

**Sapienza Università di Roma
Facoltà di Farmacia e Medicina
Anno Accademico 2016/2017**

**Corso di Laurea in Chimica e Tecnologie Farmaceutiche
Corso di Analisi Chimico Farmaceutica e Tossicologica I (M-Z)**

Dott. Giuseppe La Regina

Programma dettagliato del corso

PARTE PRIMA – INTRODUZIONE

1. Introduzione al corso

- 1.1 Recapiti del docente e ricevimento degli studenti
- 1.2 Caratteristiche dell'insegnamento
- 1.3 Orario delle lezioni
- 1.4 Modalità di esame
- 1.5 Appelli d'esame
- 1.6 Obiettivi formativi
- 1.7 Requisiti
- 1.8 Articolazione del corso
- 1.9 Esercitazioni di laboratorio
- 1.10 Testi consigliati
- 1.11 Opinioni degli studenti

PARTE SECONDA – SICUREZZA IN LABORATORIO

1. Aspetti normativi

- 1.1 Italia
- 1.2 Norme comunitarie
- 1.3 Definizioni
- 1.4 Classificazione sostanze e preparati pericolosi

2. Pericolosità degli agenti chimici

- 2.1 Analisi e valutazione del rischio chimico

3. Regole di prevenzione

4. Classificazione, etichettatura e imballaggio

- 4.1 Regolamentazione

5. Simbologie

- 5.1 Direttive nn. 67/548 e 1999/45
- 5.2 Esplosivi e comburenti
- 5.3 Infiammabili
- 5.4 Tossici e molto tossici
- 5.5 Nocivi e corrosivi
- 5.6 Irritanti
- 5.7 Regolamento CLP
- 5.8 Pericoli fisici
- 5.9 Pericoli per la salute

5.10 Pericoli per l'ambiente

5.11 Pericoloso per lo strato di ozono

6. *Scheda di dati di sicurezza*

6.1 Caratteristiche

6.2 Esempio di scheda di dati di sicurezza

6.3 Fonti

7. *Etichettatura ed imballaggio di agenti chimici*

8. *Valori limite di esposizione*

9. *Dispositivi di protezione individuale*

10. *Segnaletica di sicurezza*

11. *Misure comportamentali laboratori chimici*

12. *Contatto accidentale agenti chimici*

12.1 Introduzione

12.2 Ingestione

12.3 Cute

12.4 Inalazione

13. *Test di apprendimento e rilascio attestato*

PARTE TERZA – PRINCIPI GENERALI

1. *Relazione tra il tipo di legame e le proprietà delle sostanze*

1.1 Sostanze ioniche

1.2 Sostanze covalenti polari

1.3 Sostanze covalenti apolari

1.4 Sostanze covalenti reticolari

1.5 Metalli

1.6 Proprietà degli ossidi

2. *Colore delle sostanze*

2.1 Introduzione

2.2 Colore dei metalli

2.3 Colore dei composti

2.4 Colore dei composti e analisi qualitativa

3. *Analisi qualitativa*

3.1 Generalità

3.2 Reazioni specifiche e i procedimenti sistematici

4. *Generalità sulle operazioni di laboratorio*

4.1 Scala di operazione

4.2 Apparecchiatura per l'analisi: lampada Bunsen.

4.3 Operazioni analitiche generali: evaporazione ed ebollizione, calcinazione, fusione.

4.4 Esecuzione delle reazioni di riconoscimento

4.5 Filtrazione e centrifugazione

4.6 Lavaggio dei precipitati

4.7 Gorgogliamento e sviluppo di gas

5. *Soluzioni*

5.1 Definizione

- 5.2 Acqua come solvente
- 5.3 Dissoluzione delle sostanze
- 5.4 Solubilità delle sostanze
- 5.5 Solubilità dei composti e dimensioni degli ioni
- 5.6 Concentrazione delle soluzioni
- 5.7 Solventi organici
- 5.8 Estrazione

