

ISTITUTO TECNICO INDUSTRIALE STATALE

ALESSANDRO ROSSI

Via Legione Gallieno, 52 - 36100 **VICENZA**Tel. 0444 500566 - Fax. 0444 501808 - www.itisrossi.gov.it
email: vitf02000x@istruzione.it - vitf02000x@pec.istruzione.it - C.F. 80016030241



DIPARTIMENTO DI CHIMICA

Anno scolastico: 2020-2021 CLASSE 2AI

Insegnante: Daniela Napoli Insegnante Compresente: Nicola Fantetti

Libro di testo adottato: Esploriamo La Chimica Verde plus _ Zanichelli _ Valitutti Tifi Gentile

Altri materiali: Appunti dell'insegnante; video

PROGRAMMAZIONE SVOLTA

MODULO 8. Struttura dell'atomo

Contenuti

- 1. L'atomo di Bohr
- 2. Il modello atomico a strati
- 3. La configurazione elettronica degli atomi:Principio di Pauli e Hund

MODULO 10. Legami chimici

Contenuti

- 1.Energia di legame
- 2.I gas nobili e regola dell'ottetto
- 3.legame covalente, ionico, metallico, dativo, elettronegatività
- 4.La tavola periodica e le proprietà periodiche degli elementi

MODULO 13 Le soluzioni

Contenuti

- 1.Solubilità
- 2. Concentrazioni delle soluzioni (percentuale, molarità, molalità).

MODULO 14 Le reazioni chimiche

Contenuti

- 1. Calcoli stechiometrici
- 2. Reagente limitante
- 3.resa percentuale

MODULO 15 Termodinamica e Cinetica

Contenuti

- 1. Primo principio della termodinamica
- 2.Entalpia
- 3. Velocità di reazione
- 4. Fattori che influiscono sulla velocità di reazione
- 5. Teoria degli urti e complesso attivato



ISTITUTO TECNICO INDUSTRIALE STATALE

ALESSANDRO ROSSI

Via Legione Gallieno, 52 - 36100 **VICENZA**Tel. 0444 500566 - Fax. 0444 501808 - www.itisrossi.gov.it
email: vitf02000x@istruzione.it - vitf02000x@pec.istruzione.it - C.F. 80016030241



MODULO 17 Acidi e basi

Contenuti

- 1. Teorie di Arrhenius, Bronsted & Lowry
- 2.Ionizzazione dell'acqua
- 3.pH di acidi e basi forti,
- 4.reazioni acido base

MODULO Laboratorio

Contenuti	

ripasso

nomenclatura; reazioni chimiche; concentrazione delle soluzioni e diluizioni

Attività di laboratorio

preparazione soluzioni per conducibilità

Misure di conducibilità

polarità delle sostanze chimiche

prove di miscibilità e solubilità

Velocità di reazione

velocità di reazione fattori che influenzano la velocità

equilibrio chimico

Approfondimenti sulle attività laboratoriali (teoria, esercizi ed attività grafiche)

Concentrazione delle soluzioni e diluizioni; Conducibilità; Polarità delle sostanze chimiche Miscibilità e solubilità delle sostanze chimiche; Velocità di reazione e fattori che influenzano la velocità; Equilibrio chimico

Verifiche

Nomenclatura; Reazioni chimiche; Concentrazione delle soluzioni e diluizioni; Conducibilità; Polarità delle sostanze chimiche e Miscibilità e solubilità delle sostanze chimiche; Velocità di reazione e fattori che influenzano la velocità; Equilibrio chimico

TIPOLOGIA DI PROVA DI RECUPERO FINALE

A SCITTLO () OTATE () PIATICE	X scritto	() orale	() pratico
---------------------------------	-----------	----------	------------

L'insegnante Daniela Napoli

L'insegnante compresente Nicola Fantetti