



DE NICOLA



ISTITUTO DI ISTRUZIONE SUPERIORE STATALE "ENRICO DE NICOLA"

SEDE CENTRALE Via G. Parini, 10/C - 35028 - Piove di Sacco (PD) Tel. 049-5841692; 049-5841969; 049-9703995
CF e Pi: 80024700280 - Codice Meccanografico: PDIS02100V - Codice Univoco Ufficio: UFSSEP Mail: pdiso2100v@istruzione.it Pec: pdiso2100v@pec.istruzione.it
SEDE STACCATA Via Ortazzi, 11 - 35028 - Piove di Sacco (PD) Tel. 049-5841129

INDIRIZZI DI STUDIO

Istituto Tecnico Economico: AFM, SIA, Turismo - Istituto Tecnico Tecnologico: CAT Istituto Professionale: Servizi per l'Agricoltura, Servizi per la sanità e l'assistenza sociale

PROGRAMMA SVOLTO

CLASSE	1ASA
INDIRIZZO	Agrario
ANNO SCOLASTICO	2018/2019
DISCIPLINA	Scienze Integrate (Chimica)
DOCENTE	Maniero Riccardo Zabbia Filippo

PROGRAMMA SVOLTO NELLA CLASSE 1ASA

Libro di testo adottato: *Chimica per il nostro futuro* Autori: F. Randazzo, P. Stroppa Editore A. Mondadori Scuola – seconda edizione

Altri materiali utilizzati: *Fotocopie*

COMPETENZE SVILUPPATE	MODULI/UNITÀ	CONTENUTI
<p>COMPETENZA: Osservare, descrivere ed analizzare fenomeni appartenenti alla realtà naturale artificiale e riconoscere nelle varie forme i concetti di sistema e di complessità</p>	<p>Unità 1: Concetti e grandezze essenziali</p>	<p>Sistema Internazionale delle Unità di misura La notazione scientifica Volume: grandezza derivata Massa: grandezza fondamentale Densità: grandezza derivata Temperatura: grandezza fondamentale Passaggi di stato</p>
<p>COMPETENZA: Osservare, descrivere ed analizzare fenomeni appartenenti alla realtà naturale artificiale e riconoscere nelle varie forme i concetti di sistema e di complessità Essere consapevole delle potenzialità e dei limiti delle tecnologie nel contesto culturale e sociale in cui vengono applicate</p>	<p>Unità 2: Dai miscugli agli elementi</p>	<p>Che cosa sono i miscugli? Che cosa sono le soluzioni? Soluzioni sature e solubilità Metodi di separazione di miscugli Metodi meccanici Metodi per dissoluzione ed estrazione Metodi con cambiamento di stato Metodi cromatografici Quando una sostanza è pura? Elementi Laboratorio: Sicurezza e laboratorio di chimica, pittogrammi di pericolo, metodi di separazione: filtrazione, cristallizzazione, cromatografia su carta e cromatografia foglia di spinaci.</p>
<p>COMPETENZA : osservare, descrivere ed analizzare fenomeni appartenenti alla realtà naturale artificiale e riconoscere nelle</p>	<p>Unità 3: Leggi e teoria atomica</p>	<p>Legge di conservazione di massa Legge delle proporzioni definite Modello atomico di Dalton Teoria atomica di Dalton</p>

varie forme i concetti di sistema e di complessità		Laboratorio: verifica della legge di Lavoisier
COMPETENZA : osservare, descrivere ed analizzare fenomeni appartenenti alla realtà naturale artificiale e riconoscere nelle varie forme i concetti di sistema e di complessità	Unità 4: Le particelle dell'atomo e la tavola periodica degli elementi	La natura elettrica della materia Le particelle fondamentali Numero atomico, numero di massa e isotopi La tavola periodica degli elementi Laboratorio: saggio alla fiamma e metodo del precipitato
COMPETENZA : osservare, descrivere ed analizzare fenomeni appartenenti alla realtà naturale artificiale e riconoscere nelle varie forme i concetti di sistema e di complessità	Unità 5: Classificazioni e nomi di composti	Composti inorganici e organici Il numero di ossidazione Nomi dei composti inorganici binari Dal nome corrente alla formula Nomi degli acidi inorganici Nomi degli idrossidi Laboratorio: riduzione ed ossidazione del saccarosio

Piove di Sacco, 04/10/2019.....

I Docenti Riccardo Mammì Roberto

I rappresentanti degli studenti
Stefano Mammì
Mattia Bruscia