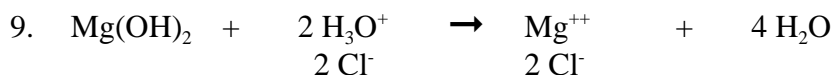
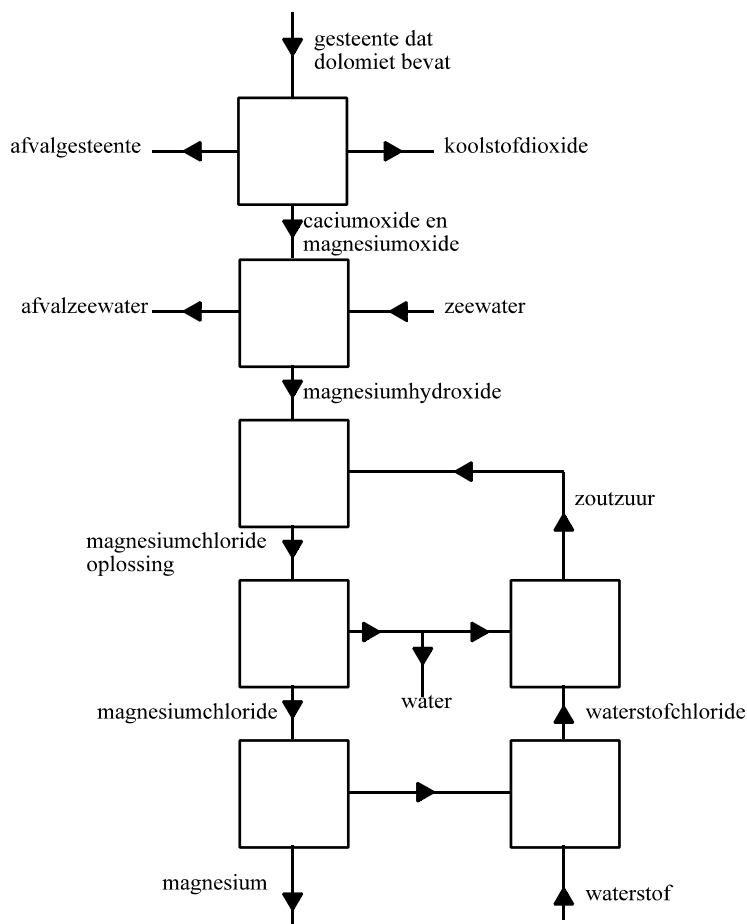


Magnesiumwinning

8. In de magnesiumchloride-oplossing is water het oplosmiddel. De stof water is een betere oxidator (redoxpotentiaal = -0,83 V) dan het Mg^{++} -ion (redoxpotentiaal = -2,34 V). Aan de negatieve pool zal dus water reageren als oxidator. Daarbij wordt waterstofgas gevormd.



10.



11. 1700 m^3

zeewater bevat : $1700 \times 10^3 \times 1,304 = 2,22 \times 10^6 \text{ g magnesium}$
 in 20 ton gesteente zit : $(84/100) \times 20 \times 10^6 = 1,68 \times 10^7 \text{ g dolomiet}$
 daarin : $(24,3/184,4) \times 1,68 \times 10^7 = 2,21 \times 10^6 \text{ g magnesium}$

totaal : $4,43 \times 10^6 \text{ g magnesium} = 4,4 \text{ ton magnesium}$