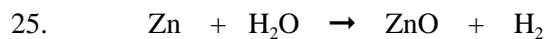


Waterstof door zonne-energie

23. Voor elektrolyse is veel elektrische energie nodig. Elektriciteit opwekken is duur en er worden meestal fossiele brandstoffen voor gebruikt.

24. Zink heeft een kookpunt van 1180 K. Bij 1300 K verkeert zink in de gasfase.



26. In ZnO komt zink voor als Zn^{2+} . Het Zn staat elektronen af aan het H_2O .
Zn is de reductor, water is de oxidator.

27.

