



**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 Mail: 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

<b>CLASSE</b>	2BSS
<b>INDIRIZZO</b>	Socio Sanitario
<b>ANNO SCOLASTICO</b>	2018/2019
<b>DISCIPLINA</b>	Scienze Integrate (Chimica)
<b>DOCENTE</b>	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><b>COMPETENZA:</b> Osservare, descrivere ed analizzare fenomeni appartenenti alla realtà naturale artificiale e riconoscere nelle varie forme i concetti di sistema e di complessità</p>	<p><b>Unità 1: Dai miscugli agli elementi</b></p>	<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>
<p><b>COMPETENZA :</b> osservare, descrivere ed analizzare fenomeni appartenenti alla realtà naturale artificiale e riconoscere nelle varie forme i concetti di sistema e di complessità</p>	<p><b>Unità 2: Leggi e teoria atomica</b></p>	<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>
<p><b>COMPETENZA :</b> osservare, descrivere ed analizzare fenomeni appartenenti alla realtà naturale artificiale e riconoscere nelle varie forme i concetti di sistema e di complessità</p>	<p><b>Unità 3: Moli ed equazioni chimiche</b></p>	<p>Massa di atomi e molecole Massa di insiemi di particelle Mole e numero di Avogadro</p>

<p><b>COMPETENZA :</b> osservare, descrivere ed analizzare fenomeni appartenenti alla realtà naturale artificiale e riconoscere nelle varie forme i concetti di sistema e di complessità</p>	<p><b>Unità 4: Le particelle dell'atomo</b></p>	<p>La natura elettrica della materia Le particelle fondamentali Numero atomico, numero di massa e isotopi</p>
<p><b>COMPETENZA :</b> osservare, descrivere ed analizzare fenomeni appartenenti alla realtà naturale artificiale e riconoscere nelle varie forme i concetti di sistema e di complessità</p>	<p><b>Unità 5: Da Mendeleev a Bohr</b></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><b>COMPETENZA :</b> osservare, descrivere ed analizzare fenomeni appartenenti alla realtà naturale artificiale e riconoscere nelle varie forme i concetti di sistema e di complessità</p>	<p><b>Unità 6: I legami chimici</b></p>	<p>I gas nobili e la regola dell'ottetto Il legame covalente Elettronegatività e legami Il legame ionico</p>
<p><b>COMPETENZA :</b> osservare, descrivere ed analizzare fenomeni appartenenti alla realtà naturale artificiale e riconoscere nelle varie forme i concetti di sistema e di complessità</p>	<p><b>Unità 7: Classificazioni e nomi di composti</b></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

Manuela Cotroneo

Chiello Maria