

第 1 回

スライド P.26 ノート P.12

図 1-14

 ΔH°

↓

 $\Delta_r H^\circ$

スライド P.18 ノート P.10

分圧 p_i の成分 i の化学ポテンシャル μ_i は、 P_t を全圧として、

$$\mu_i = \mu_i^\circ + RT \ln(p_i/P_t) \quad (1.20)$$

とかける。つまり、補正分は $RT \ln(p_i/P_t)$ である。

↓

分圧 p_i の成分 i の化学ポテンシャル μ_i は、標準状態を 1 気圧として、

$$\mu_i = \mu_i^\circ + RT \ln p_i \quad (1.20)$$

とかける。つまり、補正分は $RT \ln p_i$ である。第 6 回

ノート P.6 欄外 14

骨格が折れ曲がることによって不安定化する π 電子の分子軌道 ($1\pi_u, 1\pi_g$) がある。しかし、そのエネルギー不安定分を補えるほど安定化する分子軌道 ($1\pi_u, 2\pi_u$) を電子が占めていれば分子は二等辺三角形構造となる。

↓

アリルラジカルでは骨格が折れ曲がることによって不安定化する π 電子の分子軌道 ($1\pi_g$) があり、電子 1 個が占めている。しかし、そのエネルギー不安定分を補えるほど安定化する分子軌道 ($1\pi_u$) を 2 個の電子が占めているので、アリルラジカルは二等辺三角形構造となる。

第 8 回

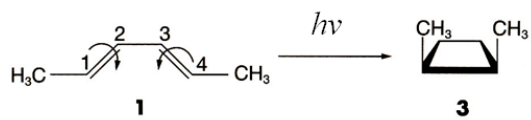
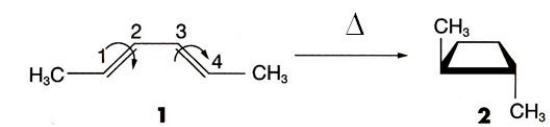
スライド P.7

トロ本

↓

トロボン

スライド P.9



↓

