

PROGRAMMA DI CHIMICA

classe:

1. MISURA

- Sistema Internazionale di Unità di Misura: Massa, Lunghezza, Temperatura, Tempo
- Unità di Misura fondamentali e derivate: Superficie, Volume, Peso
- Multipli e sottomultipli: Fattore di conversione
- Notazione scientifica

2. PRESENTAZIONE DATI SCIENTIFICI

- Grafici lineari
- Proporzionalità diretta
- Proporzionalità inversa

3. STATI DELLA MATERIA

- Stati della materia: Solido, Liquido, Aeriforme
- Teoria cinetica della materia
- Passaggi di stato
- Temperatura e passaggi di stato
- Energia e passaggi di stato

4. CLASSIFICARE LA MATERIA

- Sostanze pure: Elementi, Composti
- Miscugli: Omogenei, Eterogenei
- Soluzione
- Tecniche di separazione di miscugli: Filtrazione, Distillazione, Centrifugazione

5. ATOMO

- Particelle subatomiche: Protone, Neutrone, Elettrone
- Numero atomico
- Numero di massa
- Isotopi
- Modello atomico di Bohr
- Modello della nuvola elettronica
- Orbitali atomici
- Configurazione elettronica

6. MODERNA TAVOLA PERIODICA

- Legge periodica
- Periodi
- Gruppi
- Massa atomica
- Classi di elementi: Metalli, Non Metalli, Semimetalli
- Proprietà degli elementi lungo un gruppo
- Elettroni di valenza

- Metalli alcalino, Metalli Alcalino Terrosi, Gruppo del Boro, Gruppo del Carbonio, Gruppo dell'Azoto, Gruppo dell'Ossigeno, Alogeni, Gas Nobili

7. LEGAMI CHIMICI

- Configurazione elettronica stabile
- Rappresentazione di Lewis
- Legame ionico: Trasferimento di elettroni, Formazione di ioni, Energia di ionizzazione
- Composti ionici
- Legame Covalente: Condividere gli elettroni, Molecole, Legame Covalente Multiplo, Elettronegatività, Legame Covalente Omopolare, Legame Covalente Eteropolare
- Legame Idrogeno
- Nomenclatura: Composti ionici binari, Ioni poliatomici, Composti molecolari
- Legame Metallico.
- Leghe: Acciaio, Bronzo, Ottone

8. REAZIONI CHIMICHE

- Rappresentazione equazioni chimiche
- Legge di conservazione della massa
- Bilanciare le reazioni chimiche
- Calcoli con le moli
- Massa molare
- Rapporti stechiometrici
- Classificare le reazioni
- Reazioni di sintesi
- Reazioni di decomposizione
- Reazioni di sostituzione singola
- Reazioni di sostituzione doppia
- Reazioni di combustione

Napoli,

Firma Studenti

Firma Docente