

<i>Attività formativa</i>	Analisi dei Medicinali I - Prof. Garutti
<i>Modulo didattico</i>	
<i>CFU</i>	8
<i>Ore</i>	80
<i>Metodo didattico</i>	Ore frontali 32, ore di esercitazione 48
<i>Obiettivo formativo</i>	Al termine del corso che prevede esercitazioni di laboratorio a posto singolo, lo studente ha le conoscenze per l'identificazione di sostanze inorganiche di interesse farmaceutico, mediante reazioni chimiche ed è in grado di applicare le conoscenze acquisite all'analisi di tali sostanze. Inoltre è in grado di separare alcune sostanze inorganiche mediante cromatografia a scambio ionico.

TEMA	OBIETTIVO	ORE
Introduzione allo studio dell'analisi qualitativa e della Farmacopea Europea	Lo studente conosce l'organizzazione dell'insegnamento, delle verifiche e degli argomenti da studiare. Si introducono le conoscenze e i metodi di analisi degli ioni in relazione a quanto previsto dalla Farmacopea.	2
Analisi sistematica. Gruppi analitici. Proprietà chimiche e composti di interesse farmaceutico di Ag.	Lo studente conosce le proprietà chimiche, l'azione antibatterica e il meccanismo d'azione di alcuni composti di Ag.	2
Reazioni caratteristiche, anfoterismo di Pb, As e Hg e loro tossicità.	Lo studente conosce le reazioni caratteristiche, la tossicità e i meccanismi d'azione di Pb, As e Hg.	2
Reazioni caratteristiche, composti di interesse farmaceutico di Bi, Cu e Al.	Lo studente conosce i composti di Bi e Al riportati sulla Farmacopea, i loro meccanismi d'azione e i metodi di analisi.	2
Proprietà chimiche, composti di interesse farmaceutico di Fe, Zn, Mn.	Lo studente conosce le reazioni caratteristiche di Fe, Zn e Mn; loro composti riportati dalla Farmacopea e loro metodi di analisi.	2
Proprietà chimiche, composti di interesse farmaceutico di Co, Mg e Li.	Lo studente conosce i composti riportati dalla Farmacopea di Co, Mg e Li e le reazioni previste per la loro identificazione.	2
Reazioni caratteristiche e composti di interesse farmaceutico di Na, K e NH ₄ .	Lo studente conosce i composti della Farmacopea di Na, K e NH ₄ ed è in grado di identificarli mediante le reazioni indicate dalla stessa.	2
Reazioni caratteristiche e composti di interesse farmaceutico dei seguenti	Lo studente conosce i composti di interesse farmaceutico degli anioni e le reazioni previste dalla Farmacopea per la loro identificazione.	2

anioni: solfati, borati, acetati, carbonati e fosfati.		
Reazioni caratteristiche, composti di interesse farmaceutico dei seguenti anioni: cloruri, bromuri ioduri e nitrati.	Lo studente conosce le reazioni di identificazione degli acidi alogenidrici e dell'acido nitrico e i loro composti riportati dalla Farmacopea.	2
Ioni complessi, teorie sulla struttura dei complessi, stabilità ed effetto mascherante. Chelati.	Lo studente conosce le teorie che spiegano la struttura degli ioni complessi, la loro stabilità in funzione del pH e la loro importanza nell'identificazione di alcuni ioni.	4