

SCHEDA DI OSSERVAZIONE E STUDIO

Classe 2°D Gruppo n. 3 Relatore

data marzo 2014

NOMENCLATURA COMPOSTI BINARI

IDRURI : Metallo alcalino + idrogeno

es:NaH

NOMENCLATURA : Idruro di nome metallo

Es: NaH Idruro di sodio

MgH₂ Idruro di magnesio

CaH₂ Idruro di calcio

IDRACIDI : idrogeno + non metallo

(esempio HF)

NOMENCLATURA : Acido nome non metallo IDRICO

Es: HF acido fluoridico

HBr acido bromidico

SALI BINARI: Metallo + non metallo

(es: NaCl)

