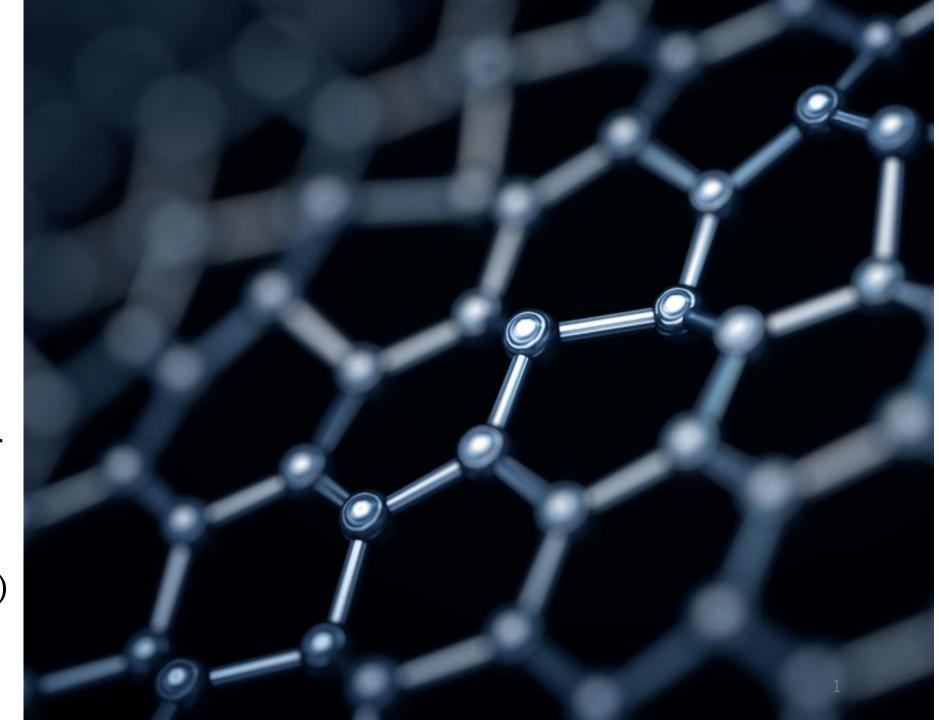
2022年秋学期

化学2 (K2)

第10回目 2022年11月30日(水)

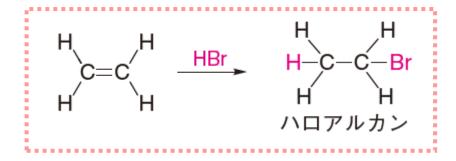


本日の目標

★アルケンの求電子付加反応について学ぶ

求電子付加反応とはどんな反応だろう?

- ・ アルケンへのハロゲン化水素の付加
- ・ マルコフニコフ則
- ・ アルキンへのハロゲン化水素の付加
- ・アルケンへのハロゲンの付加



前回の復習

★有機化学反応:
 水核置換反応と脱離反応

・求核置換反応では、電子が(豊富・不足)な求核剤が、基質の電子(豊富・不足)部位を攻撃する
・求核置換反応には__反応と__反応がある。
・ S _N 2反応は求核剤が基質の電子不足部分を攻撃することで起こる(一・二)分子反応である。
· S _N 2反応により、立体化学をもつ化合物では(立体の反転・ラセミ化)が起こる。
・ $S_N 1$ 反応は、脱離により生じた が関わる $(-\cdot -)$ 分子反応である。
· S _N 1反応により、立体化学をもつ化合物では(立体の反転・ラセミ化)が起こる。
・カルボカチオンは□級>□級>□級の順に安定である。
・求核置換反応の際、副反応として反応が起こる。
・脱離反応では、原子団が脱離することにより が生じる。
・脱離反応には反応と反応がある。
・E1反応では、脱離により
・E2反応では、水素の引き抜きと脱離基の脱離が協奏的・同時に起こる。
・E2反応では」に従った生成物が有利に得られる。
・ザイツェフ則によると、 アルキル基の置換基が(多い・少ない)アルケンほど生成しやすい。

