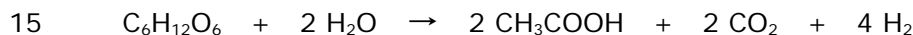
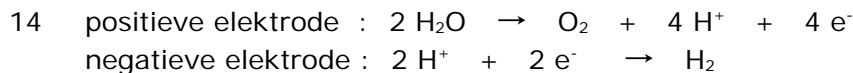
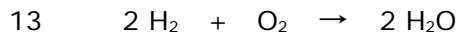
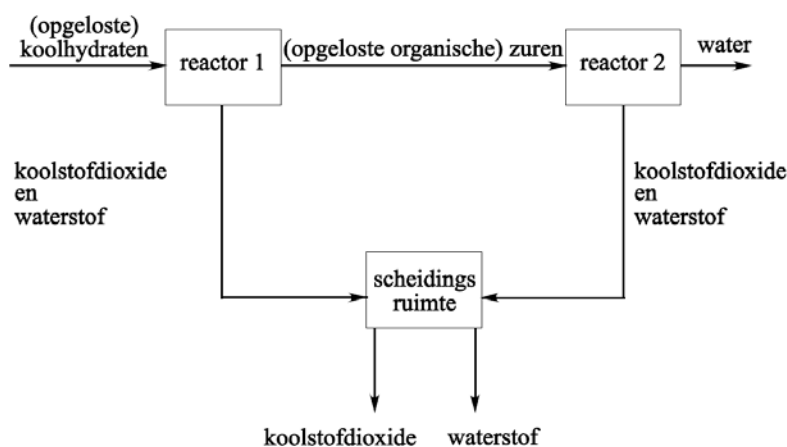


Waterstofproductie



16



17 Er is in het blokschema nergens een aanvoer van een basische oplossing getekend.

18 Je kunt het mengsel afkoelen. Koolstofdioxide heeft een sublimatiepunt van 195K (TAB 42A) terwijl waterstof een kookpunt heeft van 20,3K (TAB 40A).

- 19
- $3,0 \text{ kg H}_2 = 3,0 \cdot 10^3 \text{ g H}_2$
 - $3,0 \cdot 10^3 \text{ g H}_2 = (3,0 \cdot 10^3 / 2,016) \text{ mol H}_2 = 1,49 \cdot 10^3 \text{ mol H}_2$
 - 12 mol H₂ komt voort uit 1 mol C₆H₁₂O₆
 - $1,49 \cdot 10^3 \text{ mol H}_2$ komt voort uit $(1,49 \cdot 10^3 / 12) \text{ mol C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
 - $= 1,24 \cdot 10^2 \text{ mol C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
 - dat is : $1,24 \cdot 10^2 \cdot 180,2 = 2,23 \cdot 10^4 \text{ g C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 = 2,2 \cdot 10^1 \text{ kg C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$