

SCHEDA DI OSSERVAZIONE E STUDIO

Classe 2°D Gruppo n. 5 Relatore

data

Nomenclatura tradizionale

composti inorganici

-composti binari:(H_2O :idrogeno+ossigeno)

molecola formata da due elementi diversi

-composti ternari:(Na_2CO_3 :sodio+carbonio+ossigeno)

molecole formate da tre elementi diversi

-composti quaternari:($NaHCO_3$:sodio+idrogeno+carbonio+ossigeno)

molecole formate da quattro elementi diversi

-idruri(NaH)

-idracidi(HCl)

-sali-binari($NaCl$)

{ossidi basici(CaO)

-ossidi=

{ossidi acidi(CO_2)

-perossidi(H_2O_2)

-idrossidi($NaOH$)

-sali ternari($CaCO_3$)

-sali acidi($NaHCO_3$)