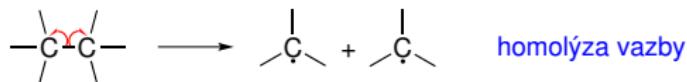
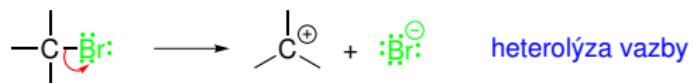


Základy organické chemie

Jaromír Literák

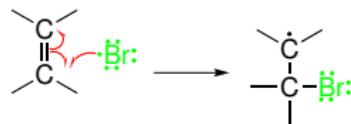


Radikálové reakce



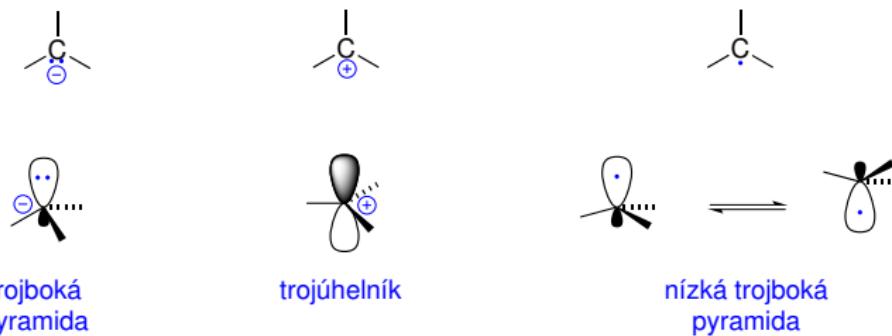
Zápis mechanismů radikálových reakcí

pohyb elektronového páru pohyb jednoho elektronu

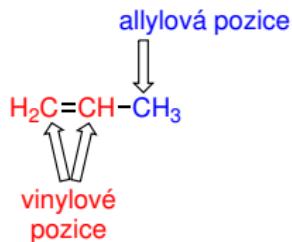


Radikálové reakce

Prostorové uspořádání uhlíkových radikálů:



Allylová vs vinylická pozice:

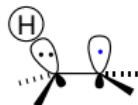


Radikálové reakce

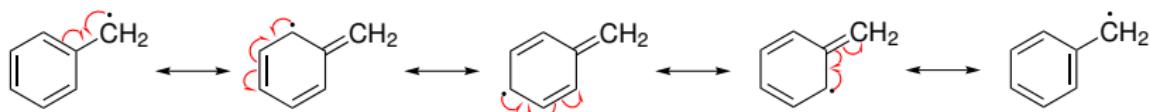
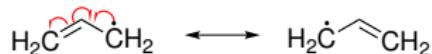
Uhlíkové radikály jsou elektronodeficitní.

Faktory zvyšující jejich stabilitu:

Hyperkonjugace:



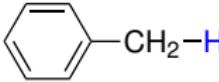
Konjugace:



Radikálové reakce

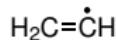
Stabilitu uhlíkových radikálů lze odhadnout z homolytických disociačních energií vazby C–H:



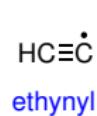
	$\Delta H/(kJ\ mol^{-1})$		$\Delta H/(kJ\ mol^{-1})$
$\text{H}_3\text{C}-\text{H}$	435	$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{H}$	452
$\text{CH}_3\text{CH}_2-\text{H}$	410		356
$\begin{matrix} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{H} \\ \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	395	$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{H}$	356
$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$	381	$\text{H}-\text{O}-\text{CH}_2-\text{H}$	395

Radikálové reakce

Obecné pořadí stability radikálů:



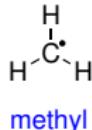
vinyl



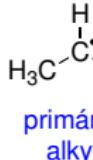
ethynyl



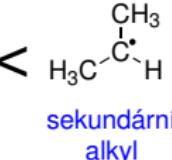
fenyl



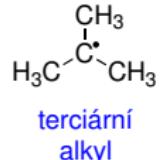
methyl



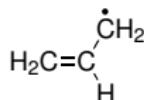
primární alkyl



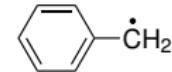
sekundární alkyl



terciární alkyl

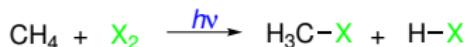


allyl



benzyl

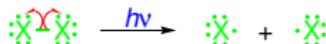
Radikálová halogenace



Reakce probíhá **radikálovým řetězovým mechanismem**. Základní kroky mechanismu:

