



Istituto di Istruzione Superiore "Giuseppe Meroni"

Codice MIIS06300P - Corsi diurni e serali

DIPLOMA DI ISTRUZIONE PROFESSIONALE

Industria e Artigianato opzione Arredi e forniture d'interni

Servizi Commerciali ambito Aziendale e Turistico

Servizi Commerciali opzione Promozione commerciale e pubblicitaria

DIPLOMA DI ISTRUZIONE TECNICA

Grafica e Comunicazione

Meccanica e Meccatronica opzione Tecnologia del legno

DIPLOMA DI ISTRUZIONE LICEALE ARTISTICA

Indirizzo Design



FONDI STRUTTURALI EUROPEI
2014-2020
PER LA SCUOLA - COMPETENZE E AMBIENTI PER L'APPRENDIMENTO-FESR



Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca
Dipartimento per il Programma Nazionale
Dipartimento per gli Ordinamenti di studio e per la
Certificazione dei titoli professionali
Dipartimento per l'Innovazione e la Ricerca
Dipartimento per la Promozione degli
Studi



Regione Lombardia



ECDL
TEST CENTER BCJ_01

ATTESTATO DI QUALIFICA PROFESSIONALE

Operatore del legno

Disegno d'arredo

PROGRAMMA CONSUNTIVO

Codice Mod. SD 17

Revisione 0.1

| | | |
|------------|-----------------------------------|-----------------------------------|
| Anno Scol. | 2017 - 2018 | |
| Disciplina | Scienze Integrate: Chimica | |
| Classe | 1TGC2 | Indirizzo: Tecnico Grafico |
| Docente | Orsenigo Gianluigi | |

| | Titolo del modulo | Contenuti Svolti |
|---|--|--|
| 1 | Classificazione della materia in base alla composizione | Scopi e contenuti della chimica Definizione di materia Definizioni e differenze massa-peso Grandezze derivate e grandezze fondamentali Grandezze scalari e grandezze vettoriali Grandezze fondamentali del S.I. Gli stati di aggregazione della materia e i passaggi di stato Trasformazioni fisiche e chimiche Analisi e sintesi Classificazione chimica della materia: miscugli, composti ed elementi. Le leggi ponderali: legge di Lavoisier, legge di Proust e legge di Dalton |
| 2 | Atomi e molecole | Definizione di atomo e molecola Particelle subatomiche e concetto di isotopia Numero atomico e numero di massa Esperimento di Rutherford Modelli atomici: Thompson, Rutherford e Bohr. Postulati di Bohr Significato di quantizzazione Forma ed energia degli orbitali atomici Configurazione elettronica degli atomi. Regola di Hund |
| 3 | I legami chimici | Il simbolismo a puntini di Lewis Potenziale di ionizzazione ed elettronegatività La tavola periodica degli elementi: criteri di costruzione e struttura Le famiglie chimiche La stabilità chimica e la regola dell'ottetto elettronico |
| 4 | Laboratorio ed attività pratiche | Descrizione e classificazione degli strumenti di uso comune nei laboratori chimici. Temperatura e passaggi di stato Densità delle sostanze liquide Costruzione di grafici (grafici cartesiani, areogrammi, istogrammi) |



Strumenti e sussidi didattici

Libro di testo, appunti, audiovisivi.

| Verifiche e Valutazioni | Attività di Recupero | Note |
|--|--|------|
| <p>Ogni modulo è stato verificato con una prova scritta e/o una interrogazione orale a seconda della tipologia dell'argomento trattato.</p> <p>E' stata utilizzata, per tutte le verifiche, la scala di valutazione prevista dal POF.</p> <p>Sia nel trimestre che nel pentamestre sono stati attribuiti due voti pratici; all'interno delle attività proposte sono state richieste e valutate relazioni svolte in classe o come lavoro domestico.</p> <p>A volte si è utilizzata una verifica strutturata</p> | <p>Recupero in itinere.</p> <p>Alla fine di ogni modulo sono state effettuate azioni di recupero.</p> <p>Agli allievi è stato consentito di recuperare i moduli insufficienti.</p> | |

Data,

Gli Studenti

.....

.....

Il Docente

.....

Il Docente Tecnico Pratico

.....