow En plus de la stoechiométrie des différents éléments entre eux, la formule chimique d'un composé sous-entend la nature des entités qui constituent ce composé.



D'après les DO, les entités chimiques sont Zn^{2+} et S^{2-} ,

$\Rightarrow \text{ZnS}$ OK !