



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 attività
Didattiche, per gli Ordinamenti di studio e attività
Didattiche e per l'Innovazione Didattica



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	Chimica	
Classe	1TGC3	Indirizzo: Grafica e Comunicazione
Docente	De Falco Umberto	

	Titolo del modulo	Contenuti Svolti
1	Le grandezze fisiche , sistema internazionale	Unita fondamentali, massa, volume, densità, lavoro, temperatura, il calore, energia, la pressione
2	Gli stati di aggregazione della materia i passaggi di stato	I solidi, liquidi, gas. I passaggi di stato, curve di riscaldamento e raffreddamento.
3	Sistema omogeneo ed eterogeneo, tecniche di separazione fisiche	Fenomeno chimico e fenomeno fisico, i miscugli, solvente e soluti. La filtrazione, estrazione , distillazione , cromatografia
4	Legge di Lavoisier, le moli	Definizione di composto ed elemento, le moli, peso molecolare. Legge di conservazione delle masse Lavoisier.
5	Tavola periodica degli elementi	Andamento periodico degli elementi, e loro proprietà. Mendeleev
6	Struttura dell'atomo, atomo di Bohr	La materia ed elettricità. Atomo di Bohr e legge di Coulomb
7	I legami chimici	Legame ionico, covalente puro, covalente polare, dativo, ponte idrogeno
8	Le reazioni di ossido riduzione	Le ossido riduzioni, equazione chimica

Strumenti e sussidi didattici

Libro di testo, appunti, audiovisivi

Verifiche e Valutazioni	Attività di Recupero	Note
Ogni modulo è stato verificato con prove orali almeno due, sia per il trimestre che per il pentamestre	Al termine del primo periodo sono state recuperate le competenze trimestrali e così nel secondo periodo	

Gli Studenti

.....

Il Docente

.....