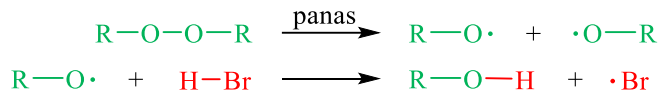


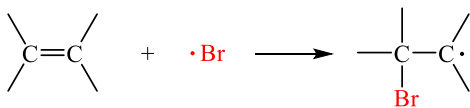
Reaksi Hidrohalogenasi Pada Alkena Dengan Adanya Peroksida

Mekanisme adisi alkena dengan adanya radikal bebas

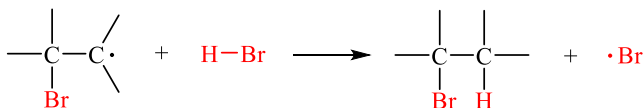
Inisiasi:



Propagasi:



Ingat kestabilan radikal: $3^\circ > 2^\circ > 1^\circ > \text{metil}$

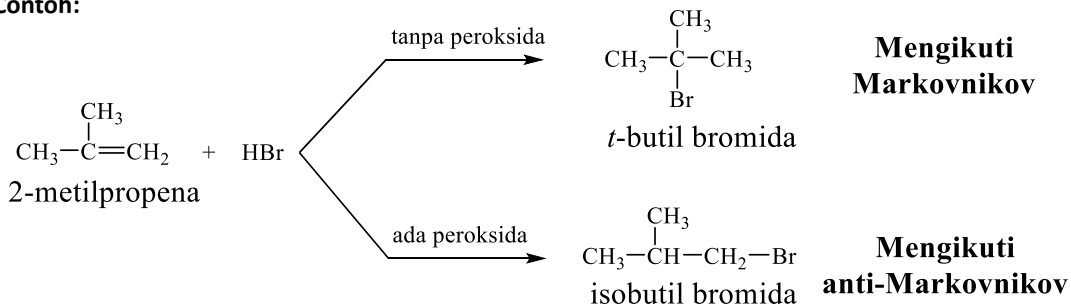


Adisi mengikuti **Anti-Markovnikov**

9

Markovnikov vs Anti-Markovnikov Pada Hidrohalogenasi Alkena

Contoh:

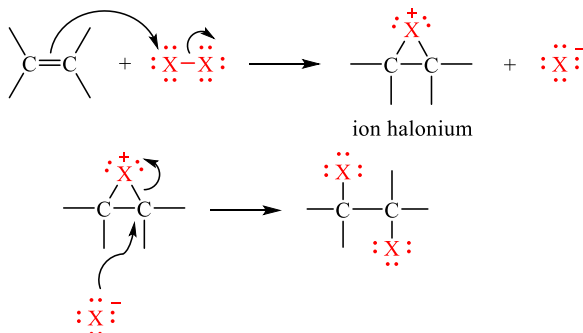


Tips: Tanpa peroksida -> melihat kestabilan intermediet dari **karbokation** yang terbentuk
 Dengan peroksida -> melihat kestabilan intermediet dari **radikal** yang terbentuk

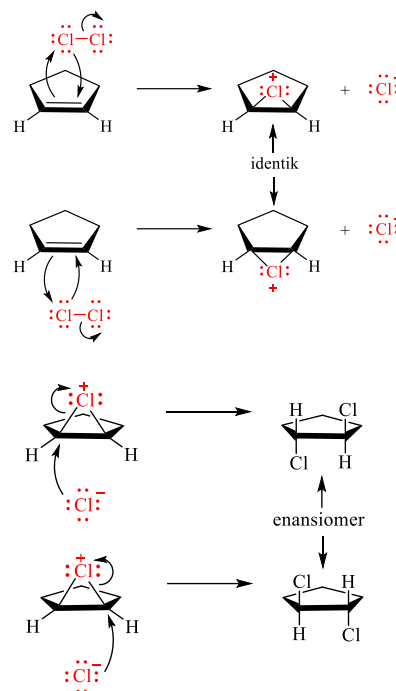
10

Reaksi Brominasi Pada Alkena

Mekanisme brominasi:

