



Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca  
U.S.R. per la Calabria – A.T. per la Provincia di Reggio Calabria  
ISTITUTO PROFESSIONALE DI STATO PER L' INDUSTRIA L'ARTIGIANATO  
Via G. Mazzini, 2 - 89048 SIDERNO (RC) Cod. mecc.: RCRI010006  
rcri010006@istruzione.it - www.ipsiasiderno.edu.it



**Programma di Chimica Laboratorio svolto nella classe II ITI – Elettr. Ed Elettrotecn. – Biennio  
Comune – IT10**

**Anno scolastico 2019/2020**

**Docente Teorico Prof.ssa CANDIDO Caterina**

**Docente Tecnico Pratico GATTO Billio Domenico**

**LIBRO DI TESTO:** CHIMICA: MOLECOLE IN MOVIMENTO - VOLUME UNICO (LDM) /  
SECONDA EDIZIONE DI ESPLORIAMO LA CHIMICA.VERDE – Zanichelli Editore.

**DIDATTICA IN PRESENZA**

**Esperienze didattiche:** le soluzioni acquose: preparazione di soluzioni percentuali (% m/V), preparazione ossidi ed anidridi, acidi, alcune reazioni chimiche, esperienza densità: liquidi e solidi, calore ed energia: temperatura di equilibrio, scale termometriche (Celsius, Kelvin), quantità di calore, preparazione di ossidi, idrossidi e sali binari, la mole (n) e il numero di Avogadro, verifica sperimentale della legge di Boyle ( $PV = K$ ), stechiometria di una reazione.

**Docente Teorico**

\_\_\_\_\_

**Docente Tecnico – Pratico**

*Gatto Billio Domenico*  
\_\_\_\_\_

**DIDATTICA A DISTANZA (dal 07.03.2020 Registro Elettronico Nuovo Argo DidUP):**

I composti chimici e le leggi ponderali che governano la chimica, le proprietà periodiche degli elementi, la legge di Avogadro e l'equazione dei gas perfetti, nomenclatura chimica inorganica (I° parte), mole e numero di Avogadro, nomenclatura chimica inorganica (II° parte), calore ed energia, calore specifico, le sostanze che colorano la fiamma, le difese naturali contro virus e batteri, il COVID 19, preparazione di sali binari (reazioni chimiche), preparazione sali ternari, le sostanze che colorano la fiamma, configurazione elettronica degli elementi e tavola periodica, soluzioni: la molarità, reazioni di preparazione dell'idrossido di magnesio partendo da magnesio metallico, reazione di sintesi dell'ossido di magnesio ( $MgO$ ) e reazione di decomposizione del carbonato di calcio ( $CaCO_3$ ), reazioni esotermiche ed endotermiche, le leggi dei gas: Boyle ( $PV = K$ ), Charles e Gay Lussac, equazione di stato dei gas perfetti ( $PV = nRT$ ). Elettrochimica: la pila Daniell.

Locri, li 12.06.2020

**Il Docente Tecnico – Pratico**  
**Gatto Billio Domenico**

*Gatto Billio Domenico*