



Ministero dell'Istruzione e del Merito
Ufficio Scolastico Regionale per il Lazio
ISTITUTO di ISTRUZIONE SUPERIORE STATALE
“CESARE BATTISTI”

v dei Lauri 1 00049 Velletri (RM) – Distr. 39 - CF 95017570581 – P IVA 13026431000 Cod Min RMIS05200R

Sede Uffici e Amministrazione Via F. Parri, 14 - 00049 Velletri tel 06 121125645 fax 06 9640257

Corsi Liceo Art. Tecnico Agrario e CAT via Parri 14 tel 06 121125645 fax 06 964 0257

Corsi Tecnico AFM / SI e Prof. SC via dei Lauri n. 1 tel 06 1211 25 127 fax 06 963 7815 Eventi Artistici e Mostre Polo

Espositivo via L. Novelli 3 - Velletri

Indirizzi di studio:

Liceo Artistico Sezioni Architettura, Arti Figurative e Design cod. RMSD05201N Professionale Servizi Commerciali cod.

RMRC05201Q

Tecnico Agrario – Agroalimentare cod. RMTA05201L - cod. CC RMTA05202N – cod. Serale RMTA052501 Tecnico

Amministrazione Finanza e Marketing e Sistemi Informativi Aziendali cod. RMTD052013

Tecnico Costruzione Ambiente e Territorio - Geometri - cod. RMTL05201D

e mail: RMIS05200R@istruzione.it - RMIS05200R@pec.istruzione.it – sito web: www.iisbattistivelletri.gov.it

PROGRAMMA SVOLTO

Docente	SICA Rita
Materia	CHIMICA
Classe	3° Sez. D
Libro di testo	Carlo Bucari, Patrizia Casali, Annamaria Lanari “Chimica per l’arte” Calderini.

A.S. 2023/2024

MODULO	ARGOMENTI E ATTIVITÀ SVOLTE
Modulo 1 Misure e grandezze	<ul style="list-style-type: none">• Metodo scientifico;• Le unità di misura fondamentali e derivate, il Sistema Internazionale;• Relazioni tra grandezze, equivalenze;• Distinzione tra massa e peso;
Modulo 2 La materia Parte 1	<ul style="list-style-type: none">• Stati fisici della materia• I passaggi di stato• Le curve di riscaldamento e di raffreddamento• Le sostanze pure• Miscele omogenee ed eterogenee• Separazione delle miscele: filtrazione-decantazione-flottazione-centrifugazione-distillazione-cromatografia
Modulo 3 La materia Parte 2	<ul style="list-style-type: none">• Lavoisier: legge della conservazione della massa• Proust: legge delle proporzioni definite• Dalton: legge delle proporzioni multiple

	<ul style="list-style-type: none"> • Massa degli atomi: massa relativa, unità di massa atomica (u o dalton), massa molecolare (MM); • La mole • Composizione percentuale % e formula minima di un composto;
Modulo 4 L'atomo e le proprietà periodiche	<ul style="list-style-type: none"> • Modello atomico di Thomson, Rutherford e Bohr. • Nucleo, Isotopi; • Elettroni ed orbitali: Numeri quantici, configurazione elettronica degli elementi. • La tavola periodica; metalli, non metalli e semimetalli. Simboli chimici.
Modulo 5 Legami chimici	<ul style="list-style-type: none"> • Nomenclatura tradizionale: ossidi, idruri, idrossidi, anidridi, idracidi ed ossiacidi.

Velletri, 31/05/2024

L'insegnante

Rita Sica