

PROGRAMMAZIONE DIDATTICA DEL CORSO DI CHIMICA E LABORATORIO
CLASSE: 2 C I.P.I.A.S.
ANNO SCOLASTICO 2013-2014

CONTENUTI		OBIETTIVI	METODOLOGIE			COLLEGAMENTI INTERDISCIPLINARI		
MODULI	UNITA'		METODI	MEZZI	L	MATERIE	VERIFICHE	
SICUREZZA	Sicurezza in laboratorio e rischio chimico	Riconoscere i principali simboli di rischio chimico – Saper interpretare le etichette dei reagenti	Lezione frontale, esercitazioni di laboratorio	libro di testo, fotocopie		Chimica	Interrogazioni	
STRUTTURA DELL'ATOMO	Saggio alla fiamma di alcuni cationi dei metalli alcalini e alcalino-terrosi: Na, K, Li, Cu, Sr, Ca, Ba.	Spiegare il modo in cui la luce interagisce con gli elettroni degli atomi	Lezione frontale, esercitazioni di laboratorio	libro di testo, fotocopie			Relazioni, interrogazioni e verifica scritta	
LA MATERIA, SOSTANZE PURE, ELEMENTI E COMPOSTI	Preparazione di CuO a partire da rame metallico Determinazione del punto di fusione dell'acido stearico	Evidenziare che lo stato di aggregazione dipende dalla temperatura. Ottenere composti da elementi	Lezione frontale, esercitazioni di laboratorio	Libro di testo			Relazioni	
I METALLI	Determinazione del calore specifico di Fe, Cu, Zn Ossidazione di alcuni metalli: Cu, Zn, Ca	Mettere in relazione le proprietà dei metalli	Lezione frontale, esercitazioni di laboratorio	Fotocopie	l a b , c h i m i c a		Relazioni	
REAZIONI CHIMICHE	Reazioni di analisi, sintesi, scambio e doppio scambio	Definire i diversi tipi di reazione chimica	Lezione frontale, esercitazioni di laboratorio	libro di testo, fotocopie				Relazioni
FORZE TRA MOLECOLE E LEGAMI CHIMICI	Polarità e apolarità di sostanze solide e liquide: NaCl, KNO ₃ , H ₂ O, C ₂ H ₅ OH, C ₇ H ₁₆ , (CH ₃) ₂ CO Solubilità e miscibilità di sostanze solide e liquide: NaCl, KNO ₃ , H ₂ O, C ₂ H ₅ OH, C ₇ H ₁₆ , (CH ₃) ₂ CO	Mettere in relazione le proprietà dei composti ionici covalenti e metallici al tipo di legame e riconoscere le cause delle forze di coesione tra le particelle dei solidi e dei liquidi	lezione frontale, esercitazioni di laboratorio	libro di testo, fotocopie				Relazioni, interrogazioni e verifica scritta

Il docente : prof. Masciovecchio Marina