

**Programma di Chimica Analitica per gli studenti del corso di laurea triennale in
Biologia Umana**

Anni accademici 2005-06; 2006-07; 2007-08

Accuratezza, precisione, stabilità, robustezza di un metodo analitico. Cifre significative, test T e test Q per la valutazione dell'errore in chimica analitica. Vetreria di laboratorio.

Bilancia analitica e suo uso, bilancia tecnica e suo uso, regole di pesata.

Determinazione dell'acqua di cristallizzazione del cloruro di bario.

Equilibri in soluzione:

Equilibri acido-base Titolazioni di acidi forti con basi forti e acidi deboli con basi forti. Indicatori acido base. Titolazione dell'acido cloridrico con la soda, esercitazione di laboratorio

Equilibri di precipitazione. Titolazione dei cloruri con il metodo di Mohr, esercitazione di laboratorio

Equilibri di complessazione. EDTA, durezza di un'acqua. Titolazione di calcio e magnesio con EDTA, esercitazione di laboratorio

Equilibri redox, Permanganato. Determinazione del titolo dell'acqua ossigenata tramite titolazione con permanganato, esercitazione di laboratorio.

Risoluzione di problemi riguardanti la preparazione di soluzioni e loro diluizioni.

Dott.ssa Fabiana Arduini