

✉ Piazzale Sicilia 5, 43121 PARMA - 🌐 www.ipstalevi.edu.it - ☎ 0521/27.26.38; 0521/78.39.28 - Fax 0521/77.52.35
✉ prri010009@istruzione.it - prri010009@pec.istruzione.it - Ⓛ 80011590348 - Cod. Univoco Fatt. UFW76E

Classe: 2^F IAMI

Docenti: MARRELLA FRANCESCO

Materia: **Laboratorio di Tecnologia ed Esercitazioni**

A.S. 2024-2025

PROGRAMMA SVOLTO DI LABORATORIO:

1) Sicurezza nei Laboratori di chimica

Norme di comportamento e di sicurezza in laboratorio; simboli di pericolosità; i nuovi pittogrammi di pericolo. Uso di dispositivi di protezione individuale. Etichettatura dei prodotti chimici. Pannello di pericolo arancione.
(Verifica Sicurezza)

2) Strumentazione di Laboratorio

Strumenti tarati e graduati, Errori sistematici e accidentali
Misure Dirette e Indirette; Portata, Sensibilità, Precisione, Prontezza.
(Verifica)

3) Metodi di separazione

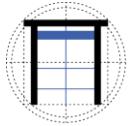
(Filtrazione di sistemi eterogenei, Distillazione del vino, Cromatografia su Carta)
Con relative relazioni

4) Le temperature e passaggi di stato

Determinazione del punto di fusione di alcune sostanze chimiche, (Tiosolfato di sodio, Anidride Maleica). Costruzione delle curve di raffreddamento e riscaldamento. (relazione e grafico))

5) Saggio alla fiamma

Riconoscimento qualitativo di alcuni metalli alla fiamma. (relazione)
Saggi alla fiamma, Saggi alla Perla con relative prove incognite. (relazioni)



✉ Piazzale Sicilia 5, 43121 PARMA - 🌐 www.ipstilevi.edu.it - ☎ 0521/27.26.38; 0521/78.39.28 - Fax 0521/77.52.35
✉ prri010009@istruzione.it prri010009@pec.istruzione.it - ⚡ 80011590348 - Cod. Univoco Fatt. UFW76E

6) Solubilità, soluzione satura, influenza della temperatura

Solubilità del nitrato di potassio e del nitrato di sodio. Costruzione del grafico della solubilità (relazione e grafico)

7) Trasformazioni della materia.

Fisiche e Chimiche, reazioni Esotermiche e endotermiche
Esperienze in laboratorio (relazioni)

8) Il pH, cartina indicatrice universale. Uso del pHmetro

Misurazioni del pH di alcune soluzioni commerciali. (relazione)

9) Le Soluzioni

Definizione di soluzione, soluto e solvente
Definizione di concentrazione di una soluzione e come si esprime (Cm/v, Cm/m, C% v/v).
Diluizione di soluzioni in laboratorio (relazione, test)

Parma 12/06/2025

Docente

Marrella Francesco