

## Drinkwatermaker

- 23  $\text{Cl}^-$  staat elektronen af ; het reageert aan de positieve elektrode.
- 24 Onaantastbare elektroden raken niet op en kunnen ook geen ongewenste ionen (door elektrode-reacties) in het water brengen.
- 25 Atoombinding.
- 26 Cys.
- 27 - toegevoegd :  $2 \times 22 = 44$  g NaCl aan 500 L water  
dat is :  $(44 / 58,44) = 0,753$  mol NaCl  
er komen dus 0,753 mol  $\text{Cl}^-$  -ionen in 500 L water
- dat is :  $0,753 \times 35,45 = 26,7$  g per 500 L water  
per L is dat :  $(26,7 / 500) = 5,3 \times 10^{-2}$  g = 53 mg  $\text{Cl}^-$  per L
- 28 Verklaring : regenwater ontstaat uit verdampt oppervlaktewater. Door hun veel hogere kookpunt verdampen chloriden uit het oppervlaktewater niet mee.
- Reden : zonder chloride-ionen ontstaat er geen HClO.