



ISTITUTO TECNICO STATALE “MARCHI – FORTI”

Viale Guglielmo Marconi, 16 - 51017 PESCIA (PT) - Tel: 0572-451565 - Fax: 0572-444593
E-mail: pttd01000e@istruzione.it - Sito internet: www.itsmarchiforti.edu.it



Via Caduti di Nassiriya, 87 - 51015 MONSUMMANO TERME (PT) - Tel. e Fax: 0572-950747
E-mail: istituto.forti@itsmarchiforti.gov.it - Sito internet: www.itsmarchiforti.edu.it

PROGRAMMA SVOLTO a.s. 2021/2022

del Prof. **ANTONIO GANDINO**

Docente di **CHIIMICA**

nella classe **2° sez. E** Indirizzo AFM

n° ore settimanali **2** Sede **ITS FORTI**

1. TESTO IN ADOZIONE

Clara Bertinetto, Anne Kangaskorte, Jari Lavonen, Anu Penttilä, Outi Pikkarainen, Heikki Saari, Jarmo Sirviö, Kirsi-Maria Vakkilainen, Joumi Viiri – La chimica che ti serve – ed. Zanichelli

2. ALTRO RIFERIMENTO BIBLIO/SITO-GRAFICO

Risorse presenti su Google classroom

3. MODULI E UNITA' DIDATTICHE SVOLTE *(risorse su Google classroom)*

MODULO 1 – Sicurezza

UD 1 – Sicurezza nei laboratori

- Pittogrammi
- Sostanze pericolose
- DPI
- DPC

MODULO 2 – La materia

UD 2 – la materia

- Stati della materia
- Passaggi di stato
- Classificazione della materia (elementi, composti, miscugli)
- Metodi di separazione dei miscugli

UD 3 – Tavola periodica degli elementi

- Gli elementi della tavola periodica
- Caratteristiche periodiche

MODULO 3 L'atomo

UD 4 – L'atomo

- La teoria atomica
- Le leggi ponderali della chimica



ISTITUTO TECNICO STATALE "MARCHI – FORTI"

Viale Guglielmo Marconi, 16 - 51017 PESCIA (PT) - Tel: 0572-451565 - Fax: 0572-444593
E-mail: pttd01000e@istruzione.it - Sito internet: www.itsmarchiforti.edu.it



Via Caduti di Nassiriya, 87 - 51015 MONSUMMANO TERME (PT) - Tel. e Fax: 0572-950747
E-mail: istituto.forti@itsmarchiforti.gov.it - Sito internet: www.itsmarchiforti.edu.it

- Modelli atomici
- L'atomo e le particelle subatomiche
- Numero atomico, numero di massa, isotopi, ioni
- Gli elettroni di valenza

MODULO 4 – Legami chimici

UD 5 – Legami molecolari

- Il legame covalente
- Il legame ionico
- Il legame metallico

UD 6 – Legami intermolecolari

- Il legame a idrogeno
- Il legame dipolo-dipolo
- Il legame dipolo-dipolo indotto
- Il legame tra dipoli temporanei

MODULO 5 – Stechiometria

UD 7 – Stechiometria

- La concentrazione delle soluzioni
- La mole e la molarità
- Coevoluzione, convergenze e divergenze evolutive

MODULO 6 – Chimica inorganica

UD 8 – Classificazione dei composti inorganici

- Ossidi acidi
- Ossidi basici
- Idruri
- Idracidi
- Ossiacidi
- Idrossidi
- Sali binari
- Sali ternari
- Acidi, Basi e indicatore di pH

Data, 31/05/2022

L'Insegnante:

prof. Antonio Gandino
Antonio Gandino