

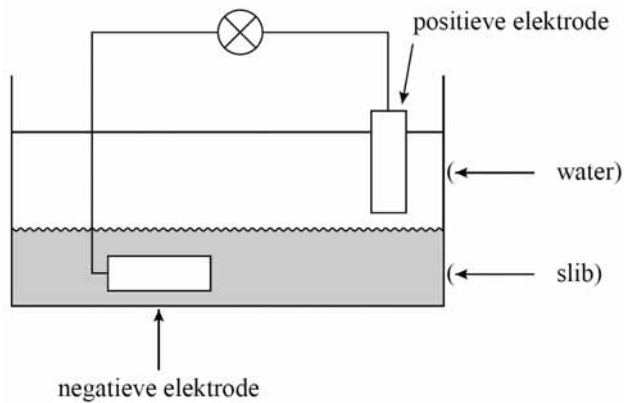
## Bacteriële batterijen

- 30 - 0,0010 M azijnzuur bevat 0,0010 mol azijnzuur per L  
in 5,0 L is  $5 \times 0,0010 = 0,0050$  mol azijnzuur aanwezig  
- dat is :  $0,0050 \times 60,05 = 3,0 \times 10^{-1}$  g azijnzuur

31 ijzer(III)oxide

- 32 De ijzerdeeltjes uit roest. Daar komen  $\text{Fe}^{3+}$ -ionen in voor die als oxidator kunnen fungeren (elektronen kunnen opnemen).  
Ijzer deeltjes uit ijzer zijn neutrale ijzeratomen en hebben geen lading. Neutrale ijzeratomen kunnen alleen als reductor optreden.

33



- 34 ladingstransport door de verbindingsdraad : elektronen  
ladingstransport door de vloeistof : ionen