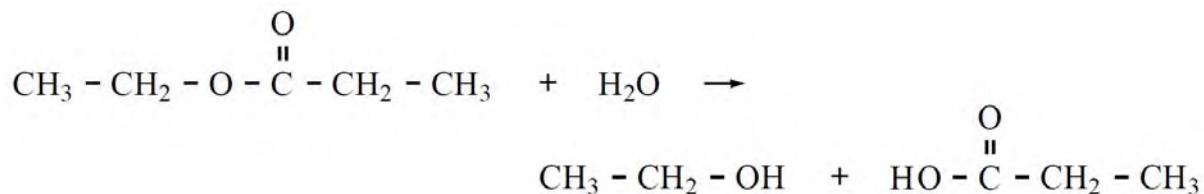
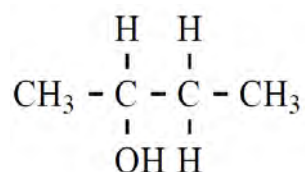


Waterbepaling

17



18



- 19 De jodide-ionen staan hier elektronen af. Die worden door de elektrode opgenomen. De halfreactie vindt plaats aan de positieve elektrode.
- 20 Wanneer het water op is wordt het I₂ dat aan de elektrode gevormd wordt niet meer omgezet tot I⁻. Het blijft dan aanwezig in de oplossing en veroorzaakt de bruine kleur.
- 21
- 4,855 x 10⁻³ mol e⁻ komt overeen met (4,855 x 10⁻³ / 2) = 2,4275 x 10⁻³ mol I₂
 - 2,4275 x 10⁻³ mol I₂ reageert met 2,4275 x 10⁻³ mol H₂O
dat is : 2,4275 x 10⁻³ x 18,02 = 4,3744 x 10⁻² g H₂O
 - dat is : (4,3744 x 10⁻² / 5,295) x 100% = 0,8261 massa-% water