

SCHEDA DI OSSERVAZIONE E STUDIO

Classe 2°D Gruppo n. 1 Relatore

data aprile 2014

Un po` di Nomenclatura

Classificazione generale dei prodotti chimici (sostanze)

\ **-Sostanze organiche:** Molecole costituite con atomi di *Carbonio*

Composti \ (Idrogeno; Ossigeno; Alogeni)

(sostanze)\ **-Sostanze inorganiche:** Molecole costituite con tutti gli elementi

\ della tavola periodica

Classe dei Composti

Alcani: Metano

Alcheni: Eteno

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

Molecole Organiche

ALCHOOL ETILICO

.H .H

| |

H-C-C-OH

| |

H .H

Nomenclatura Tradizionale

Composti inorganici

-Composti Binari: (H_2O : idrogeno + ossigeno)

molecole formate da due elementi diversi

-Composti Ternari: ($NaCO_3$: sodio+carbonio+ossigeno)

molecole formate da tre elementi diversi

-Composti Quaternari: ($NaHCO_3$: sodio+idrogeno+carbonio+ossigeno)

molecole formate da quattro elementi diversi

Composti Binari

- Idruri (NaH)

- Idracidi (HCl)

- Sali-Binari ($NaCl$)

- Ossidi acidi (CO_2)

- Ossidi basici (CaO)

- Perossidi (H_2O_2)

Composti Ternari

- Idrossidi (NaOH)
- Acidi ossigenati (H_2CO_3)
- Sali ternari (CaCO_3)

Composti Quaternari

- Sali Acidi (NaHCO_3)

23\04\14

I composti binari

-Idruri: *metallo alcalino + idrogeno (Es. NaH)*

IDRURO DI (nome metallo)

Es. NaH= Idruro di sodio

MgH₂= Idruro di Magnesio

CaH₂= Idruro di Calcio

-Idracidi: *idrogeno + non metallo (Es. HF)*

ACIDO (non metallo) -IDRICO

Es. HF= Acido Fluoridrico