- ① Iniciace
- ② Propagace
- ③ Terminace

Iniciace – vznik radikálů působením UV záření nebo rozkladem radikálových iniciátorů:



Propagace – vznik produktů mnohokrát opakovanou sekvencí reakcí:

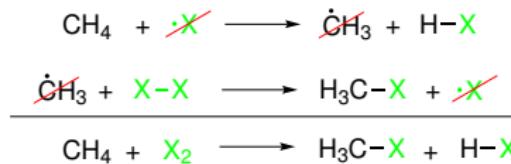


Radikálová halogenace

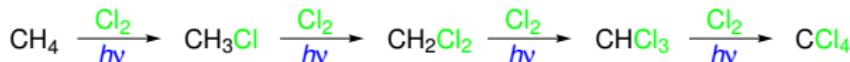
Terminace – zánik radikálů:



Celkový výsledek reakce:

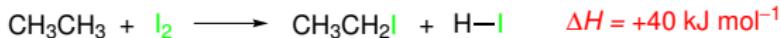
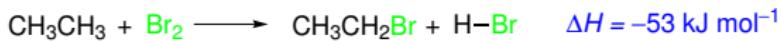


V nadbytku halogenu může docházet k halogenaci do **vyšších stupňů**:

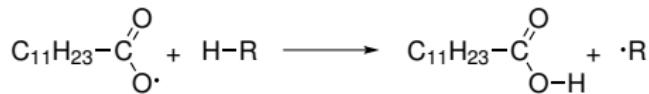
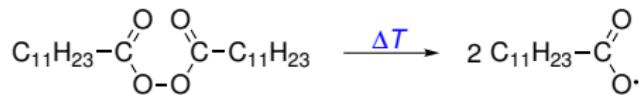


Radikálová halogenace

Reakční entalpie halogenací ethanu:

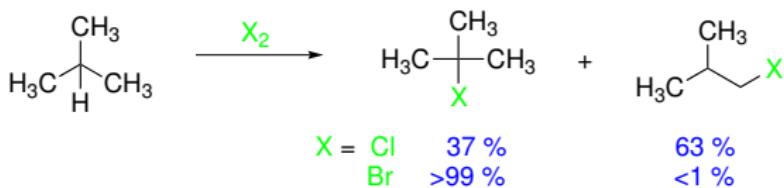
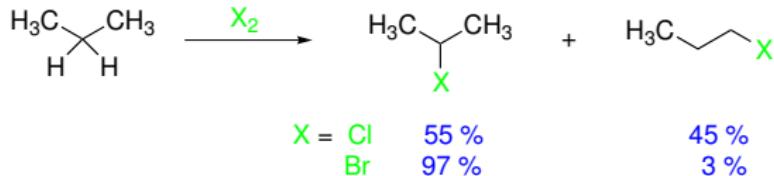


Iniciace reakce radikálovým iniciátorem:

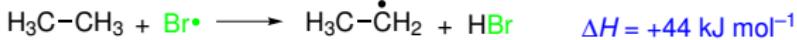


Radikálová halogenace

Selektivita halogenací – vliv statistiky a stability radikálu:

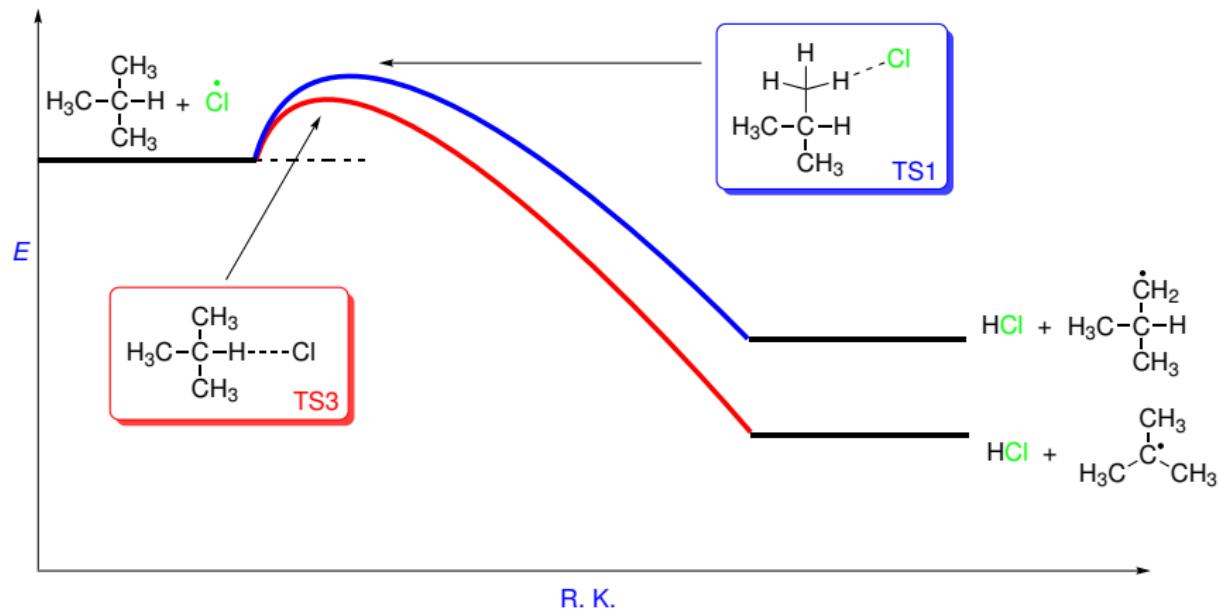


O místu halogenace se rozhoduje ve fázi odštěpení atomu vodíku.



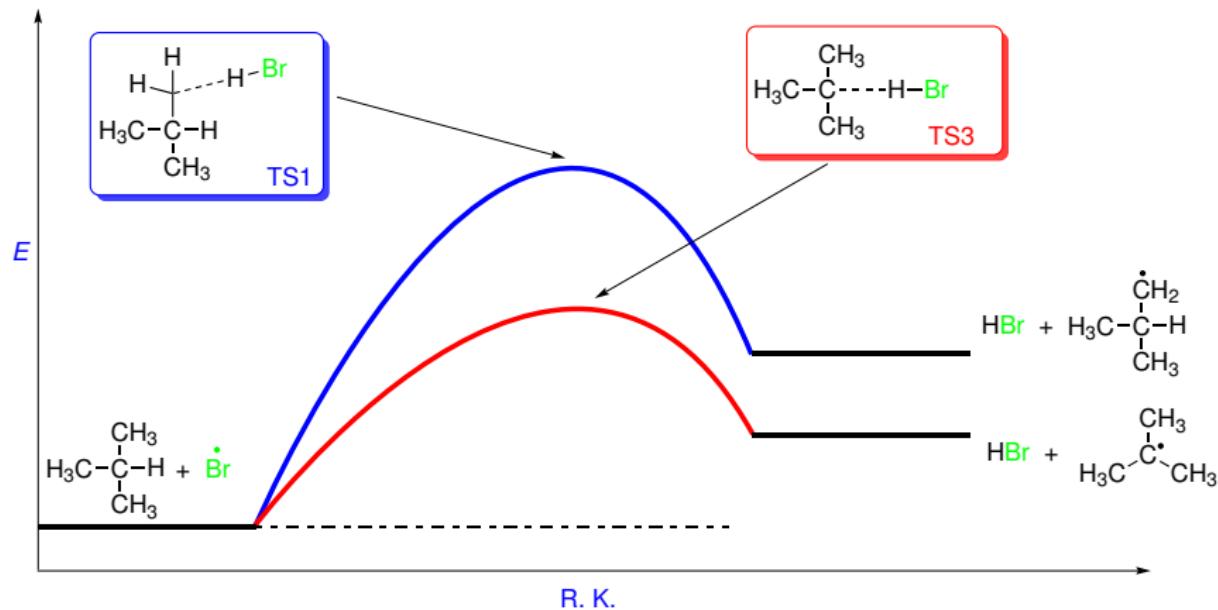
Radikálová halogenace

Radikálová chlorace



Radikálová halogenace

Radikálová bromace



Radikálová halogenace

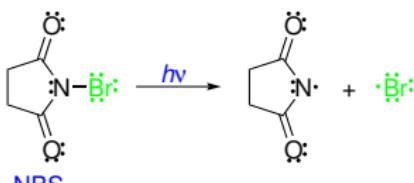
Halogenace alkenů

Při radikálové halogenaci alkenů halogenem může dojít k **adici halogenu na násobnou vazbu**.

