

Anno scolastico: 2022/23

PROGRAMMA SVOLTO CLASSE 2°C

DOCENTI: Accardo Giovanna, Marrella Francesco

MATERIA: **Chimica** teorica e laboratorio

Programma teorico

- **Ripasso generale:** Concetto di materia e di reazione chimica, sostanze pure, miscugli omogenei ed eterogenei, tecniche di separazione dei miscugli;
- *UDA interdisciplinare “Recupero e consolidamento delle competenze di base delle materie di area comune”*
- **La struttura dell’atomo:** Teoria atomica, particelle subatomiche (elettroni, protoni e neutroni), numero atomico e di massa, concetto di orbitale e disposizione secondo i livelli energetici negli orbitali (configurazione elettronica);
- **La Tavola periodica:** Elementi e composti chimici, Origine, utilizzo e fonti degli elementi chimici più comuni, struttura generale della tavola periodica degli elementi, caratteristiche tipiche di metalli, non metalli e semimetalli, Riconoscimento e caratteristiche dei gruppi chimici principali, Andamento delle proprietà periodiche;
- *UDA interdisciplinare “Dall’Idea al prodotto”*
- **I Legami chimici:** Concetto di elettrone di valenza e riconoscimento dalla tavola periodica, differenze tra legame covalente (puro e polare), legame ionico e legame metallico, Elettronegatività e regola dell’ottetto nella formazione del legame;
- **Il pH in soluzione acquosa:** concetto di pH e definizione, utilizzo della scala del pH, metodi di misura (Cartina tornasole, pH-metro, Indicatori acido-base e indicatori naturali) e lettura della strumentazione, il pH negli alimenti e nelle sostanze di uso comune;
- *UDA di Ed. Civica “Salute e benessere - Alimentazione”: La chimica degli alimenti e la Piramide alimentare.*

Programma pratico

- **Sicurezza nei Laboratori di chimica**

Norme di comportamento e di sicurezza in laboratorio; simboli di pericolosità; i nuovi pittogrammi di pericolo, D.P.I. (Verifica)

- **Saggio alla fiamma**

Riconoscimento qualitativo di alcuni metalli alla fiamma. (Relazione); Prova incognita saggi alla fiamma.

- **Trasformazioni fisiche e chimiche**

Fenomeni evidenti durante le reazioni chimiche. (Relazione)

- **Reazioni esotermiche ed endotermiche**

Reazioni tra sostanze in laboratorio. (Relazione)

Parma, 07/06/2023

I docenti

Prof.ssa Giovanna Accardo

Prof. Marrella Francesco