

INSEGNAMENTO/MODULO ANALISI DEI FARMACI IIANNO ACCADEMICO: **2017-2018**TIPOLOGIA DI ATTIVITÀ FORMATIVA: **Caratterizzante**DOCENTE: **Prof.ssa Carmela Saturnino**e-mail: **carmela.saturnino@unibas.it**

sito web:

telefono:

cellulare:: 3204228510

Lingua di insegnamento: **ITALIANO**n. CFU: **12**(5 di lezione e 7 di
esercitazioni/laboratorio)n. ore: **124**(40 di lezione e 84 di
esercitazione/laboratorio)Sede: **Potenza**Dipartimento/Scuola:
Dipartimento di Scienze
CdS **FARMACIA (LM-13)**Semestre: **II**(dal 05/03/2018 al
30/06/2018)

OBIETTIVI FORMATIVI E RISULTATI DI APPRENDIMENTO: Il corso dovrà fornire agli studenti le metodologie chimiche e chimico-fisiche adeguate al riconoscimento qualitativo di sostanze inserite nella farmacopea Ufficiale Italiana. Gli studenti dovranno, a fine corso essere capaci di individuare i farmaci attraverso riconoscimenti dei gruppi funzionali, di saggi sulla molecola, saggi di purezza .

PREREQUISITI: conoscenze di chimica generale ed inorganica e conoscenze approfondite di chimica organica.

○

CONTENUTI DEL CORSO:**PRIMA PARTE:**

Blocco 1 (18 h): Norme di sicurezza, Generalità: Tavola Periodica - breve introduzione su alcuni metalli e metalloidi. Sodio; Boro; Silicio; Antimonio; Arsenico; Bismuto; Alluminio; Piombo; Cromo; Ferro; Cobalto; Nichel; Rame; Argento; Mercurio .

Blocco 2 (18 h)

Introduzione alle Tecniche di laboratorio: Vetreria (corretto utilizzo), Tecniche di separazione per Sistemi Omogenei(Estrazione, Distillazione, Cromatografia, Elettroforesi) e Eterogenei(Filtrazione; Centrifugazione)

Blocco 3 (20 h):Solubilità dei Sali Analisi qualitativa di Anioni e Cationi Schema Generale dell'analisi di un farmaco: Esame organolettico, Comportamento alla Calcinazione, Saggi di Purezza, Separazione e Purificazione, Prove di solubilità, Determinazione pH, Determinazione punto di fusione, IR, UV, NMR, MS, Potere Rotatorio

Blocco 4 (30 h):

Composti Organici, Inorganici e Misti, Riconoscimento dei Carbonati, Riconoscimento degli Acetati, Riconoscimento dei Borati o Acido Borico, Riconoscimento Argento, Riconoscimento Ferro (2,3), Riconoscimento Rame e Cadmio, Saggio alla Fiamma, Saggio in Tubicino (Mercurio, Sale di Ammonio), Saggio alla Perla

SECONDA PARTE (38 h): Analisi Organica**Saggio di Lassaigne**

Acidi Carbossilici: Reazione di Angeli e Rimini; Cloruri degli acidi; Ammidi; Anilidi; Para Bromo Anilidi

Fenoli: Saggio di Lieberman (o degli Indofenoli) Formazione di Ftaleine; Saggio con 2,4 Dinitrofenil Eteri , Riconoscimento della funzione aldeidica; del doppio legame.

Saggi di purezza di farmaci della FUI..

METODI DIDATTICI: lezioni teoriche e pratiche in aula ed in laboratorio.

○

MODALITÀ DI VERIFICA DELL'APPRENDIMENTO: La verifica dell'apprendimento avverrà attraverso almeno 2 prove scritte che consistono nella somministrazione di un questionario con quesiti a risposte aperte. I questionari dovranno essere compilati nel tempo massimo di 1 ora. I quesiti avranno come oggetto argomenti inerenti il programma del corso.

TESTI DI RIFERIMENTO E DI APPROFONDIMENTO, MATERIALE DIDATTICO ON-LINE: tutto il materiale didattico, sarà comunicato il primo giorno del corso.

○

METODI E MODALITÀ DI GESTIONE DEI RAPPORTI CON GLI STUDENTI

I contatti saranno mantenuti costantemente tramite piattaforme telematiche

DATE DI ESAME PREVISTE¹ : 19/02/2018, 12/03/2018, 21/05/2018, 18/06/2018, 02/07/2018, 08/10/2018, 19/11/2018

SEMINARI DI ESPERTI ESTERNI SI NO ;

ALTRE INFORMAZIONI

¹ Potrebbero subire variazioni: consultare la pagina web del docente o del Dipartimento per eventuali aggiornamenti