

**L' Atomo:** struttura

- I protoni, particelle con carica positiva, I Neutroni, particelle neutre, gli Elettroni, particelle con carica negativa.

**La Tavola Periodica degli elementi:** struttura.

- Gruppi e Periodi.
- Elementi del Primo Gruppo: I Metalli alcalini
- Elementi del Secondo Gruppo: Metalli alcalino Terrosi
- Elementi del Settimo Gruppo: Gli alogeni
- Elementi dell'ottavo gruppo: I gas Nobili

**Il Numero Atomico:** numero dei Protoni e degli elettroni.

Gli elettroni di valenza: elettroni che formano I legami chimici

**Gli Orbitali:** lo spazio in cui ruotano gli elettroni

**I legami Chimici:** Legame Ionico nei sali

Legame Covalente Polare nell' Acqua

Legame Covalente

**Le Soluzioni:** miscugli composti da solvente più soluto

- **L'Acqua:** le sue proprietà
- Perché l' acqua è un buon solvente
- La solubilità del Cloruro di Sodio in Acqua

**Il Ph di una soluzione**

- Acidi Forti: l' Acido cloridrico
- Basi Forti: l' Idrossido di Sodio
- I sali: il cloruro di sodio, il sale da cucina
- Gli Indicatori di PH
- La cartina Tornasole
- il Phmetro

**La Chimica Organica:** I legami del Carbonio

- I composti organici: il Saccarosio, lo zucchero da cucina

**Gli Idrocarburi:** Il benzene ed altri composti aromatici

- Il Metano: Struttura.

**Esperienze di Laboratorio:** La solubilità del Cloruro di Sodio in Acqua

L' uso degli Indicatori Acido-Base per il calcolo del Ph

L'uso della Cartina Tornasole per la misurazione del Ph

Il Saggio alla fiamma, per individuare la presenza di un metallo in un sale.

Prof.ssa Antonella Di Narzo