COMBINACIONES TERNARIAS Y CUATERNARIAS

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | ***TRADICIONAL*** | ***ADICIÓN***  ***COMPOSICIÓN-ESTEQUIOMÉTRICA*** |
| ***OXIÁCIDOS Ha X Ob***  *¿Cómo determinar a y b?*  Par🡪 a=2; b= (val+2)/2  Si valencia X  Impar🡪 a=1; b=(val+1)/2  *¿Cómo determinar la valencia de X?* Val= 2b-a  *HNO3*  *HMnO3* | Ácido hipo (X) oso  (x) oso /ico  Per (X) ico  *Ácido nítrico*  *Ácido mangánoso* | Nº OH, nº O, átomo central  *Hidróxidooxido nitrógeno*  *Hidroxidodioxido manganeso* |
| ***OXISALES Ma (XOb)X***  *Provienen de quitarles el H a los oxoácidos y sustituirlos por un metal (siendo x la valencia del metal M)*  *Oso 🡪 ito*  *Ico 🡪 ato*    *Cu(NO3)2* | X(ito/ato) de M (x )  Nitrato de cobre (II) | Bis di  Tris tri óxido X(ato) de (di/tri) M  Tetraquis …  Bis(trioxidonitrato) de cobre |
| ***SALES CUTERNARIAS M H (XOb)X***  *Solo se dan en ácidos con más de un H. En este caso no se sustituyen todos los H*  *Mg(H2SiO4)2* | (di/tri) Hidrogeno X(ato/ito) de M (x)  *Dihidrógenosilicato de magnesio* | Bis di  Tris hidrógeno tri óxido X(ato) de (di/tri) M  Tetraquis  *Bis{dihidrógeno(tetraoxidosilicato)} de magnesio* |