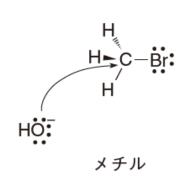
小テストの解答

1. 次の分子を S_N 2反応の反応性が大きい順に並べなさい。

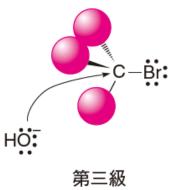
 \bigcirc CH₃CH₂Br \bigcirc CH₃Br \bigcirc (CH₃)₂CHBr

答え: 213

- →S_N2反応は基質の立体障害が小さいものほど起きやすい。 (立体障害が大きいと、求核剤が基質を攻撃しづらいため)
- →構造が分かりにくいときは描いてみるとよい。



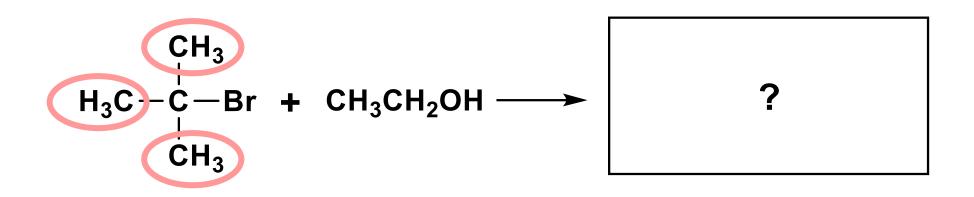
攻撃しやすい



_{第三級} 混み合っていて 攻撃しにくい

小テストの解答

2.次の求核置換反応について、 S_N 1反応と S_N 2反応のどちらが主たる反応として起こると考えられるか?



安定な3級カルボカチオンを 形成できる

(立体障害が大きい)

S_N1反応が起きやすい

(S_N2反応が起きにくい)

答え: S_N1反応

小テストの解答

3. 問2の反応の主たる置換生成物として正しいのはどれか?

答<u>え:</u>

$$H_2C-O-CH_2CH_3$$
 $H_3C-C-Br$ + H
 CH_3

 $H_{3}C-O-CH_{2}CH_{3}$ $H_{3}C-C-OH$ +H $+CH_{2}CH_{3}$ $+H_{3}C-C-OH$ $+CH_{2}CH_{3}$

本日の内容

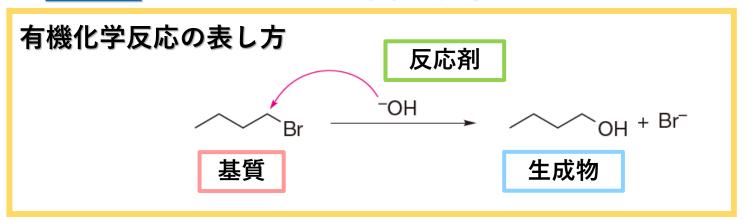
求電子付加反応とはどんな反応だろう?

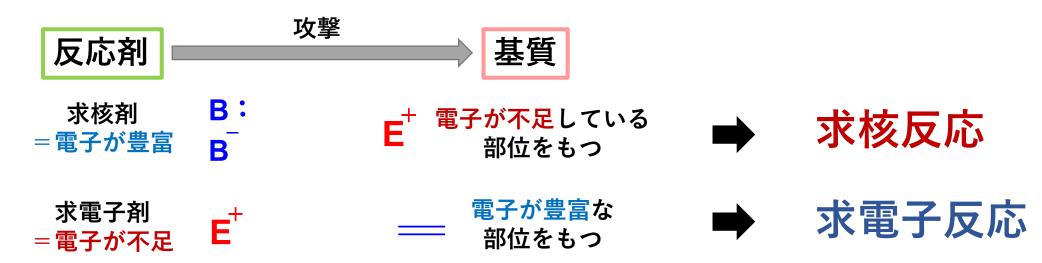
- 復習・求電子付加反応
- ・ アルケンの構造と求電子剤
- ・ アルケンへのハロゲン化水素の付加
- マルコフニコフ則

- アルキンへのハロゲン化水素の付加
- アルケンへのハロゲンの付加

求核反応と求電子反応

…反応剤がどのように基質を攻撃したか?





置換反応と付加(脱離)反応

…反応の前後でどのような変化が起こったか?

