

Aluminium beschermen

- 19 Het aluminium voorwerp staat elektronen af : het is verbonden met de positieve elektrode.
- 20 $2 \text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2$
- 21 Per 2 aluminium-atomen ontstaan aan de plus-pool 6 H^+ -ionen en 6 elektronen. Dan worden er per 2 aluminium-atomen aan de min-pool 6 elektronen opgenomen. Daarvoor zijn 6 H^+ -ionen nodig.
- 22 Er ontstaan OH^- -ionen. Water heeft hier een H^+ -ion afgestaan (= zuur) aan een O^{2-} -ion (=base).