



DE NICOLA



ISTITUTO DI ISTRUZIONE SUPERIORE STATALE "ENRICO DE NICOLA"

SEDE CENTRALE Via G. Parini, 10/C - 35028 - Pieve di Sacco (PD) Tel. 049-5841692; 049-5841969; 049-9703995

CF e PI: 80024700280 - **Codice Meccanografico:** PDIS02100V - **Codice Univoco Ufficio:** UFS6EP **Mai:** pdiso2100v@istruzione.it **Pec:** pdiso2100v@pec.istruzione.it

SEDE STACCATA Via Ortazzi, 11 - 35028 - Pieve 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	2BSS
INDIRIZZO	Socio Sanitario
ANNO SCOLASTICO	2018/2019
DISCIPLINA	Scienze Integrate (Chimica)
DOCENTE	Maniero Riccardo

PROGRAMMA SVOLTO NELLA CLASSE 2BSS

Libro di testo adottato: Scoprire la Chimica Autori: G. Valtutti, A. Tifi, A. Gentile. Editore Zanichelli

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: Dai miscugli agli elementi</p>	Passaggi di stato Che cosa sono i miscugli? Che cosa sono le soluzioni? Metodi di separazione di miscugli Elementi e composti Fenomeni chimici e reazioni chimiche Laboratorio: Pittogrammi di pericolo e strumentazione di laboratorio di chimica, filtrazione e cristallizzazione, cromatografia, distillazione.
<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 2: Leggi e teoria atomica</p>	Legge di conservazione di massa Legge delle proporzioni definite Modello atomico di Dalton Teoria atomica di Dalton Composti, molecole e Ioni La teoria cinetica molecolare della materia
<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 3: Moli ed equazioni chimiche</p>	Massa di atomi e molecole Massa di insiemi di particelle Mole e numero di Avogadro

<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 4: Le particelle dell'atomo</p>	<p>La natura elettrica della materia Le particelle fondamentali Numero atomico, numero di massa e isotopi</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</p>	<p>Unità 5: Da Mendeleev a Bohr</p>	<p>Verso il sistema periodico L'atomo di Bohr Il modello atomico a strati Le conseguenze della struttura a strati dell'atomo Le proprietà periodiche</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</p>	<p>Unità 6: I legami chimici</p>	<p>I gas nobili e la regola dell'ottetto Il legame covalente Elettronegatività e legami Il legame ionico</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</p>	<p>Unità 7: Classificazioni e nomi di composti</p>	<p>Il numero di ossidazione Nomi dei composti inorganici binari</p>

Piove di Sacco, 30/05/1999.....

Il Docente Riccardo Meris

I rappresentanti degli studenti

Mauro Costantini

Chiello Maria