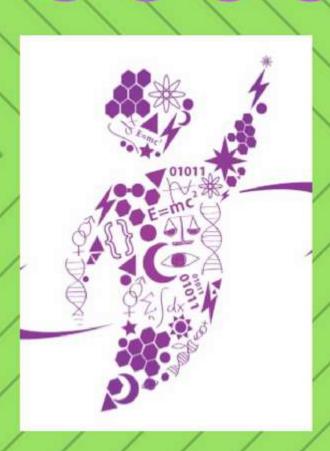
PAKET 8

PELATIHAN ONLINE

po.alcindonesia.co.id

2019 SMA KIMIA





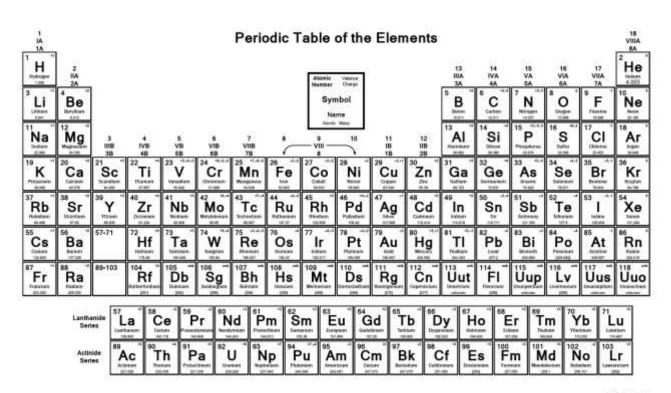
WWW.ALCINDONESIA.CO.ID

@ALCINDONESIA

085223273373



Kimia Organik, SN dan E ft Alkena



A DESCRIPTION OF THE PARTY OF



Materi Singkat

Reaksi SN dan E

Reaksi SN merupakan singkatan dari reaksi Substitusi Nukleofilik, pada reaksi ini nukleofil yang ada dalam suatu senyawa akan diganti dengan nukleofil lain yang lebih kuat

Reaksi E merupakan singkatan dari reaksi eliminasi, pada reaksi ini akan terjadi pelepasan gugus dari senyawa organik membentuk ikatan rangkap

Reaksi SN dan E terbagi melalui 2 mekanisme, yakni SN1 dan SN2 serta E1 dan E2

Reaksi SN1 terdiri dari 2 tahap yakni pelepasan gugus pergi membentuk karbokation, dilanjutkan serangan nukleofil baru. Pada mekanisme ini, kiralitas dari senyawa organik awal akan hilang akibat terbentuknya intermediet karbokation yang planar

Reaksi SN2 terdiri dari 1 tahap yakni serangan langsung terhadap senyawa organik . Pada mekanisme ini, kiralitas senyawa organik akan terbalik akibat adanya inversi oleh nukleofil (nukleofil baru menyerang dari arah berlawanan dari nukleofil yang akan lepas).

$$\begin{array}{c} \downarrow \\ NuI & + \\ R^{2} & R^{3} \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \downarrow \\ Nu & - \\ R^{3} & R^{3} \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \downarrow \\ Nu & - \\ R^{2} & R^{3} \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \downarrow \\ Nu & - \\ R^{3} & R^{2} & + |NuF| \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \downarrow \\ Nu & - \\ R^{3} & R^{3} & + |NuF| \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \downarrow \\ Nu & - \\ R^{3} & R^{3} & + |NuF| \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \downarrow \\ Nu & - \\ R^{3} & R^{3} & + |NuF| \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \downarrow \\ Nu & - \\ R^{3} & R^{3} & + |NuF| \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \downarrow \\ Nu & - \\ R^{3} & R^{3} & + |NuF| \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \downarrow \\ Nu & - \\ R^{3} & R^{3} & + |NuF| \end{array}$$

S_N1 mechanism

 $\textit{Gambar 1: Mekanisme SN1 dan SN2, sumber:} \underline{\textit{https://www.quora.com/Why-steric-hindrance-doesnt-affect-Sn1-reaction}}$

Reaksi eliminasi juga serupa yakni terbagi menjadi dua mekanisme, E1 dan E2 di mana E1 akan terdiri dari 2 tahap yakni pembentukan karbokation dilanjutkan tahap II yakni penyerangan oleh nukleofil sendangkan E2 terdiri dari 1 tahap yakni serangan langsung oleh nukleofil



concerted (E2) elimination
$$R = \begin{bmatrix} C & C & R \\ R & H \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} R & C & C \\ R & H \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} R & R & R \\ R & H \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} R & R & R \\ R & H \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} R & R & R \\ R & H & R \end{bmatrix}$$

carbocation (E1) elimination $R = \begin{bmatrix} R & R & R \\ R & H & R \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} R & R & R \\ R & H & R \end{bmatrix}$

