

## INDICAZIONI PER IL RECUPERO DELLE INSUFFICIENZE

Anno scolastico 2018/2019

Materia CHIMICA

Docente Valerio Raffaella

Classe 1Ai

Al termine del recupero gli alunni dovranno:

- aver raggiunto le competenze minime di base:
  1. Saper distinguere i miscugli dalle sostanze pure e gli elementi dai composti
  2. Saper applicare il concetto di mole, di massa atomica relativa e di massa molecolare relativa
  3. Saper usare la tavola periodica
  4. Saper bilanciare una reazione e saper calcolare le masse coinvolte
  5. Saper descrivere i principali modelli atomici
- conoscere i seguenti argomenti:

### **Introduzione alla chimica**

La tavola periodica, gruppi, periodi. Nomi e simboli degli elementi.

### **Dentro la materia: miscugli e sostanze**

Il Sistema Internazionale di unità di misura. Le grandezze fondamentali e derivate. Grandezze estensive ed intensive. Le grandezze caratteristiche delle sostanze: massa; volume; densità. Problemi sulla densità. Temperatura e calore, scale termometriche. Notazione scientifica.

### **Le trasformazioni fisiche della materia**

Gli stati fisici della materia. Sistemi omogenei ed eterogenei. Le sostanze pure, i miscugli le soluzioni. Concentrazioni percentuali: %m/m, %m/v; %v/v. Passaggi di stato. Tecniche di separazione dei miscugli: filtrazione, cromatografia, distillazione, decantazione, estrazione, cristallizzazione, centrifugazione

### **Le trasformazioni chimiche**

Reazioni chimiche; reagenti e prodotti; reazioni chimiche e calore. Bilanciamento di una reazione, molecole e formule chimiche

### **Le leggi quantitative**

La massa e le trasformazioni chimiche: legge di Lavoisier. Dagli elementi ai composti: legge di Proust. Verso il concetto di atomo: legge di Dalton.

### **La massa nel mondo microscopico: masse atomiche e molecolari**

Primi passi verso le masse atomiche: scomposizione di una sostanza nei suoi elementi. Definizione delle masse atomiche: l'unità di massa atomica. Dalle masse atomiche alle masse molecolari; calcolo delle masse, composizione percentuale. Formula minima e formula molecolare.

**La massa nel mondo macroscopico: la mole**

La mole e la massa molare. Numero di Avogadro. Calcoli con le moli. Calcoli con il numero di molecole. Il volume molare. Concentrazione molare e molale di una soluzione, Le reazioni e le quantità: stechiometria di una reazione; reagente limitante.

**All'interno dell'atomo**

Le particelle dell'atomo: protoni, elettroni e neutroni; il modello atomico di Thomson, di Rutherford; numero atomico, numero di massa e isotopi.

L'atomo di Bohr. Il modello atomico a strati. Il modello a orbitali dell'atomo; l'orbitale; i numeri quantici; la struttura elettronica degli elementi. Principio di esclusione di Pauli e regola di Hund. Configurazioni elettroniche con rappresentazione grafica.

**Il sistema periodico**

La moderna tavola periodica, simboli di Lewis. Le proprietà periodiche: raggio e volume atomico, energia di ionizzazione, affinità elettronica, elettronegatività.

N.B.: sulle competenze minime di base e sugli argomenti indicati sarà svolta la prova di recupero.

D. S.	R. Q.	Emissione 27/03/2019
-------	-------	-------------------------