

分析化学Ⅰ

Analytical Chemistry I

薬：C3-02121MY

基礎科目 1年／後期 1.5単位 必修科目

科目責任者 小池 伸(分析化学研究室)

■教育目的

分析化学は、物質の化学的組成や化学種の決定とその量的関係を取り扱う分野の学問である。また、分析化学は薬学の修得において多方面と深くかかわっている科目なので分析化学の方法論ばかりでなく、その特質を理解する必要がある。

分析化学Ⅰでは化学物質(医薬品を含む)を分析できるようにするため、定性、定量の基礎概念を習得する。とりわけ水溶液中での物質の性質を化学平衡論から学習する。理解を深めるため演習(主に計算問題)も取り入れる。また、検量線を用いる相対法である機器分析法として吸光分析法を学修する。後半には、日本薬局方収載医薬品の定量法について具体的に学ぶ。【卒業認定・学位授与の方針：YD-②】

■学習到達目標

1. 分析化学の意義、分析化学の基礎概念と物質との関連を説明できる。(知識、技能)
2. 各種誤差、実験値の統計処理と検定、医薬品分析法のバリデーションについて説明できる。(知識、技能)
3. 酸塩基、沈殿、錯体生成、酸化還元反応について化学平衡から説明できる。(知識、技能)
4. 溶液の pH を計算できる。(知識、技能)
5. 緩衝作用を説明でき、代表的な緩衝液の特徴と調製法を説明できる。(知識、技能)
6. 化学物質の pH による分子形、イオン形の変化を説明できる。(知識、技能)
7. 吸光分析の概念を理解し、紫外可視吸光度測定法の原理を説明できる。(知識、技能)
8. 日本薬局方の確認試験、純度試験の原理と特徴及び操作法を説明できる。(知識、技能)

■準備学習(予習・復習)

予習：『コンパス分析化学「電子版付」改訂第3版増補』及び『なるほど分析化学－数字となかよくする本』の該当箇所を目を通してください(20分以上)。

復習：講義資料を見直して、要点を整理してください(30分以上)。

■授業形態

講義

■授業内容

化学平衡が医薬品の定量にどのように用いられるか、理解してください。化学平衡に関する、現実的な計算を行います。その過程で分析化学の基礎知識を学んでもらいます。さらに、相対法である機器分析法を知るために、検量線の基礎を学び、吸光分析法について講義します。後半には、日本薬局方における医薬品の確認試験と純度試験について講義し、医薬品の定量法について具体的に学びます。

No.	項目	授業内容	学修／SBOコード
1	定量の基礎	分析化学論、分析操作の流れ、分析データの取り扱い、医薬品分析法のバリデーション 化学平衡概論、容量分析法の理論と種類 代表的な無機イオンの分析法(日本薬局方)	C-2-1-1, C-2-1-2, C-2-1-3
2～5	酸塩基平衡	酸塩基の概念：酸塩基反応、酸塩基の強さ、酸塩基の解離(多塩基酸、多酸塩基を含む)、緩衝液、塩の加水分解、非水溶媒中での酸塩基、中和滴定の原理・操作と応用、非水滴定の原理・操作と応用	C-2-2-1, C-2-2-2, C-2-2-3, C-2-2-6, C-2-2-9
6～8	酸化還元平衡	電極電位、ネルンストの式と電池、電極の種類、イオン選択性電極、pHの測定、酸化還元滴定の原理と応用	C-2-2-5, C-2-2-8, C-2-2-9
9	沈殿生成平衡	溶解度と溶解度積、沈殿の生成と溶解、沈殿滴定の原理・操作と応用	C-2-2-7, C-2-2-8, C-2-2-9
10	錯体生成平衡	金属錯体の構造と錯体の安定性、錯体生成反応の機構、錯体生成反応の平衡論、キレート滴定の原理・操作と応用	C-2-2-7, C-2-2-8, C-2-2-9
11～12	吸光分析法	電磁波の種類と分析法、検量線法の基礎、紫外可視吸光度測定法の原理と装置	C-2-4-1, C-2-4-2
13	日本薬局方における医薬品の確認試験と純度試験	薬局方収載医薬品の確認試験と純度試験の原理と特徴	C-2-3-1
14	日本薬局方における医薬品の定量法	薬局方収載医薬品の代表的な定量法の原理と特徴及び操作法	C-2-3-2
15	演習	演習及び補足	

■ 授業分担者

小池 伸 (No.1～15)

■ 課題（レポート、試験等）のフィードバック及び成績評価方法

学期末試験(100 %)で評価を行う。演習問題を MY-CAST にアップロードし、随時質問などに応じる。

■ 教科書

『コンパス分析化学「電子版付」改訂第 3 版増補』 安井 裕之、兎川 忠靖 編（南江堂）

『なるほど分析化学－数字となかよくする本』 楠 文代、渋澤 庸一 編（廣川書店）

■ 参考書

第 18 改正日本薬局方・解説書(廣川書店)(本学図書館で閲覧可能です)