



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  
pon 2014-2020  
PER LA SCUOLA - COMPETENZE E AMBIENTI PER L'APPRENDIMENTO-FESR



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.	<b>2017 - 2018</b>	
Disciplina	<b>Scienze Integrate: Chimica</b>	
Classe	<b>2BL3</b>	<b>Indirizzo: Professionale legno</b>
Docente	<b>Orsenigo Gianluigi</b>	

	Titolo del modulo	Contenuti Svolti
1	<b>Classificazione della materia in base alla composizione</b>	Scopi e contenuti della chimica Definizione di materia Definizione e differenze massa-peso Grandezze derivate e grandezze fondamentali 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	<b>Atomi e molecole</b>	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	<b>I legami chimici</b>	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 regola dell'ottetto elettronico Legame ionico Legame covalente omopolare ed eteropolare Il legame dativo Formule brute e formule di struttura Le forze intermolecolari (forze di London, legame dipolo-dipolo, legame a idrogeno)
4	<b>Sistematica chimica</b>	Formule di ossidi, anidridi, idrossidi, acidi e sali. Gli idracidi
5	<b>Laboratorio ed attività pratiche</b>	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 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>Alla fine di ogni modulo sono state effettuate azioni di recupero e agli allievi è stato consentito di recuperare i moduli insufficienti</p>	

Data, .....

Gli Studenti

.....

.....

Il Docente

.....