



Coronales 2

Esterreacties, substitutie & additie, naamgeving, oplosvergelijkingen, molariteit, PNE, indeling stoffen

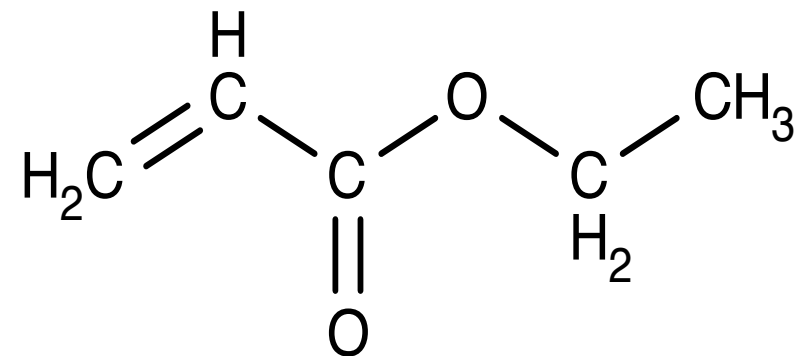




Esters

Zet de onderstaande systematische namen om in structuurformules en andersom.

A.



B. De ester van methaanzuur en pentaan-2-ol





Esterreacties

- Teken de reactievergelijking in structuurformules van de hydrolyse van de ester van 2-methylbutaanzuur en 2-methylpentaan-3-ol.





Substitutie & Additie

- Substitutie: uitwisselen (groepen) atomen.
- Additie: Toevoegen atomen (rondom dubbele binding).
- Voorbeeld: isomeren bij substitutiereactie tussen chloor en hexaan, waarbij één waterstofatoom wordt vervangen.
- Voorbeeld: additie van chloor aan hex-2-een.
- Voorbeeld: additie van waterstofchloride aan hex-2-een.





Oplosvergelijkingen

Geef de oplosvergelijking van:

- A. IJzer(II)acetaat
- B. Kaliumfosfaat





Molariteit

Frits voegt 3,52 mg aluminiumnitraat toe aan 300 mL water. Bereken de molariteit van het nitraation in de oplossing.





PNE

Geef het aantal protonen, neutronen en elektronen van de onderstaande deeltjes.

- A. ClO_4^- , bestaande uit Cl-37 en O-16
- B. $^{27}\text{Al}^{3+}$. Teken ook het atoommodel volgens Bohr.





Stoffen

Leg, aan de hand van de formule, uit welk soort stof elke onderstaande stof is en in welke fase(n) ze stroom kunnen geleiden.

- $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$
- $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- H_2O
- Al





Naamgeving

Geef de formule van de volgende stoffen:

- A. Ammoniumcarbonaat
- B. Goud(III)acetaat
- C. Difosforpentabromide
- D. Natriumfosfaat





Huiswerk

Bestuderen en oefenen H6:

- Oliën en vetten

Herhalingsopdrachten:

- Afsluiting H3: 2, 4, 6
- H3: 26, 27, 39
- Scheikundefrits.nl: extra opgave PNE & Mol (kies een aantal opgaven)

