

I.T.C.S. "ERASMO DA ROTTERDAM"

Liceo Artistico indirizzo Grafica - Liceo delle Scienze Umane opz. Economico sociale
ITI Informatica e telecomunicazioni - ITI Costruzioni, ambiente e territorio
Via Varalli, 24 - 20021 BOLLATE (MI) Tel. 023506460/75 – Fax 0233300549
MITD450009 – C.F. 97068290150



UNIONE EUROPEA



MIUR

Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca
Dipartimento per la Programmazione
Direzione Generale per interventi in materia di edilizia
scolastica, per la gestione dei fondi strutturali per
l'istruzione e per l'innovazione digitale
Ufficio IV

PER LA SCUOLA - COMPETENZE E AMBIENTI PER L'APPRENDIMENTO (FSE-FESR)

PROGRAMMAZIONE PREVENTIVA (con Insegnante Tecnico Pratico)

Codice Mod. **RQ 10.3** Pag. 1 / 3

A.S.	2019/2020	DOCENTI	ZINI ELISA ANGELA IPPOLITO
DISCIPLINA	CHIMICA E LABORATORIO		
CLASSE	1H	INDIRIZZO	INFORMATICA E TELECOMUNICAZIONI

COMPETENZE

- COMPRENDERE LA NATURA DELLA MATERIA E LE DIFFERENZE TRA FENOMENI FISICI E CHIMICI.
- OSSERVARE, DESCRIVERE ED ANALIZZARE FENOMENI APPARTENENTI ALLA REALTÀ NATURALE E ARTIFICIALE SIA NELL'INFINITAMENTE PICCOLO SIA NELL'INFINITAMENTE GRANDE.



E-mail: MITD450009@istruzione.it PEC: MITD450009@pec.istruzione.it
Sito web: www.itcserasmo.it

N°	Titolo del modulo	Contenuti	Attività di laboratorio (se previste)	Obiettivi disciplinari	Periodo
1	<u>CONCETTO DI MISURA E SUA APPROSSIMAZIONE.</u> <u>NORME DI SICUREZZA IN LABORATORIO E SIMBOLI CHIMICI DI PERICOLO</u>	S.I. unità di misura, notazione scientifica, equivalenze. Norme di sicurezza in laboratorio. I simboli di pericolo chimico	MISURA E LETTURA CORRETTA DI UN VOLUME. LETTURA CORRETTA DI UNA ETICHETTA DI UNA SOSTANZA.	Significato di misurazione. Massa, forza peso, volume e densità. Temperatura, energia termica, calore. L'importanza della corretta unità di misura. La notazione scientifica e le cifre significative. Norme di sicurezza in laboratorio e simboli chimici di pericolo (vecchi e nuovi).	Settembre / Ottobre
2	<u>ERRORE NELLE MISURE</u>	Accuratezza e precisione di una misura	PRECISIONE DI MISURA IN BECKER, CILINDRO, PIPETTA	Saper riconoscere la precisione e l'accuratezza di una misura e di uno strumento	Ottobre / Novembre
3	<u>LA COMPOSIZIONE DELLA MATERIA</u>	Le sostanze pure: elementi e composti. I miscugli omogenei ed eterogenei. Soluzione satura Tecnica di separazione dei miscugli	PREPARAZIONE DI UN MISCUGLIO OMOGENEO ED ETEROGENEO. REAZIONI FISICHE E CHIMICHE A CONFRONTO. CROMATOGRAFIA DEGLI INCHIOSTRI. FILTRAZIONE DI UN MISCUGLIO ETEROGENEO.	Saper riconoscere gli stati della materia e prevedere i passaggi di stato. Saper riconoscere una trasformazione fisica Saper riconoscere una trasformazione chimica	Novembre / Dicembre
4	<u>LE PROPRIETÀ E LE TRASFORMAZIONI DELLA MATERIA</u>	Le proprietà fisiche caratteristiche. Le trasformazioni fisiche: stati fisici di aggregazione e passaggi di stato, processi di dissoluzione. Le trasformazioni chimiche: reazione chimica intesa come trasformazione irreversibile e permanente	Reazioni fisiche e chimica a confronto. I passaggi di stato nell'acqua. La densità dei liquidi. La densità dei solidi. Separazione di miscugli omogenei ed eterogenei. Cristallizzazione del solfato di rame. Distillazione del vino	Saper riconoscere gli stati della materia e prevedere i passaggi di stato. Saper riconoscere una trasformazione fisica Saper riconoscere una trasformazione chimica	Dicembre / Gennaio
5	<u>DALLE LEGGI DELLA CHIMICA ALL'ATOMO</u>	Legge di Lavoisier o di conservazione della massa. Legge di Proust e Dalton. Significato di atomo e molecola. Bilanciamento delle reazioni chimiche. La tavola periodica degli elementi e i suoi segreti. Numero atomico, numero di massa, ioni e isotopi.	LEGGE DI LAVOISIER. PREPARAZIONE DI UN FLUIDO NON NEWTONIANO	Conoscere la struttura atomica Saper riconoscere atomi e molecole e la loro nomenclatura Saper bilanciare una reazione chimica Conoscere la composizione atomica (protoni, elettroni, neutroni)	Gennaio / Febbraio

6	<u>LA CONCENTRAZIONE DELLE SOLUZIONI</u>	Contenuti % m/m, m/v, v/v, ppm	PREPARAZIONE DI SOLUZIONI A CONCENTRAZIONE NOTA. DETERMINAZIONE DELLA SOLUBILITÀ DEL CLORURO DI SODIO	Saper calcolare la quantità % di un principio attivo	Febbraio / Marzo
7	<u>LEGGE DEI GAS</u>	Legge Boyle, Volta, Gay-Lussac e legge generale dei gas		Saper individuare le relazioni tra pressione, volume e temperatura in un gas	Marzo / Aprile
8	<u>LA TAVOLA PERIODICA DEGLI ELEMENTI</u>	I segreti della tavola periodica	Il pH delle soluzioni. La scrittura magica con la fenoltaleina. La reattività dei metalli alcalini in acqua	Sapere come è stata costruita la tavola periodica degli elementi	Aprile / Maggio

Data 18/12/2019

Il Docente
Elisa Zini