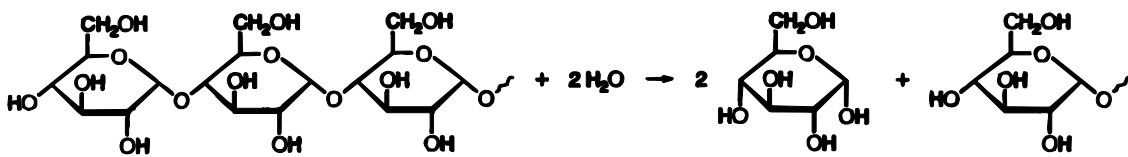


Eindexamen scheikunde 1 vwo 2003-II

© havovwo.nl

Etheen

- 
- 1-aminocyclopropaan-carbonzuur
- 1,0 volume-ppm van 1000 m³ = (1,0 / 10⁶) x 1000 dm³ = 1,0 dm³
er moet dus 1,0 dm³ C₂H₄ gevormd worden dat is : 1,0 / 23 = 4,3 x 10⁻² mol
C₂H₄
4,3 x 10⁻² mol C₂H₄ komt voort uit 4,3 x 10⁻² mol C₂H₅OH
dat is : 4,3 x 10⁻² x 46 = 2,0 g C₂H₅OH
- C₂H₄ + 4 H₂O → 2 CO₂ + 12 H⁺ + 12 e⁻
- Etheen staat elektronen af, de vaste stof moet ze dan opnemen en is dus een oxidator.