Gambar 2: Mekanisme reaksi E1 dan E2, sumber

https://chem.libretexts.org/Textbook_Maps/Organic_Chemistry/Book%3A_Organic_Chemistry_with_a_Biological_Emphasis_s_(Soderberg)/14%3A_Reactions_with_stabilized_carbanion_intermediates%2C_part_II/14.3%3A_Elimination_by_the_E1_and_E2_mechanisms

Sekilas kedua mekanisme ini terlihat mirip, perbedaan mencolok akan terlihat di mana karbokation dapat mengalami penataan ulang

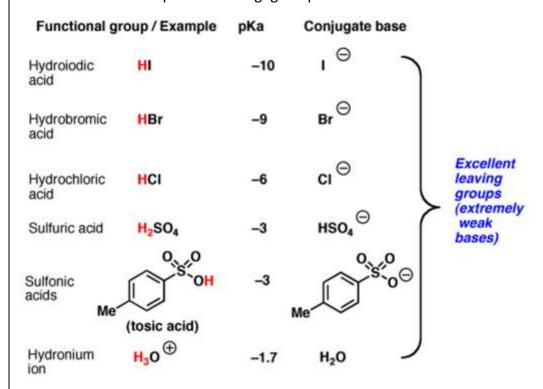


TIPS MENGERJAKAN SOAL

#8 Gugus pergi yang baik (GLG)

Dalam reaksi di senyawa organik, dikenal istilah Good Leaving Group (GLG), gugus-gugus ini penting untuk diketahui untuk mempermudah pengenalan bagian mana dari senyawa yang bisa disubstitusi. Pada umumnya, GLG merupakan basa-basa lemah sehingga ketika lepas dari suatu senyawa maka ia tidak akan bertindak sebagai nukleofil dominan

Berikut adalah beberapa daftar dari gugus lepas beserta kemudahan atau kesukaran lepasnya

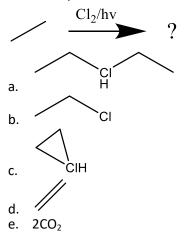


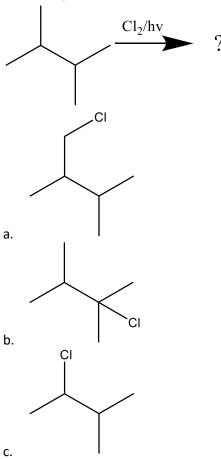
Gambar 3: Beberapa daftar gugus lepas yang baik, sumber : https://www.masterorganicchemistry.com/tips/what-makes-a-good-leaving-group/



SOAL

1. Tentukan produk dari reaksi berikut!







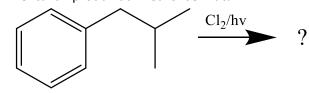
d.

e.

3. Tentukan produk dari reaksi berikut!

$$\begin{array}{c} & & \\ & \\ \text{CI} \\ \text{b.} \end{array} \begin{array}{c} & \\ & \\ \end{array} \begin{array}{c} & \\ \\ \end{array} \begin{array}{c} & \\ & \\ \end{array} \begin{array}{c} & \\ \\$$

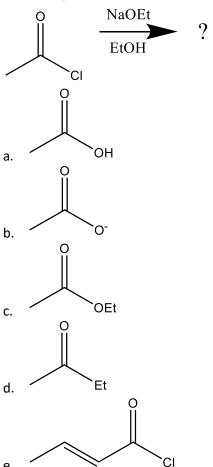
c.

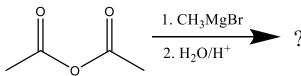




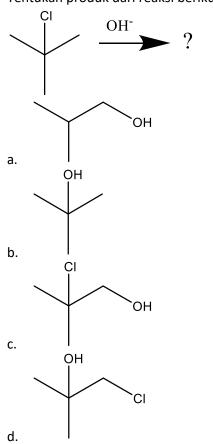


6. Tentukan produk dari reaksi berikut!

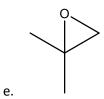




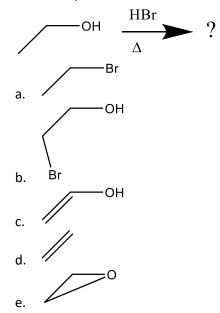


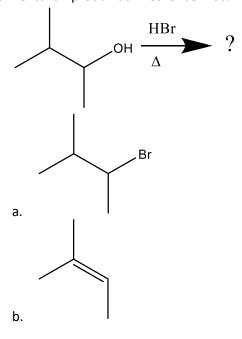




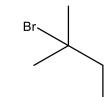


9. Tentukan produk dari reaksi berikut!









c.

d.

e.

11. Tentukan produk dari reaksi berikut!

$$\begin{array}{c} \text{Br} & \begin{array}{c} C_2H_5\text{ONa} \\ \hline C_2H_5\text{OH} \end{array}$$

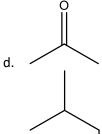
a.

$$OC_2H_5$$

b.



