

SCHEDA DI OSSERVAZIONE E STUDIO

Classe 2°D Gruppo n. 3 Relatore

data aprile 2014

NOMENCLATURA TRADIZIONALE

Composti inorganici:

Composti binari:(H_2O : idrogeno + ossigeno) Idruri(NaH)
molecola formata da due elementi diversi. Idracidi (HCl)

Sali binari ($NaCl$)

Ossidi -basici(CaO)

-acidi(CO_2)

Perossidi(H_2O_2)

Composti ternari: (Na_2CO_3 : Sodio + carbonio + ossigeno) Idrrossidi($NaOH$)
molecole formate da tre elementi diversi. Acidiodssigenati(H_2CO_3)

Sali ternari ($CaCO_3$)

Composti quaternari: ($NaHCO_3$: Sodio + Idrogeno+ carbonio) Sali acidi ($NaHCO_3$)
molecole formate da quattro elementi diversi.