

Come si ricavano i composti

Composti binari	Composti ternari
Reazioni di scambio semplice: <ul style="list-style-type: none">• sale binario+ idracido• sale binario+ ossoacido• sale ternario+ idracido	

- Ossidi basici= metallo +O₂
- Ossidi acidi (anidridi)= Non Metallo+ O₂
- Idruri= metalli o non metalli+H₂
- Idracidi sono 5: HF, HCl, HBr, HI e H₂S.
- Sali binari:
ossido+ idracido;
idrossido+ idracido

- Idrossidi=ossido basico +H₂O
- Ossoacidi=ossido acido(anidride)+ H₂O
- Sali Ternari:
Metallo+ ossoacido;
ossido+ ossoacido;
idrossido+ ossoacido
ossido+ anidride (Sintesi)