

授業日程表

回	月日	時間	場所	テーマ	授業内容	担当
1	4.9(火)	13:00 ~14:40	N11	原子の電子配置 (1)	原子軌道、原子の電子配置と周期律	久保
2	4.16(火)	"	"	原子の電子配置 (2)	原子のイオン化ポテンシャル・電子親和力・電気陰性度	久保
3	4.23(火)	"	"	分子の形成 (1)	イオン結合と共有結合	久保
4	5.7(火)	"	"	分子の形成 (2)	混成軌道、多重結合	久保
5	5.14(火)	"	"	分子の形成 (3)	共役と共鳴理論、分子間相互作用	久保
6	5.21(火)	"	"	立体化学 (1)	立体異性体(鏡像異性体とジアステロマー)	吉川
7	5.28(火)	"	"	立体化学 (2)	環状化合物の立体化学	吉川
8	6.4(火)	"	N12	酸・塩基反応 (1)	酸・塩基の定義、pKa と pH	吉川
9	6.11(火)	"	N11	酸・塩基反応 (2)	酸の強さを決定する因子	吉川
10	6.18(火)	"	"	酸化・還元反応	電子の授受と酸化・還元反応、ヒドロイドンによる還元反応	久保
11	6.25(火)	"	"	生体系の酸化・還元反応	酵素反応の特徴、ビタミンと補酵素、生体系におけるヒドロイドンによる酸化・還元反応	久保
12	7.2(火)	"	"	反応の熱力学	Gibbsの自由エネルギー、高エネルギー化合物	久保
13	7.9(火)	"	"	反応速度論 (1)	反応次数と速度式、反応速度の温度依存性	久保
14	7.16(火)	"	"	反応速度論 (2)	酵素反応の速度論、酵素の阻害作用	久保

備考

7.23(火) 13:00~14:40 期末試験
「生体物質科学」で必要となる基礎的な事項を取り扱う。