

SCHEDA DI OSSERVAZIONE E STUDIO

Classe 2°D Gruppo n. 6 Relatore

data

## Classificazione generale prodotti chimici /sostanze/

\_Sostanze organiche : molecole costituite con atomi di carbonio, idrogeno , ossigeno ,alogeni.

\_Sostanze inorganiche : molecole costituite con tutti gli elementi della tavola periodica .

## Composti organici

Classe di Composti

. Alcani : metano

. Alcheni : etene

. Alchini : etino ( acetilene)

. Alcooli : etanolo ( alcool etilico)

. Aldeidi : aldeide formica

. Chetoni : acetone

. Acidi carbossilici : acido acetico

. Eteri : etere etilico

. Esteri : grassi, cere, oli

. Aromatici : benzene

Nomenclatura Composti Inorganici

Composti binari

Idruri: Metallo alcalino + idrogeno

es. NaH.

Nomenclatura : Idruro di nome metallo

es. NaH idruro di sodio.

es. Mg H<sub>2</sub> idruro di magnesio

es. Ca H<sub>2</sub> idruro di calcio

Idracidi : idrogeno + non metallo

es. HF.

Nomenclatura : acido nome metallo - idrico

es. HF acido fluoridrico .

es. HBr acido bromidrico.

Sali binari : metallo + non metallo

es. NaCl

Nomenclatura : nome non metallo - uro di nome metallo

es. NaCl cloruro di sodio ( sale da cucina )

Mg F<sub>2</sub> FLUORURO DI MAGNESIO

Composti binari: ossidi - basici

ossidi- acidi

Ossidi basici : metallo + ossigeno .es CaO

Nomenclatura : ossido di nome metallo

es. CaO ossido di calcio.

MgO ossido di magnesio.

Ossidi acidi: non metallo + ossigeno .es SO<sub>3</sub>

Nomenclatura : ossido di nome non metallo (anidride nome non metallo - {ica-osa}

(-ica + ossigeno)

(osa- ossigeno)

es. SO<sub>3</sub> triossido di zolfo (andride solforica)

es. SO<sub>2</sub> biossido di zolfo ( anidride solforoso)