付加(脱離)反応

置換反応



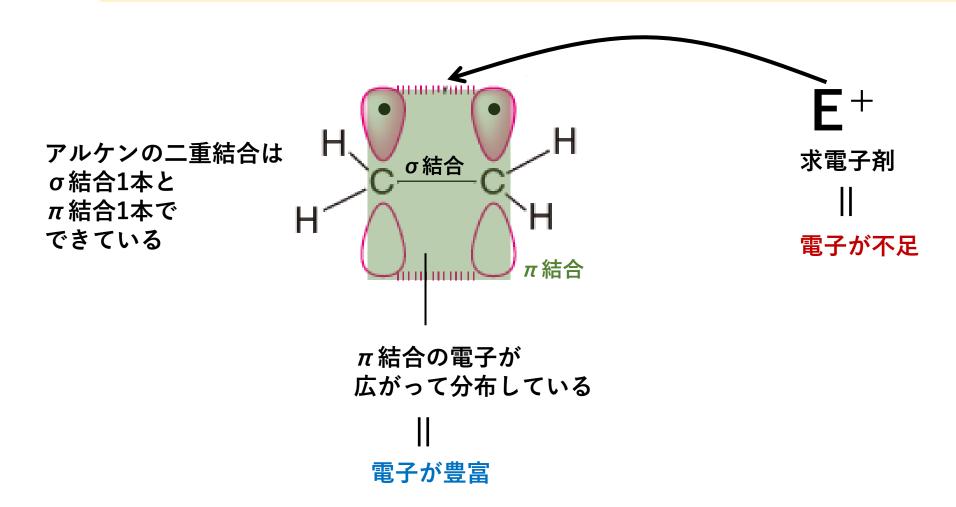
AとBが置き換わる反応

不飽和結合にAとBがくっつく



AとBが外れて不飽和結合ができる

アルケンの構造と求電子剤



不飽和結合は、π電子が広がって分布しているため、 求電子剤の攻撃を受けやすい

求電子付加反応:アルケンへのハロゲン化水素の付加

$$\begin{bmatrix} H & H & H \\ C = C & \longrightarrow & -: C - C + \\ H & H & H \end{bmatrix}$$

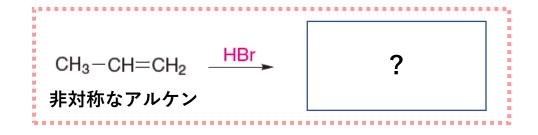
いろいろな求電子付加反応

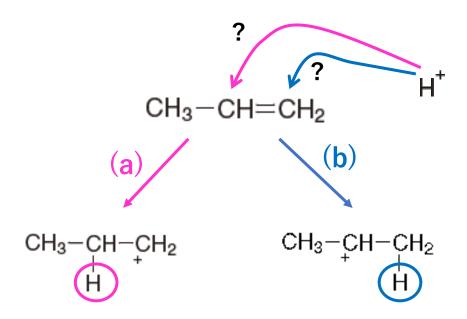
(a) ハロゲン化水素の付加

(b) 水の付加

(c)酸の付加

マルコフニコフ則とは





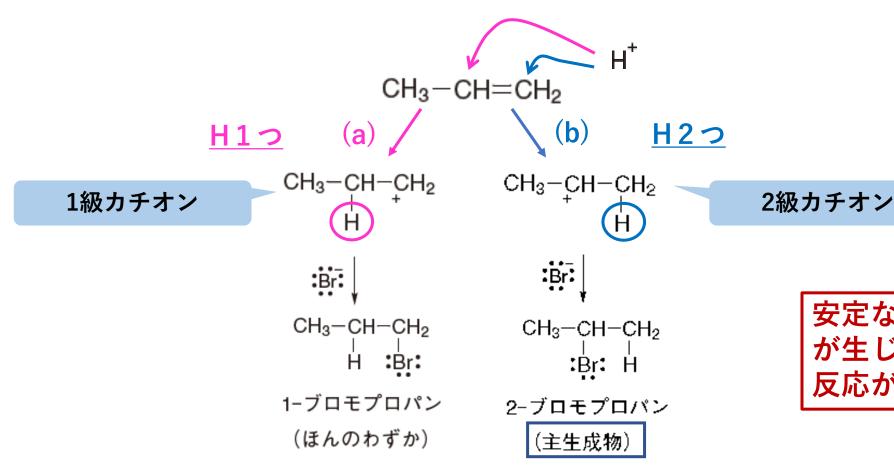
水素イオンは(a),(b)どちらの炭素にくっつくだろうか?

→マルコフニコフ則で求電子付加反応の生成物がわかる

マルコフニコフ則とは

マルコフニコフ則とは…

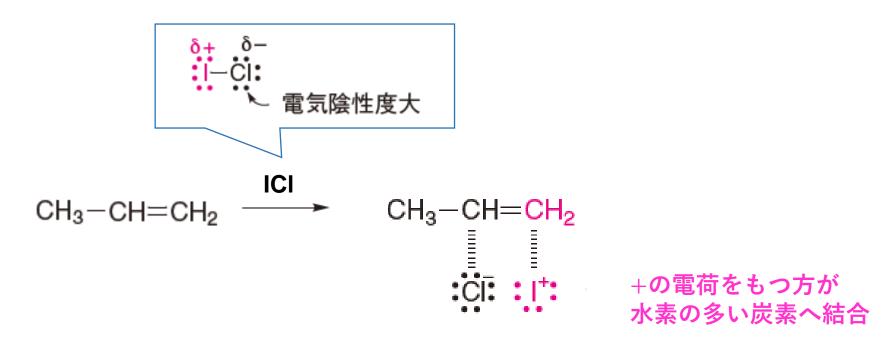
二重結合にハロゲン化水素が付加するとき、 水素イオンは、より多くの水素が付いている方の炭素に結合する



安定なカルボカチオン が生じる方に 反応が優先的に進む!

マルコフニコフ則

ハロゲン化水素以外でも、マルコフニコフ則は適用できる



- の電荷をもつ方が カルボカチオンへ結合

発展:マルコフニコフ則の例外

なぜだろう…??

マルコフニコフ則に従って水素イオンが付加すると、 + に荷電した窒素の横にカルボカチオンができることになる。

電子不足の窒素の隣でさらに電子不足のカチオンが生じるのはとても不安定となり、起きにくい。

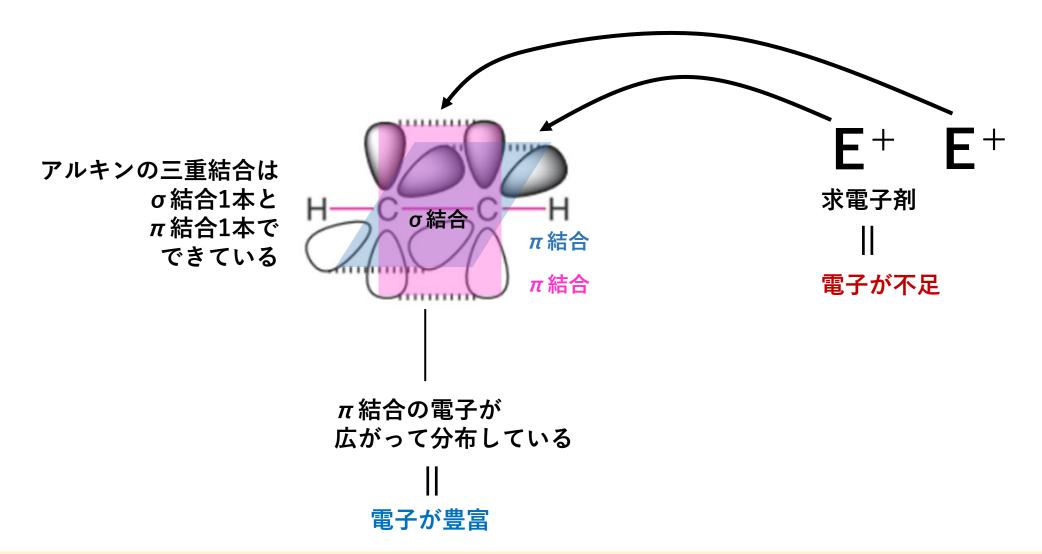
本日の内容

求電子付加反応とはどんな反応だろう?

