

Testi del Syllabus

Resp. Did.	ADAMI GIANPIERO	Matricola: 005831
Anno offerta:	2015/2016	
Insegnamento:	189SM - CHIMICA ANALITICA	
Corso di studio:	SM40 - SCIENZE E TECNOLOGIE PER L'AMBIENTE E LA NATURA	
Anno regolamento:	2013	
CFU:	6	
Settore:	CHIM/01	
Tipo Attività:	C - Caratterizzante	
Anno corso:	3	
Periodo:	Secondo Semestre	
Sede:	TRIESTE	



Testi in italiano

Lingua insegnamento	Italiano
Contenuti (Dipl.Sup.)	Introduzione alla chimica analitica. Qualità del risultato analitico. Tecniche analitiche strumentali. Esercizi applicati all'analisi chimica ambientale.
Testi di riferimento	E. Desimoni, "Chimica Analitica: equilibri ionici e fondamenti di analisi chimica quantitativa". Clueb, Bologna, 1996. A.D. Skoog, D.M. West, F.J. Holler, "Fondamenti di Chimica Analitica", Edises, ed II/2005.
Obiettivi formativi	Conoscenza dei principi fondamentali della Chimica Analitica e dei parametri di qualità del metodo analitico. Comprensione degli aspetti qualitativi e quantitativi dell'equilibrio chimico in soluzione acquosa. Conoscenza delle principali tecniche di analisi classica e strumentale.
Prerequisiti	Chimica Generale
Metodi didattici	lezioni frontali con esercizi
Altre informazioni	http://moodle.units.it/moodle/course/view.php?id=1488
Modalità di verifica dell'apprendimento	La verifica dell'apprendimento avviene attraverso test scritti e la valutazione delle attività di approfondimento su argomenti del corso. Gli studenti possono sempre svolgere un esame orale finale.
Programma esteso	Introduzione alla chimica analitica. Tecnica analitica, metodo analitico, procedura e protocollo analitico. Classificazione dei metodi analitici: metodi classici (gravimetria e volumetria) e metodi strumentali (spettroscopia, cromatografia, metodi

elettrochimici).
 Scelta del metodo migliore in base all'analisi da effettuare.
 Come presentare correttamente un risultato analitico.
 Come affrontare una procedura analitica: capire il problema, come fare il campionamento, quale metodo seguire, come elaborare i dati.
 Certezza del risultato. Media, deviazione standard, teorema del limite centrale, intervallo di fiducia. Dati anomali.
 Selettività e specificità: definizione ed esercizi su casi di studio.
 Qualità del dato. Considerazioni sui possibili errori commessi durante una misura.
 Esattezza e precisione.
 Confronto dei risultati interlaboratorio ed intralaboratorio per verificare la qualità dei dati. LOD e LOQ.
 Curve di calibrazione e metodo dei minimi quadrati, regressione lineare.
 Ripasso dei concetti di chimica di base.
 Le unità di misura e le cifre significative.
 La stechiometria chimica.
 Concentrazioni e diluizioni.
 Equilibrio chimico.
 Costanti di equilibrio: K_{ps} , K_a , K_b , $K_{complessometrica}$, K_{redox}
 Reattività e forza ionica. Bilanci di massa, di carica e bilanci elettronici
 Forza di acidi e basi. Calcolo delle pK_a di acidi forti e deboli.
 Calcolo del pH: soluzione acida o basica generica, soluzioni tampone, miscele di acidi e basi. Applicazioni del calcolo del pH.
 Metodi gravimetrici e volumetrici di analisi. Aspetti generali delle tecniche di analisi gravimetrica.
 Titolazioni acido-base.
 Titolazioni precipitometriche.
 Titolazioni complessometriche.
 Reazioni redox e titolazioni redox.
 Potenziali standard di riduzione.
 L'equazione di Nernst. Concetto di f.e.m. Pile e celle galvaniche.
 Potenziali elettrodo.
 Definizione dei diversi tipi di elettrodi; elettrodo a vetro.
 Il pHmetro.
 Sicurezza in laboratorio e vetreria nel laboratorio di analisi chimica classica.
 Esempi reali di titolazioni.
 Applicazioni in campo ambientale: durezza dell'acqua, Salinità dell'acqua, acidità dell'aceto, calcare attivo nei terreni.



Testi in inglese

Lingua insegnamento	Italian
Contenuti (Dipl.Sup.)	Introduction to analytical chemistry. Quality of analytical results. Instrumental analysis techniques. Exercises applied to chemical analyses.
Testi di riferimento	E. Desimoni, "Chimica Analitica: equilibri ionici e fondamenti di analisi chimica quantitativa". Clueb, Bologna, 1996 A.D. Skoog, D.M. West, F.J. Holler, "Fondamenti di Chimica Analitica", Edises, ed II/2005.
Obiettivi formativi	Knowledge of fundamental principle of analytical chemistry and of analytical method quality. Understanding of equilibria in aqueous solution for qualitative and quantitative purposes. Knowledge of the main classic and instrumental analytical techniques.
Prerequisiti	General Chemistry

Metodi didattici	lectures and exercises
Altre informazioni	http://moodle.units.it/moodle/course/view.php?id=1488
Modalità di verifica dell'apprendimento	The assessment of learning takes place through written tests and evaluation of in-depth activities on topics of the course. Students can always perform a final oral examination.
Programma esteso	<p>Introduction to analytical chemistry.</p> <p>Analytical technique, analytical method, procedure and protocol.</p> <p>Classification of analytical methods: classical methods (gravimetric and volumetric) and instrumental methods (spectroscopy, chromatography, electrochemical methods).</p> <p>Choosing the best method based on the analysis to be performed.</p> <p>How to properly present an analytical result.</p> <p>How to deal with an analytical procedure: understand the problem, how to do the sampling, which method to choose, how to process the data.</p> <p>Certainty of the result. Mean, standard deviation, central limit theorem, confidence interval. Outliers.</p> <p>Selectivity and specificity: case studies and exercises.</p> <p>Quality of the data. Considerations on the possible errors made during a measurement.</p> <p>Accuracy and precision.</p> <p>Intralaboratory and interlaboratory comparison of the results to verify the quality of the data. LOD and LOQ.</p> <p>Calibration curves and method of least squares linear regression.</p> <p>Review of the basic concepts of chemistry.</p> <p>The units of measurement and significant figures.</p> <p>Stoichiometry.</p> <p>Concentrations and dilutions.</p> <p>Chemical equilibrium.</p> <p>Equilibrium constants: K_{sp}, K_a, K_b, $K_{complex}$, K_{redox}</p> <p>Reactivity and ionic strength. Mass balances, charge balances and electronic</p> <p>Strength of acids and bases. Calculation of the pK_a of strong and weak acids.</p> <p>pH Calculations: acid or base solution generic, buffer solutions, mixtures of acids and bases. Applications of pH calculation.</p> <p>Gravimetric and volumetric analysis. General aspects.</p> <p>Acid-base titrations.</p> <p>Precipitation titrations.</p> <p>Complexometric titrations.</p> <p>Redox reactions and redox titrations.</p> <p>Standard reduction potentials.</p> <p>The Nernst equation. E.m.f. Stacks and galvanic cells.</p> <p>Electrode potential.</p> <p>Definition of different types of electrodes: the glass electrode.</p> <p>The pH-meter.</p> <p>Safety in the laboratory and glassware in the laboratory of classical chemical analysis.</p> <p>Examples of titrations.</p> <p>Real samples on environmental matrices: water hardness, water salinity, acidity of the vinegar, active $CaCO_3$ in soils</p>