6. *Equilibri chimici in soluzione*

- 6.1 Reazioni di equilibrio: spostamento dell'equilibrio.
- 6.2 Dissociazione elettrolitica: reazioni fra ioni.
- 6.3 Equilibri chimici e analisi qualitativa

7. *Acidità e basicità*

- 7.1 Acidi di interesse analitico
- 7.2 Basi di interesse analitico
- 7.3 Dissociazione degli acidi
- 7.4 Dissociazione degli acidi in funzione del pH
- 7.5 Influenza del pH sulla dissociazione del solfuro di idrogeno
- 7.6 Indicatori di pH
- 7.7 Soluzioni tampone e tamponi di interesse analitico
- 7.8 Diagramma di Flood
- 7.9 Reazioni di spostamento: acidi azeotropici.

8. *Precipitazione*

- 8.1 Prodotto di solubilità
- 8.2 Effetto dello ione a comune
- 8.3 Coefficiente di attività e forza ionica
- 8.4 Influenza della forza ionica sulla solubilità
- 8.5 Formazione dei precipitati
- 8.6 Precipitati colloidali
- 8.7 Coprecipitazione e postprecipitazione
- 8.8 Adsorbimento
- 8.9 Invecchiamento dei precipitati
- 8.10 Precipitazione frazionata
- 8.11 Separazione e lavaggio dei precipitati
- 8.12 Ridissoluzione dei precipitati
- 8.13 Precipitazioni incomplete
- 8.14 Interconversione di sostanze poco solubili
- 8.15 Sensibilità delle reazioni
- 8.16 Concentrazione dei reagenti

9. *Precipitazione e acidità*

- 9.1 Solubilità dei sali poco solubili al variare del pH
- 9.2 Solubilità dei carbonati alcalino-terrosi
- 9.3 Precipitazione degli elementi come solfuri o idrossidi
- 9.3 pH di precipitazione degli idrossidi
- 9.4 Anfoterismo degli idrossidi: cause ed effetti dell'anfoterismo.
- 9.5 Solubilità degli idrossidi anfoteri in funzione del pH
- 9.6 Solubilità dell'idrossido di alluminio in funzione del pH
- 9.7 Disidratazione degli idrossidi
- 9.8 Precipitazione dei solfuri: effetti sul pH, precipitazione selettiva dei solfuri di zinco, cobalto, nichel e manganese, ridissoluzione.

10. *Ossidazione e riduzione*

- 10.1 Ossidanti e riducenti
- 10.2 Serie dei potenziali normali
- 10.3 Variazione del potenziale con la concentrazione: tamponamento redox.
- 10.4 Reazioni di miscele redox

10.5 Conseguenze della velocità delle reazioni redox

10.6 Serie elettrochimica dei metalli: attacco dei metalli, potenziale di ossidazione e potenziale di ionizzazione, elettropositività ed elettronegatività.

11. Ossidoriduzione e acidità

11.1 Influenza del pH sul potenziale di ossidoriduzione: ossidazione degli alogenuri con permanganato, ossidazione di ioduri e bromuri con acido nitrico, separazione cromo-manganese.

