NAMA LENGKAP :

NILAI :

Reaksi oksidasi

Reaksi eliminasi

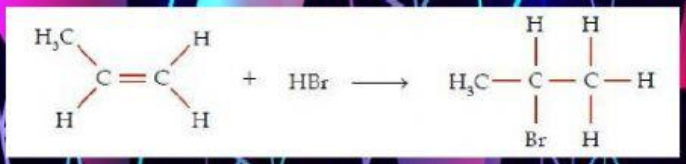
Reaksi substitusi

Reaksi adisi

$$CH_4(g) + Cl_2(g) \xrightarrow[100\ C]{} CH_3Cl(g) + HCl(g)$$

$$CH_4(g) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + H_2O(g)$$

$$C_2H_5Cl(aq) \rightarrow C_2H_4(aq) + HCl(aq)$$



LIVEWORKSHEETS

(1) $CH_3 - CH_2 - CH = CH_2 + HCl \rightarrow CH_3 - CH_2 - CH_2Cl - CH_3$

(2) $C_2H_6 + Cl_2 \rightarrow C_2H_5Cl + HCl$

Jenis reaksi yang terjadi pada persamaan reaksi (1) adalah ....

A. substitusi

B. adisi

C. eliminasi

D. oksidasi

E. esterifikasi

Perhatikan reaksi berikut!

$CH_3CH_2CH = CH_2 + Br_2 \rightarrow CH_3CH_2CHBrCH_2Br$

Jenis reaksi yang terjadi pada persamaan reaksi tersebut adalah ....

A. substitusi

B. oksidasi

C. eliminasi

D. adisi

E. esterifikasi

Perhatikan persamaan reaksi berikut!

$CH_3 - CH_2 - CH_2Cl + NaOH \rightarrow CH_3 - CH = CH_2 + NaCl + H_2O$

Jenis reaksi yang terjadi pada persamaan reaksi tersebut adalah ....

A. adisi

B. eliminasi

C. substitusi

D. oksidasi

E. pembakaran

LIVEWORKSHEETS

Diketahui reaksi senyawa karbon:

$CH_4(g) + Cl_2(g) \rightarrow CH_3Cl(g) + HCl(g)$

$CH_4(g) + CH_2Br(g) \rightarrow CH_2 - CH_2(g) + HBr(g)$

Kedua reasi tersebut termasuk jenis reaksi ....

A. adisi dan substitusi
B. adisi dan eliminasi
C. substitusi dan adisi
D. substitusi dan eliminasi
E. eliminasi dan adisi

Perhatikan persamaan reaksi berikut!

$CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2OH + NaBr \rightarrow CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2Br + NaOH$

Jenis reaksi senyawa karbon pada persamaan reaksi tersebut adalah ....

A. adisi

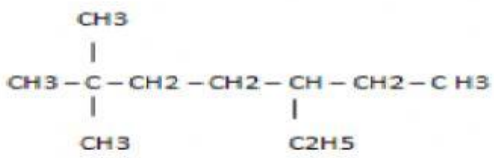
B. substitusi

C. eliminasi

D. oksidasi

E. pembakaran

Perhatikan rumus struktur berikut!



Nama senyawa tersebut adalah ....

A. 2,2 – dimetil – 5 – etil heptana

B. 3 – etil – 6,6 – dimetil heptana

C. 5 – etil – 2,2 – dimetil heptana

D. metil etil heptana

E. etil metil heptana

LIVEWORKSHEETS