- 復習・求電子付加反応
- ・ アルケンの構造と求電子剤
- ・ アルケンへのハロゲン化水素の付加
- マルコフニコフ則

- アルキンへのハロゲン化水素の付加
- アルケンへのハロゲンの付加

アルキンと求核付加反応



→アルキンでもπ結合に対して求電子付加反応が起きる

アルキンへのハロゲン化水素の付加

1段階目:

1段階目: 2段階目: アルキン→アルケン アルケン→アルカン

2段階目:

→アルキンでもマルコフニコフ則が成り立つ

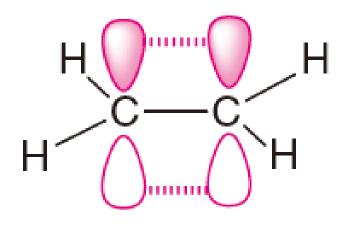
本日の内容

求電子付加反応とはどんな反応だろう?

- 復習・求電子付加反応
- ・ アルケンの構造と求電子剤
- ・ アルケンへのハロゲン化水素の付加
- マルコフニコフ則

- アルキンへのハロゲン化水素の付加
- アルケンへのハロゲンの付加

アルケンへのハロゲンの付加



Br-Brは本来、無極性分子

Br-Brがアルケンのπ電子に近づくと…



 π 電子に近い方のBrが δ + の電荷、 π 電子に遠い方のBrが δ - の電荷を帯びる

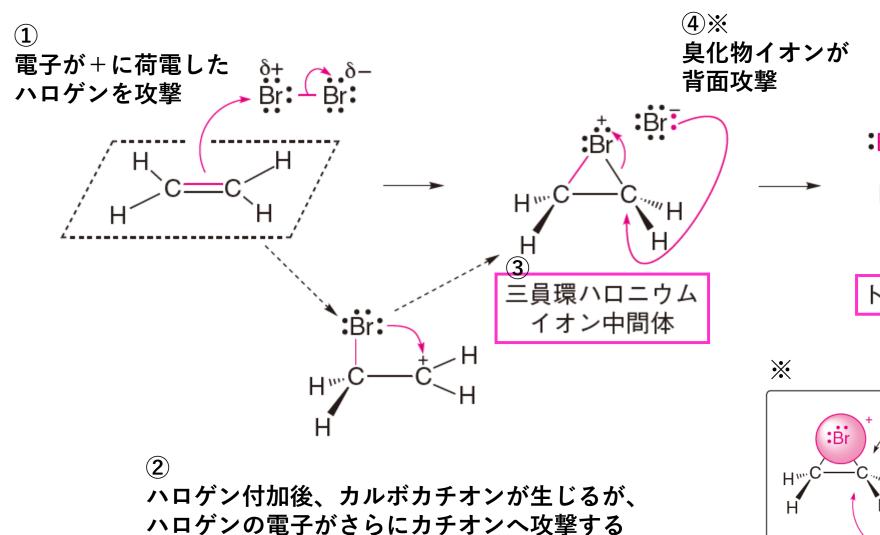


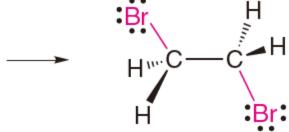
アルケンとハロゲン化水素の時と同様に 求電子付加反応が起こる!

アルケンへのハロゲンの付加

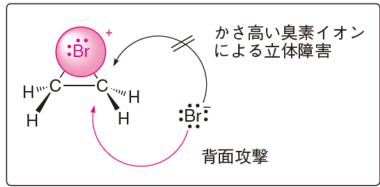
ハロゲンの付加では、反対向きにハロゲン原子が入る

アルケンへのハロゲンの付加





トランス型付加物



本日のまとめ

- ・求電子付加反応では、電子不足である求電子剤が基質の電子豊富な部分をと反応する。
- ・ π 結合では電子は広がって分布しており、求電子剤による反応を受けやすい。
- ・アルケンへのハロゲン化水素の付加では、まず水素イオンが付加し、 そのあとでハロゲン化物イオンが付加する。
- ・水素イオンの付加は、基本的にマルコフニコフ則に従い、 水素が多くついている方の炭素に水素イオンが結合する。
- ・アルキンへのハロゲン化水素を反応させると付加反応が2段階で起こる。
- ・アルケンへのハロゲン付加では、ジハロゲン化物が生成する。
- ・アルケンへのハロゲン付加では、互いに<mark>逆方向</mark>からハロゲン原子が付加する。 (トランス型の付加物を生じる)