COMBINACIONES TERNARIAS Y CUATERNARIAS

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | ***TRADICIONAL*** | ***ADICIÓN******COMPOSICIÓN-ESTEQUIOMÉTRICA*** |
| ***OXIÁCIDOS Ha X Ob****¿Cómo determinar a y b?* Par🡪 a=2; b= (val+2)/2Si 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 diTris tri óxido X(ato) de (di/tri) MTetraquis …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 diTris hidrógeno tri óxido X(ato) de (di/tri) MTetraquis *Bis{dihidrógeno(tetraoxidosilicato)} de magnesio* |