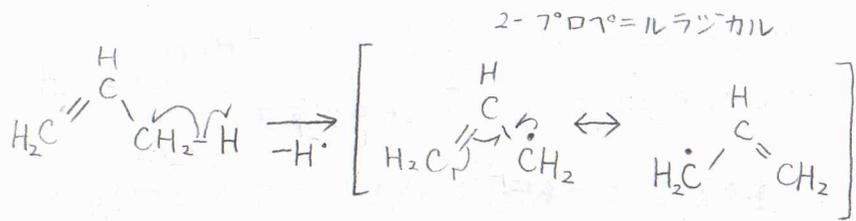
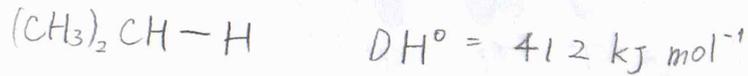
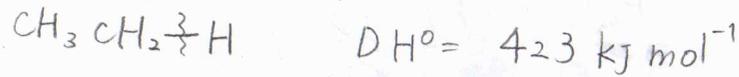


π電子共役系が関与する反応

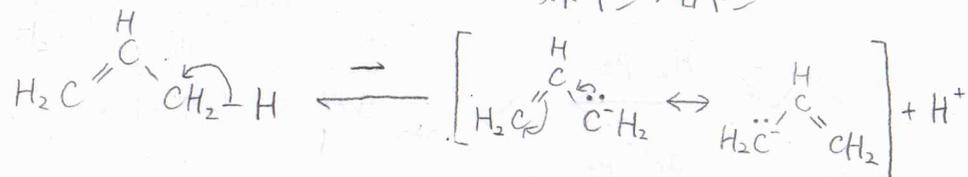
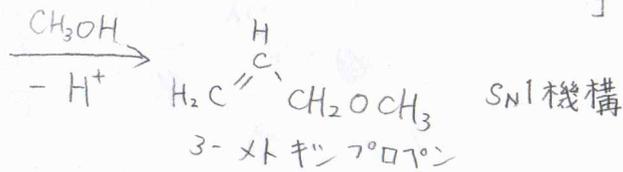
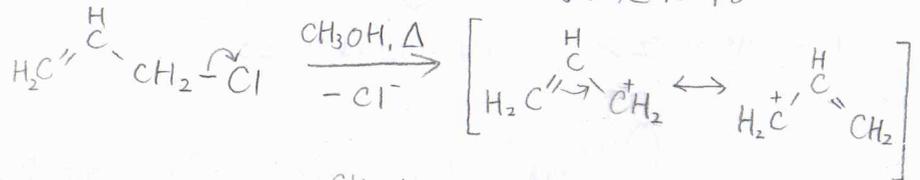
☆アリル系における電子の非局在化



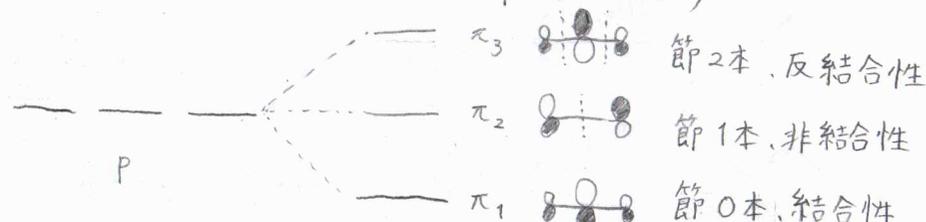
$DH^\circ = 364 \text{ kJ mol}^{-1}$



同様に、カチオン、アニオンも共鳴安定化する



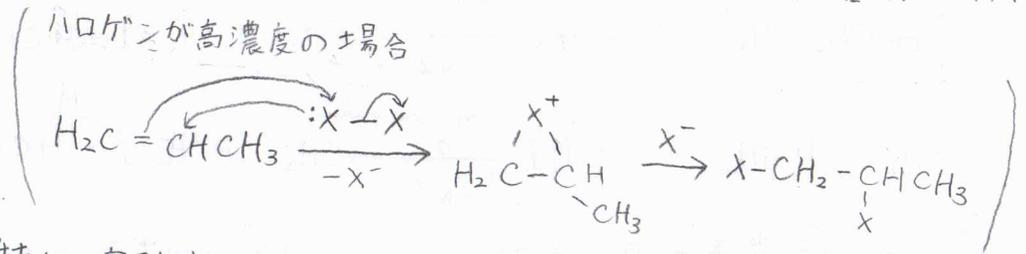
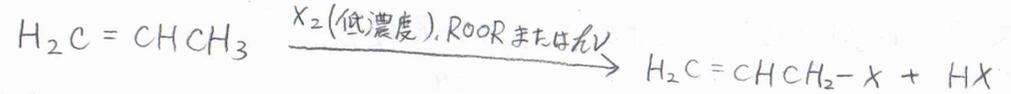
$pK_a \approx 40$  (7-オキソプロペンの  $pK_a \approx 50$ )



