# 平成 18 年度 物理化学及び演習 Ⅱ [第 3 部:統計熱力学と反応速度理論] 予定表

(担当: 三好)

### <分子の運動>

分子の並進運動ー衝突速度

[演習問題 1] もりうち機構の反応速度定数 (Na + Cl, Na + Cl<sub>2</sub>)

[オプション課題 1]

NaCl 分子のポテンシャルエネルギー

分子の振動

[演習問題 2] 分子の振動 (HF)

[オプション課題 2]

分子の振動-赤外活性・ラマン活性 (C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>)

分子の回転とボルツマン分布

[演習問題 3] 分子の回転状態分布 (HCI)

[オプション課題 3.1]

HCl 分子の回転エネルギー準位

[オプション課題 3.2]

O, S 原子の電子状態の平衡分布

### <化学平衡>

分配関数と平衡定数

[演習問題 4] 化学反応の平衡定数 (HCN ↔ HNC)

[オプション課題 4.1]

 $N_2$ 分子の解離-N原子の標準生成エンタルピー

[オプション課題 4.2]

H+O<sub>2</sub> ↔ OH+O 正逆反応速度定数と平衡定数

#### <化学反応速度の理論>

分配関数と化学反応速度理論(遷移状態理論)

[演習問題 5] 反応速度定数 (HCN → HNC)

[オプション課題 5.1]

 $O + H_2 \rightarrow OH + H$  反応速度定数

[オプション課題 5.2]

O+H<sub>2</sub>S 反応の分岐率

\*[オプション課題] は配布しない

(http://www.frad.t.u-tokyo.ac.jp/~miyoshi/ExPC2006/ を参照せよ)

第1回 (6月21日) [演習問題1,2]

第 2 回 (6 月 28 日) [演習問題 3]

第 3 回 (7 月 5 日) [演習問題 4]

第 4 回 (7 月 12 日) [演習問題 5]

## \*関数電卓を持参のこと

(第2回は方眼紙・定規も持参のこと)

\*レポートは原則として次回演習開始前に提出

[ 最終提出締め切り:7月28日(金)]