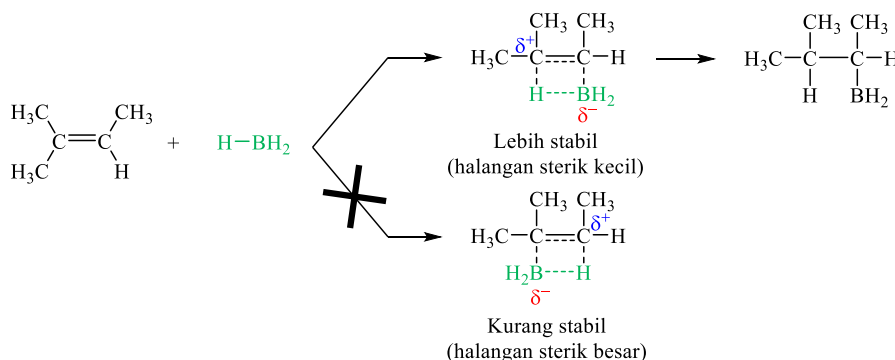
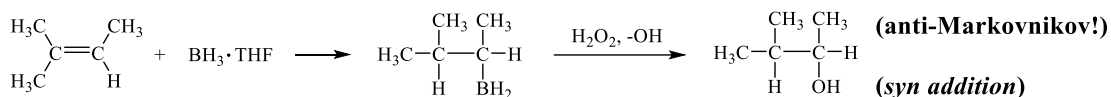


- Mekanisme terjadi dengan pembentukan jembatan ion halonium akibat ik. π menyerang **elektrofil (X^+)**
- Nukleofil (X^-)** menyerang dari arah yang berlawanan dengan adanya jembatan ion $\rightarrow$ **anti addition**



11

Reaksi Hidroborasi-Oksidasi Pada Alkena

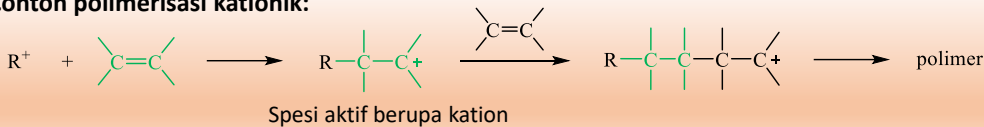


12

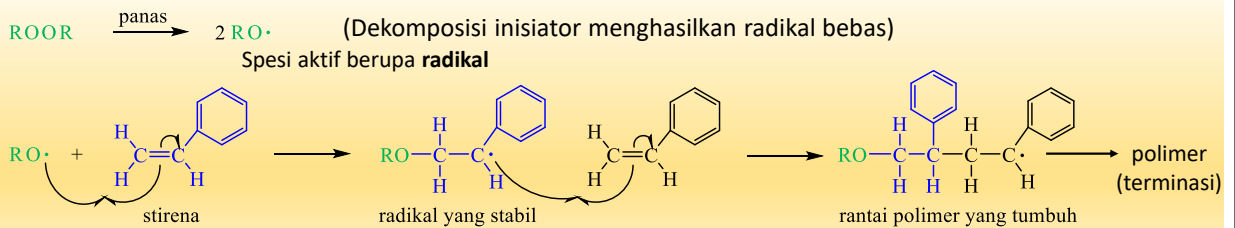
Reaksi Polimerisasi Pada Alkena

Prinsip mekanisme reaksi yang terjadi sama dengan reaksi adisi alkena pada umumnya.
Hanya saja reaksinya berulang selama spesi aktifnya tetap ada (belum terjadi terminasi)

Contoh polimerisasi kationik:

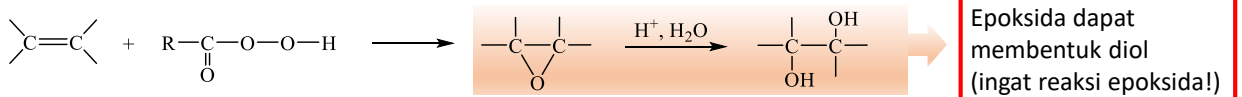


Contoh polimerisasi radikal bebas:

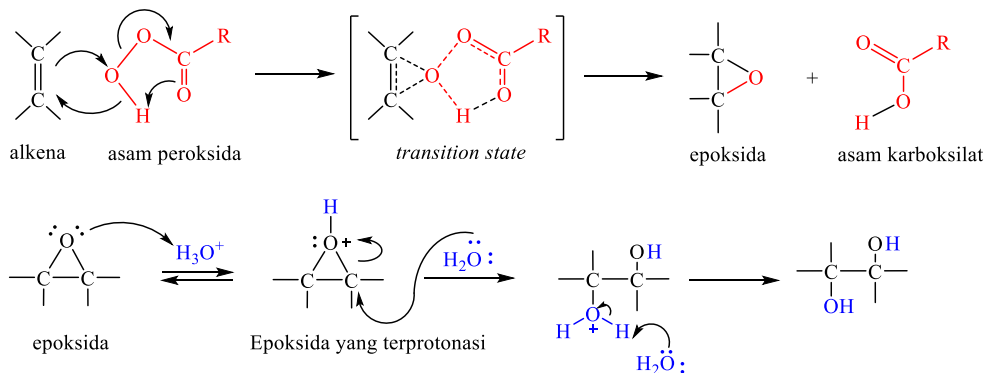


13

Reaksi Pembentukan Epoksida dari Alkena



Mekanisme adisi alkena membentuk epoksida



14