

Vārds

uzvārds

klase

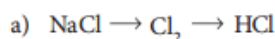
datums

VIELU SAVSTARPĒJĀ SAIKNE UN TĀS NOZĪME CITU VIELU IEGŪŠANĀ

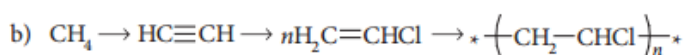
1. uzdevums (5 punkti)

Polivinilhlorīds ($-\text{CH}_2-\text{CHCl}-$)_n ir plaši lietots polimērs. Tas ir izturīgs pret tauku iedarbību, tādēļ to plaši izmanto dažādu produktu trauciņu, kā arī kosmētikas iepakojuma izgatavošanā. Plastificēto polivinilhlorīdu plēves veidā izmanto svaigu produktu iesaiņošanai. No polivinilhlorīda izgatavo arī rotaļlietas, zābakus, bumbas, mājsaimniecības piederumus, caurules, plastmasas logus un citas preces.

Uzraksti ķīmisko reakciju vienādojumus polivinilhlorīda iegūšanai no nātrija hlorīda NaCl un dabasgāzes pamatsastāvdaļas metāna CH₄!



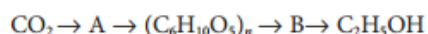
.....
.....



.....
.....
.....

2. uzdevums (6 punkti)

Dabā ogleklis sastopams gan organisko, gan neorganisko savienojumu veidā. Nosaki vielas pārvērtību rindā un uzraksti ķīmisko reakciju vienādojumus, kas apraksta notiekošos procesus etanola iegūšanai, sākot no CO₂, kas rodas visos kurināmā sadegšanas procesos un nonāk atmosfērā!



Uzraksti vielu ķīmiskās formulas: A, B

Ķīmisko reakciju vienādojumi:

Fotosintēze:

Polimerizācija:

Hidrolīze:

Rūgšana: