

"LICEO BOCCHI-GALILEI"

Indirizzi: Classico, Linguistico, Scienze Umane, Economico Sociale,



Scientifico, Scienze Applicate
Via Dante 4, 45011 ADRIA (RO) tel. 0426 21107 - C.F. 90016140296
Codice Meccanografico ROIS00100E - COD.UFF. UF90B7
e-mail: rois00100e@istruzione.it rois00100e@pec.istruzione.it

PROGRAMMAZIONE DISCIPLINARE SVOLTA

Anno scolastico 2022/2023

Docente: Tiozzo Elisabetta	
Materia: Scienze Naturali	
Classe: 4B	
Indirizzo: Liceo Scientifico	



"LICEO BOCCHI-GALILEI"

Indirizzi: Classico, Linguistico, Scienze Umane, Economico Sociale,

Scientifico, Scienze Applicate
Via Dante 4, 45011 ADRIA (RO) tel. 0426 21107 - C.F. 90016140296
Codice Meccanografico ROIS00100E - COD.UFF. UF90B7

e-mail: rois00100e@istruzione.it rois00100e@pec.istruzione.it



Argomenti (indicare anche eventuali percorsi di ripasso)	Capitoli e/o
	pagine
CHIMICA	
LA STRUTTURA DELL'ATOMO La doppia natura della luce La "luce" degli a atomi L'atomo di idrogeno secondo Bohr L'elettrone: particella o onda L'equazione d'onda Numeri quantici ed orbitali Dall'orbitale alla forma dell'atomo La configurazione elettronica	Cap. 9 Da pag. 193 a pag. 215
IL SISTEMA PERIODICO Il sistema periodico degli elementi e la tavola periodica Le conseguenze della struttura a strati dell'atomo Le principali famiglie chimiche Proprietà atomiche e andamenti periodici Proprietà chimiche e andamenti periodici	Cap. 10 Da pag. 222 a pag. 242
I LEGAMI CHIMICI Perché due atomi si legano Il legame ionico Il legame metallico Il legame covalente La scala dell'elettronegatività e i legami La tavola periodica e i legami tra gli elementi. Come scrivere le formule di struttura di Lewis La forma delle molecole La teoria VSEPR	Cap. 11 Da pag. 251 a pag. 270
LE FORZE INTERMOLECOLARI E GLI STATI CONDENSATI DELLA MATERIA • Le attrazioni tra le molecole • Molecole polari e non polari	Cap. 13 Da pag. 297 a pag. 314



"LICEO BOCCHI-GALILEI"

Indirizzi: Classico, Linguistico, Scienze Umane, Economico Sociale,

Scientifico, Scienze Applicate

Via Dante 4, 45011 ADRIA (RO) tel. 0426 21107 - C.F. 90016140296 Codice Meccanografico ROIS00100E - COD.UFF. UF90B7

e-mail: rois00100e@istruzione.it rois00100e@pec.istruzione.it



 Forze dipolo-dipolo e di London Il legame a Idrogeno Legami a confronto La classificazione dei solidi La struttura dei solidi Le proprietà intensive dello stato liquido 	
CLASSIFICAZIONE E NOMENCLATURA DEI COMPOSTI I nomi delle sostanze La valenza e il numero di ossidazione Scrivere le formule più semplici La nomenclatura chimica I composti binari senza ossigeno I composti binari dell'ossigeno Gli idrossidi Gli ossiacidi I Sali ternari	Cap. 14 Da pag. 321 a pag. 340
LE PROPRIETÀ DELLE SOLUZIONI Perché le sostanze si sciolgono Soluzioni acquose ed elettroliti Le soluzioni elettrolitiche e il pH Le concentrazioni delle soluzioni Le proprietà colligative La tensione di vapore delle soluzioni L'innalzamento ebullioscopico e l'abbassamento crioscopico Osmosi e pressione osmotica	Cap. 15 Da pag. 353 a pag.374
LE REAZIONI CHIMICHE Le equazioni di reazione Come bilanciare le reazioni chimiche I vari tipi di reazione Le reazioni di sintesi Le reazioni di decomposizione Le reazioni di scambio semplice o di spostamento Le reazioni di doppio scambio I calcoli stechiometrici Reagente limitante e reagente in eccesso La resa di reazione Cenni di genetica mendeliana	Cap. 16 Da pag. 391 a pag.411



"LICEO BOCCHI-GALILEI"

Indirizzi: Classico, Linguistico, Scienze Umane, Economico Sociale,

Scientifico, Scienze Applicate

Via Dante 4, 45011 ADRIA (RO) tel. 0426 21107 - C.F. 90016140296 Codice Meccanografico ROIS00100E - COD.UFF. UF9OB7

e-mail: rois00100e@istruzione.it rois00100e@pec.istruzione.it



 LA VELOCITÀ DI REAZIONE Che cos'è la velocità di reazione L'equazione cinetica Gli altri fattori che influiscono sulla velocità di reazione La teoria degli urti L'energia di attivazione Il meccanismo di reazione 	Cap. 18 Da pag.459 pag.473
L'EQUILIBRIO CHIMICO L'equilibrio chimico: anche i prodotti reagiscono La costante di equilibrio La costante di equilibrio e la temperatura Il principio di Le Chatelier	Cap. 19 Da pag.483 a pag. 497
pH, ACIDI E BASI Le teorie sugli acidi e sulle basi La teoria di Arrhenius La teoria di Bronsted e Lowry La teoria di Lewis SCIENZE DELLA TERRA	Cap. 20 Da pag. 511 a pag. 514
I MINERALI La mineralogia La composizione della crosta terrestre I minerali Genesi e caratteristiche dei cristalli Polimorfismo Isomorfismo Proprietà fisiche dei minerali Classificazione dei minerali	Unità D1 Da pag. 2 a pag. 15
LE ROCCE IGNEE O MAGMATICHE • Le rocce della crosta terrestre • Genesi e classificazione delle rocce ignee • Genesi dei magmi • Dualismo dei magmi	Unità D2 Da pag. 24 a pag.34
I PLUTONI e VULCANI ■ I vulcani: meccanismo eruttivo;	Unità D3



"LICEO BOCCHI-GALILEI"

Indirizzi: Classico, Linguistico, Scienze Umane, Economico Sociale,



Scientifico, Scienze Applicate
Via Dante 4, 45011 ADRIA (RO) tel. 0426 21107 - C.F. 90016140296
Codice Meccanografico ROIS00100E - COD.UFF. UF90B7

e-mail: rois00100e@istruzione.it rois00100e@pec.istruzione.it

 L'attività vulcanica esplosiva L'attività vulcanica effusiva Eruzioni centrali, edifici vulcanici Eruzioni lineari Il vulcanismo secondario 	Da pag. 43 a pag. 63
ROCCE SEDIMENTARIE Il processo sedimentario La classificazione delle rocce sedimentarie	Unità D3 Da pag. 80 a pag. 83

Argomenti (ed. civica)	Capitoli e/o
	<u>pagine</u>
 L'energia geotermica in Italia Il rischio vulcanico e i principali vulcani Italiani. Eruzioni vulcaniche e cambiamenti climatici. 	Unità 3D Da pag. 64 a pag 79

Libri di testo:

- Sistema Terra: litosfera, geologia strutturale e fenomeni sismici, dinamica terrestre, dinamica dell'atmosfera e del clima. Crippa M. &. Fiorani M ed. A. Mondadori Scuola
- **Chimica, concetti e modelli: Dalla struttura atomica all'elettrochimica**; Valitutti, Falasca e Amadio. *ed. Zanichelli.*

DATA_07.06.2023	FIRMA DEL DOCENTE	
Firme dei rappresentanti di classe		