

SCHEDA DI OSSERVAZIONE E STUDIO

Classe 2°D Gruppo n. 5 Relatore

data marzo 2014

COMPOSTI BINARI

IDRURI:metallo alcalino+idrogeno

NOMENCLATURA:idruro di metallo

esempio NaH idruro di sodio

esempio MgH<sub>2</sub> idruro di magnesio

esempio CaH<sub>2</sub> idruro di calcio

COMPOSTI BINARI

IDRACIDI:idrogeno+non metallo

NOMENCLATURA:acido+non metallo+idrico

esempio:HF acido fluoridico

COMPOSTI BINARI

SALI BINARI:metallo+non metallo

NOMENCLATURA:non metallo-uro di metallo

esempio:NaCl cloruro di sodio

Composti binari:ossidi (ossidi basici)

(ossidi acidi)

Ossidi basici: metallo+ossigeno

esempio CaO

Nomenclatura:ossido di nome metallo

esempio CaO ossido di calcio

esempioMgO ossido di magnesio

Ossidi acidi:non metallo+ossigeno

(anidridi)

Nomenclatura:ossido di (anidride-nome metallo-ica/osa)

(ica piu' ossigeno)

(osa meno ossigeno)