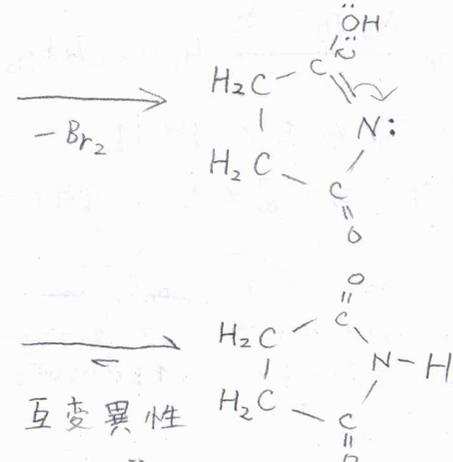
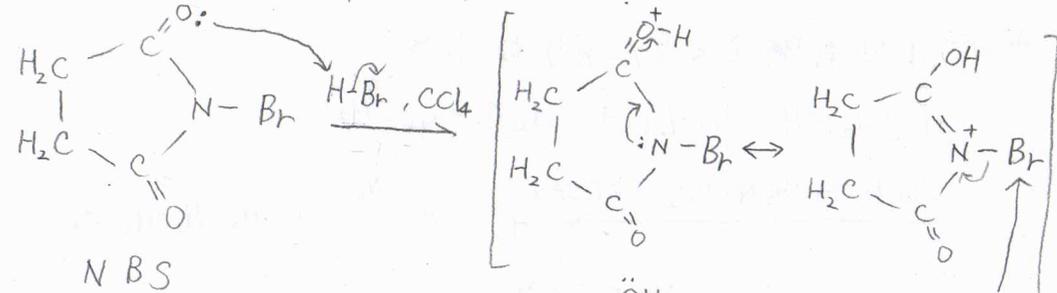
カチオン	ラジカル	アニオン
π <sub>3</sub> ———	—————	—————
π <sub>2</sub> ———	↑————	↑↓————
π <sub>1</sub> ↑↓——	↑↓————	↑↓————

- いずれもπ<sub>3</sub>に電子がないため、もとのp軌道3つより安定となる。
- π<sub>2</sub>軌道を占有している電子は、両端の炭素原子上に存在することになる。

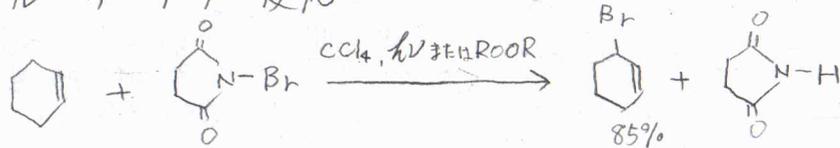
☆アリル位のラジカル的ハロゲン化



特に、実験室でアリル位のプロモ化には、N-ブromoスクニンイミド (N-ブromosuccinimide, NBS) を用いる。



ウォール-チーラー-反応\*

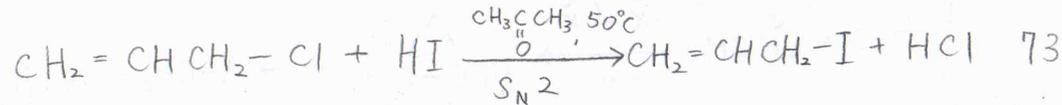
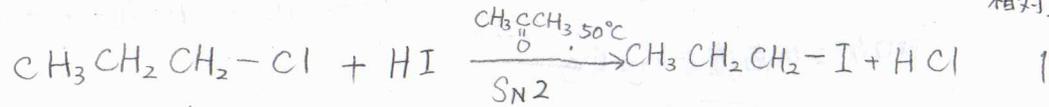


工業的な塩化アリル合成法



★アリル型ハロゲン化物の求核置換反応

相対速度



- sp<sup>2</sup>炭素の電子求引性によりアリル位が求電子的になった。
- 遷移状態において、p軌道が二重結合により安定化された。

★アリル型有機金属反応剤の合成