11.2 Variazioni del pH durante le reazioni di ossidoriduzione

11.3 Disproporzionamento e pH: alogeni, perossido di idrogeno.

12. Ossidoriduzione e precipitazione

12.1 Potenziali redox in funzione del pH

12.2 Proprietà ossido-riduttive e precipitazione di sali

12.3 Stabilizzazione mediante precipitazione

12.4 Disproporzionamento indotto da precipitato: mercurio, rame, stagno, altri esempi.

12.5 Ossidazione dell'argento mediante solfuro d'argento

13. Composti di coordinazione

13.1 Generalità: nomenclatura.

13.2 Stabilità dei complessi

13.3 Tamponamento della concentrazione degli ioni

13.4 Effetto della concentrazione del legante: ricerca del ferro.

13.5 Effetti della diluizione

13.6 Influenza della forza ionica

13.7 Effetto mascherante dei complessi: applicazioni.

14. Complessi e acidità

14.1 Stabilità dei complessi in funzione del pH

14.2 Influenza della formazione di un complesso sul pH

14.3 Complessi con gli ioni dell'acqua

14.4 Velocità di reazione dei complessi

PARTE QUARTA – ANALISI QUALITATIVA INORGANICA

1. Premessa all'analisi

1.1 Schema generale dell'analisi

1.2 Esame del campione

1.3 Saggi preliminari: saggio alla fiamma, saggio alla perla, saggio al tubicino (esame del comportamento della sostanza al calor rosso, saggio con acido solforico concentrato, saggio con acidi solforico e nitrico concentrati, saggio con tiosolfato sodico), saggi speciali (saggio del mantello blu per la ricerca dello stagno, saggio per la ricerca dell'acido borico, saggio dell'acido carbonico, saggio dell'acido acetico, saggio per la ricerca dello ione ammonio).

2. Introduzione all'analisi sistematica dei cationi

2.1 Introduzione

2.2 Dissoluzione del campione

2.3 Eliminazione dello ione cromato

2.4 Preparazione della soluzione cloridrica

3. Primo gruppo analitico e residuo insolubile

3.1 Separazione e ricerca dell'argento: saggio con acido nitrico, saggio con ioduro potassico, saggio con cloruro stannoso.

3.2 Separazione e ricerca del piombo: saggio con cromato potassico, saggio con acido solforico.

3.3 Separazione e ricerca del mercurio

3.4 Ricerca del bario e dello stronzio

3.5 Ricerca degli ossidi di cromo e ferro

3.6 Ricerca del biossido di stagno

4. Secondo gruppo analitico

- 4.1 Precipitazione dei solfuri e separazione dei sottogruppi A e B
- 4.2 Ricerca dell'antimonio: annerimento del granulo di stagno, saggio con tioacetammide.
- 4.3 Ricerca dello stagno: saggio del mantello blu.
- 4.4 Ricerca dell'arsenico: saggio con molibdato ammonico, saggio con miscela magnesiacca.
- 4.5 Ricerca del rame: saggio con tetratiocianatomercurato di zinco.
- 4.6 Ricerca del mercurio: saggio con lamina di rame, saggio con cloruro stannoso e ammoniacca, saggi fuori sistematica.
- 4.7 Ricerca del bismuto: saggio con stannito alcalino, saggio con ioduro potassico e cinconina.
- 4.8 Ricerca del cadmio: saggio con tioacetammide.

5. Terzo gruppo analitico

- 5.1 Operazioni preliminari
- 5.2 Ricerca ed eliminazione dei fosfati
- 5.3 Precipitazione degli idrossidi
- 5.4 Separazione e ricerca dell'alluminio: idrolisi dello ione tetraidrossoalluminato, saggio con alizarina S.
- 5.5 Separazione e ricerca del cromo: saggio con acqua ossigenata in ambiente acido.
- 5.6 Ricerca del ferro: saggio con tiocianato potassico, saggio con esacianoferrato(II) potassico, saggio con 2,2'-bipiridile.
- 5.7 Ricerca del manganese: saggio con bismuto sodico.

6. Quarto gruppo analitico

- 6.1 Precipitazione dei solfuri
- 6.2 Separazione del manganese e dello zinco
- 6.3 Ricerca dello zinco: saggio con tioacetammide, saggio con difeniltiocarbazone.
- 6.4 Dissoluzione dei solfuri di nichel e cobalto
- 6.5 Ricerca del nichel: saggio con diacetildiossima.
- 6.6 Ricerca del cobalto: saggio con tiocianato potassico, saggio con tetracianatomercurato ammonico.

7. Quinto gruppo analitico

- 7.1 Operazioni preliminari
- 7.2 Precipitazione dei carbonati
- 7.3 Separazione di calcio, stronzio e bario
- 7.4 Ricerca del calcio: saggio con ossalato ammonico.
- 7.5 Ricerca stronzio e bario: saggio con reattivo di Caron.