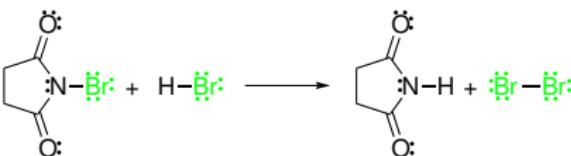
Řešení:

Nízká koncentrace halogenu v nepolárním rozpouštědle – bromace NBS.

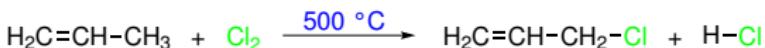
iniciace:



bromace:

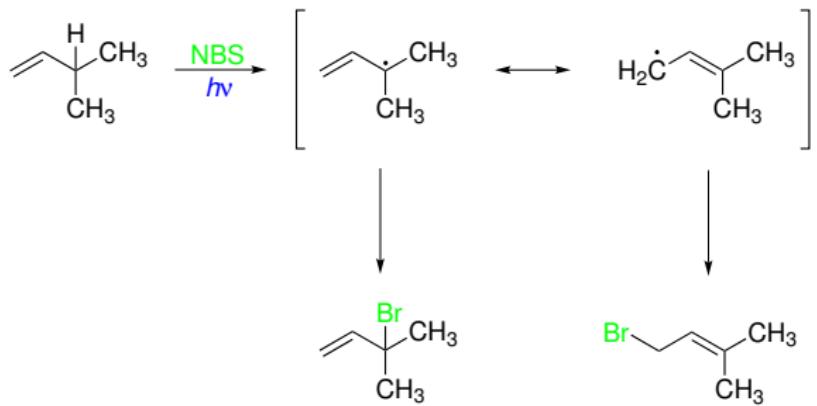


Halogenace za vysoké teploty – potlačí se adice (entropicky nevýhodné).



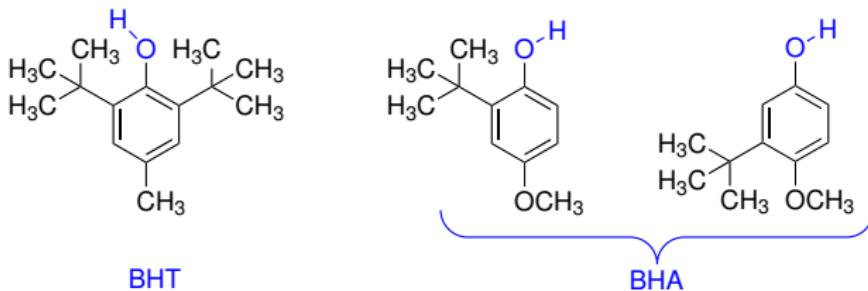
Radikálová halogenace

Allylový radikál může poskytnout více produktů:

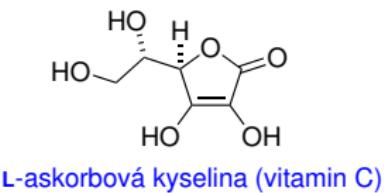
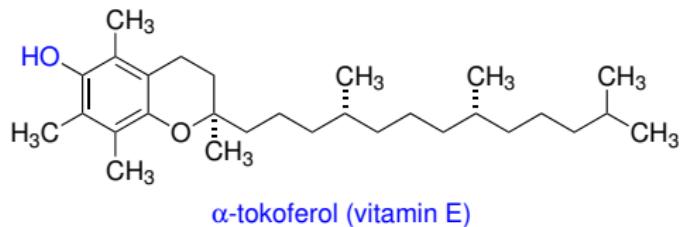


Radikálové inhibitory

Například sloučeniny se snadno odštěpitelnými atomy vodíku, které poskytují stabilní radikál.