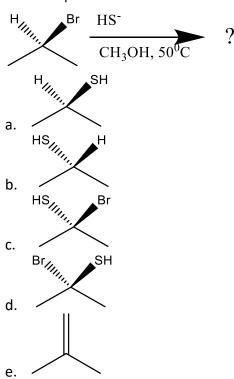
c.

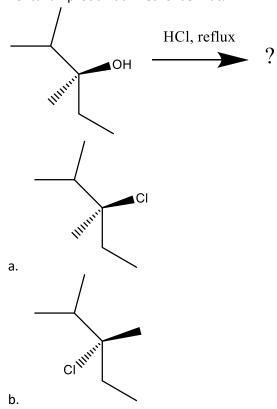


e.



12. Tentukan produk dari reaksi berikut!

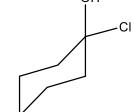


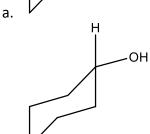




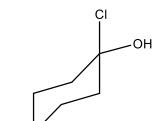
d.

e.

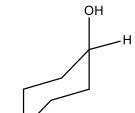




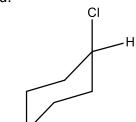




c.

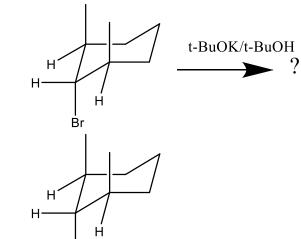


d.



e

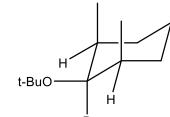
15. Tentukan produk dari reaksi berikut!



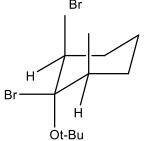
a.

b.



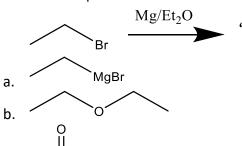


c.

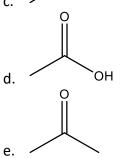


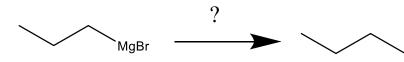
- d.
- e. Tidak terjadi reaksi

16. Tentukan produk dari reaksi berikut!



_



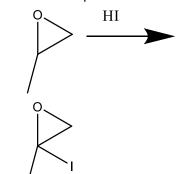


- a. CH₃MgBr
- b. CH₃OH
- c. CH₃I
- d. CCl₄



e. CH₃OCH₃

18. Tentukan produk dari reaksi berikut!



$$\begin{array}{c|c}
\hline
 & 1. \ Nu^{-} \\
\hline
 & 2. H_{2}O, H^{+}
\end{array}$$



b.

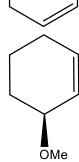
c.

d.

e.

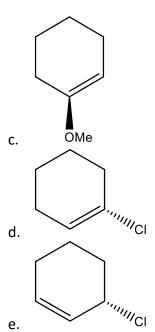
20. Tentukan produk dari reaksi berikut!

a.

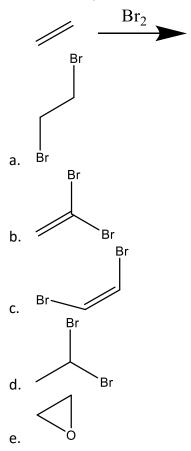


b.





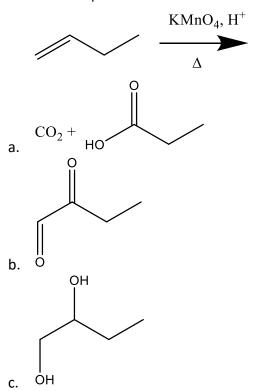
21. Tentukan produk dari reaksi berikut!







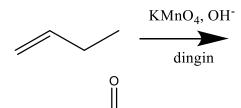
24. Tentukan produk dari reaksi berikut!

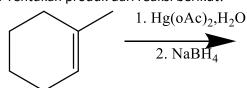


d.



25. Tentukan produk dari reaksi berikut!







a.

b.

c.

d.

e.

27. Tentukan produk dari reaksi berikut!

a.

b.



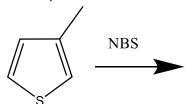


c.

d.

e.

28. Tentukan produk dari reaksi berikut!



NBS: Br

a.

b.

c.



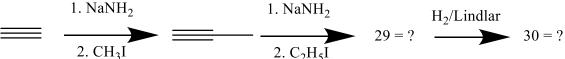


d.

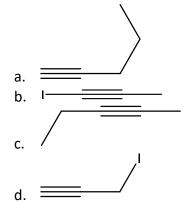
1. NaNH₂

e.

Вr



29. Pilih jawaban yang sesuai untuk melengkapi reaksi di atas!



30. Pilih jawaban yang sesuai untuk melengkapi reaksi di atas!