8. Sesto gruppo analitico

- 8.1 Ricerca del magnesio: saggio con fosfato bisodico, saggio con chinalizarina.
- 8.2 Ricerca del litio, del sodio e del potassio

9. Introduzione all'analisi sistematica degli anioni

- 9.1 Schemi di analisi degli anioni
- 9.2 Dissoluzione del campione
- 9.3 Residuo insolubile

10. Primo gruppo analitico

- 10.1 Precipitazione dei sali di calcio
- 10.2 Separazione degli ossalati
- 10.3 Ricerca di solfiti
- 10.4 Ricerca di arseniti e arseniati
- 10.5 Ricerca di fosfati
- 10.6 Ricerca di ossalati

11. Secondo gruppo analitico

- 11.1 Precipitazione dei sali di bario
- 11.2 Ricerca dei cromati
- 11.3 Ricerca dei solfati

12. Terzo gruppo analitico

- 12.1 Precipitazione dei sali di argento
- 12.2 Ricerca di tiocianati
- 12.3 Ricerca di cloruri
- 12.4 Ricerca di bromuri e ioduri

13. Procedimento semplificato per l'analisi degli anioni

- 13.1 Ricerca dei solfati
- 13.2 Ricerca dei nitrati
- 13.3 Ricerca di alogenuri
- 13.4 Ricerca di ossalati
- 13.5 Ricerca diretta sul campione: acetati, borati, carbonati, fluoruri, bromuri, ioduri, cromati, nitrati.

PARTE QUINTA – SOSTANZE DI INTERESSE FARMACEUTICO E TOSSICOLOGICO

1. Introduzione

- 1.1 Farmaco e agente tossico
- 1.2 Farmaco(tossico)cinetica e farmaco(tossico)dinamica

2. Cationi di interesse farmaceutico e tossicologico

- 2.1 Argento
- 2.2 Piombo
- 2.3 Mercurio
- 2.4 Arsenico
- 2.5 Antimonio
- 2.6 Stagno
- 2.7 Rame
- 2.8 Cadmio
- 2.9 Bismuto
- 2.10 Alluminio
- 2.11 Ferro
- 2.12 Cromo
- 2.13 Zinco
- 2.14 Manganese
- 2.15 Cobalto
- 2.16 Nichel
- 2.17 Calcio
- 2.18 Bario
- 2.19 Magnesio
- 2.20 Litio
- 2.21 Sodio
- 2.22 Potassio
- 2.23 Ammonio

3. Anioni di interesse farmaceutico e tossicologico

- 3.1 Acetato
- 3.2 Borato
- 3.3 Perborato
- 3.4 Fluoruro
- 3.5 Cloruro
- 3.6 Ipoclorito
- 3.7 Bromuro
- 3.8 Ioduro
- 3.9 Nitrato
- 3.10 Nitrito
- 3.11 (Bi)Solfato
- 3.12 Silicato

4. Sostanze di interesse farmaceutico e tossicologico

- 4.1 Acqua ossigenata
- 4.2 Carbone
- 4.3 Iodio
- 4.4 Zolfo

5. Farmacopea Ufficiale

- 4.1 Farmacopea Ufficiale Italiana
- 4.2 Farmacopea Europea
- 4.3 Monografie della Farmacopea Ufficiale Italiana e Europea relative a sostanze inorganiche di interesse farmaceutico e tossicologico
- 4.4 Reazioni di identificazione secondo Farmacopea Ufficiale Italiana

PARTE SESTA – ESERCITAZIONI DI LABORATORIO

- 1. Esercitazione 1: consegna del corredo di laboratorio*
- 2. Esercitazione 2: saggio alla fiamma*
- 3. Esercitazione 3: saggio al tubicino*
- 4. Esercitazione 4: saggio al tubicino*
- 5. Esercitazione 5: saggi speciali*
- 6. Esercitazione 6: analisi sistematica dei cationi (III gruppo)*
- 7. Esercitazione 7: analisi degli anioni*
- 8. Esercitazione 8: saggi di Farmacopea*
- 9. Esercitazioni 9 e 10: identificazione di una sostanza inorganica incognita*
- 10. Esercitazione 11: riconsegna del corredo di laboratorio*