



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 l'Innovazione e le Tecnologie
 Direzione Generale per il curricolo e gli esami
 Ufficio per gli esami di Stato e per gli esami di maturità
 Ufficio per gli esami di Stato e per gli esami di maturità
 Ufficio per gli esami di Stato e per gli esami di maturità



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.	2016 - 2017	
Disciplina	Scienze Integrate: Chimica	
Classe	1TGC1	Indirizzo: Tecnico Grafico
Docente	Orsenigo Gianluigi	

	Titolo del modulo	Contenuti Svolti
1	Classificazione della materia in base alla composizione	Scopi e contenuti della chimica Differenze massa-peso Grandezze fondamentali del S.I. Gli stati di aggregazione della materia e i passaggi di stato Differenze ebollizione-evaporazione 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 regola dell'ottetto elettronico Legame ionico Legame covalente omopolare ed eteropolare Il legame dativo Formule brute e formule di struttura



4	Le forze intermolecolari	Significato e importanza pratica delle forze intermolecolari Le forze di London Il legame dipolo-dipolo Il legame a idrogeno
5	Laboratorio ed attività pratiche	Descrizione e classificazione degli strumenti di uso comune nei laboratori chimici. Temperatura e passaggi di stato Densità delle sostanze liquide Le formule di struttura dei composti chimici Le soluzioni: la solubilità La concentrazione delle soluzioni Semplici esercizi sulla concentrazione delle soluzioni Il peso molecolare e la mole Costruzione di grafici (grafici cartesiani, areogrammi, istogrammi)

Strumenti e sussidi didattici

Libro di testo, appunti, audiovisivi.

Verifiche e Valutazioni	Attività di Recupero	Note
Ogni modulo è stato verificato con una prova scritta e/o una interrogazione orale a seconda della tipologia dell'argomento trattato. E' stata utilizzata, per tutte le verifiche, la scala di valutazione prevista dal POF. 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. A volte si è utilizzata una verifica strutturata	Alla fine di ogni modulo sono state effettuate azioni di recupero e agli allievi è stato consentito di recuperare i moduli insufficienti	

Data,

Gli Studenti

.....

.....

Il Docente

.....

Il Docente Tecnico Pratico

.....