Přírodní antioxidanty:

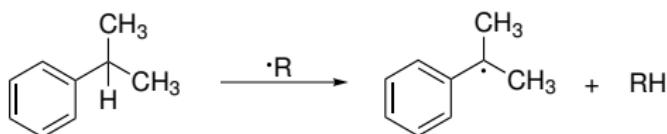


α -tokoferol (vitamin E)

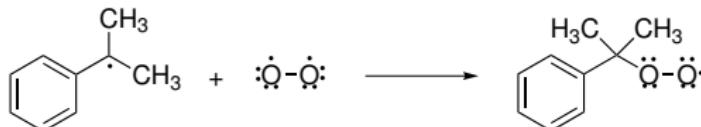
L-askorbová kyselina (vitamin C)

Autooxidace

iniciace:

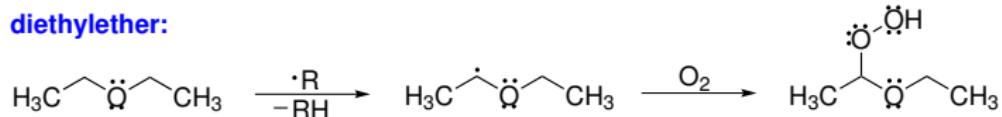


propagace:

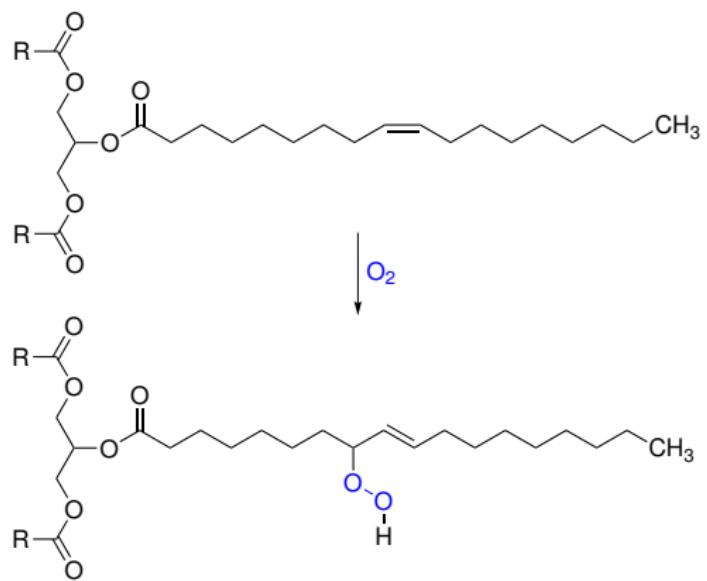


Autooxidace

diethylether:

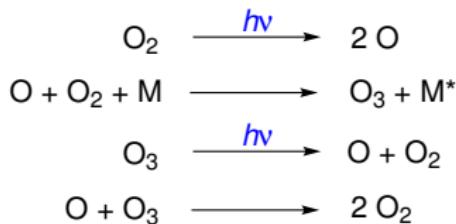


Triacylglyceroly:

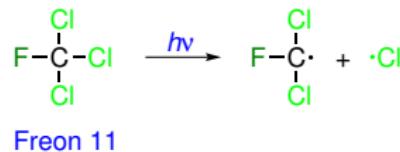


Freony

Chapmanův mechanismus vzniku O₃:



Rozklad freonů ve stratosféře a jejich příspěvek k úbytku ozonu:



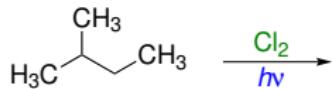
Freony

Méně škodlivé freony – v molekule je přítomná vazba C–H (látky zanikají už v troposféře) nebo chybí chlor.



Příklad č. 1

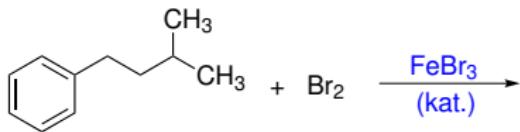
Napište všechny možné produkty radikálové chlorace 2-methylbutanu do prvního stupně. Které z těchto produktů jsou chirální?



Řešení:

Příklad č. 2

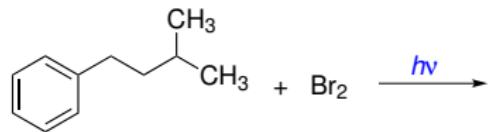
Napište hlavní produkt/y následující reakce:



Řešení:

Příklad č. 3

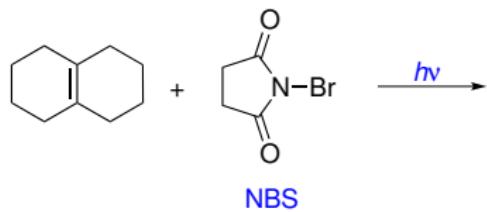
Napište hlavní produkt/y následující reakce:



Řešení:

Příklad č. 4

Napište hlavní produkt/y následující reakce:



Řešení: