

**NOMENCLATURA**

COMPOSTI BINARI

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **OSSIDI**  Metallo + O | Na2O  FeO  Fe2O3 | Ossido di sodio  Ossido ferr**oso**  Ossido ferr**ico** |
| **ANIDRIDI**  Non metallo + O | CO2  SO2  SO3 | Anidride carbon**ica**  Anidride solfor**osa**  Anidride solfor**ica** |
| **IDRACIDI**  H +Non metallo  -idrico | HCl  HBr | Acido cloridrico  Acido bromidrico |
| **SALE IDRACIDO**  Metallo+ Non metallo   -uro | NaCl  K2S | Cloruro di sodio  Solfuro di potassio |
| **IDRURI**  Metallo + H | NaH  KH  CaH2 | Idruro di sodio  Idruro di potassio  idruro di calcio |

COMPOSTI TERNARI

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **IDROSSIDI**  Metallo + OH | NaOH  Ca(OH)2  Fe(OH)2  Fe(OH)3 | Idrossido di sodio  Idrossido di Calcio  Idrossido ferr**oso**  Idrossido ferr**ico** |
| **OSSIACIDI**  H + Non metallo + O | H2CO3  H2SO3  H2SO4 | Acido carbon**ico**  Acido solfor**oso**  Acido solfor**ico**  -oso -ito  -ico -ato |
| **SALE DELL’OSSIACIDO**  Metallo + Non metallo +O | Na2CO3  Na2SO3  Na2SO4 | Carbon**ato** di sodio  Solf**ito** di sodio  Solf**ato** di sod |