

**PROGRAMMAZIONE DIDATTICA DEL CORSO DI CHIMICA E LABORATORIO**  
**CLASSE: 1 OD**  
**ANNO SCOLASTICO 2013-2014**

CONTENUTI		METODOLOGIE				COLLEGAMENTI INTERDISCIPLINARI	
MODULI	UNITA'	OBIETTIVI	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	l a , c h i m i c a	Chimica	Interrogazioni
LA MATERIA: MISCUGLI, SOSTANZE E TECNICHE DI SEPARAZIONE	Nomi e Utilizzo della vetreria e della piccola strumentazione di lab.	Verificare come è possibile separare un miscuglio utilizzando le tecniche di separazione	Lezione frontale, esercitazioni di laboratorio	libro di testo, fotocopie			Relazioni, interrogazioni e verifica scritta
	Separare il sale dalla sabbia con la filtrazione						
	Separare l'alcool e l'acqua dal vino con la distillazione semplice						
	Separare l'inchiostro dei pennarelli con la cromatografia su TLC						
	Cristallizzazione del $\text{CuSO}_4$						
Separare i pigmenti colorati degli spinaci con la cromatografia e l'estrazione con solvente							
MATERIA: STATI DI AGGREGAZIONE E PROPRIETA'	Determinazione del punto di fusione dell'acido stearico con riscaldamento e raffreddamento	Evidenziare che lo stato di aggregazione dipende dalla temperatura facendo avvenire sia la fusione che la solidificazione di una sostanza	Lezione frontale, esercitazioni di laboratorio	Libro di testo			Relazioni
	Solubilità del $\text{KNO}_3$ e temperatura						
	Determinazione della densità di solidi: rame, ferro, ottone, alluminio						
	Determinazione della densità dei liquidi: acqua, olio, alcool						
SOLUZIONI E SUE PROPRIETA'	Preparazione di soluzioni di $\text{CuSO}_4$ e $\text{FeCl}_3$ a conc. nota % m/m, % v/v, % m/v	Definire i componenti delle soluzioni e il loro comportamento	Lezione frontale, esercitazioni di laboratorio	Fotocopie	Relazioni		
	Abbassamento crioscopico di soluzioni di $\text{NaCl}$ e $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ a diversa concentrazione						
LEGGI FONDAMENTALI DELLA CHIMICA	Verifica della legge di Lavoisier	Introdurre il concetto di reazione chimica e giungere agli enunciati delle leggi fondamentali della chimica	Lezione frontale, esercitazioni di laboratorio	libro di testo, fotocopie	Relazioni		
	Verifica della legge di Proust: preparazione di $\text{MgO}$						
	Verifica della legge di Proust: preparazione di $\text{ZnCl}_2$						
	Verifica delle leggi di Proust e Lavoisier: preparazione di $\text{Zn}(\text{OH})_2$						
REAZIONE CHIMICHE	Separare l'idrogeno e l'ossigeno dall'acqua con l'elettrolisi	Evidenziare come da un composto si possono ottenere gli elementi che lo costituiscono	lezione frontale, esercitazioni di laboratorio	libro di testo, fotocopie	Relazioni, interrogazioni e verifica scritta		
	Come riconoscere le reazioni chimiche						
L							

Il docente : prof. Masciovecchio Marina