

Forams

- 1 aantal protonen : 14
aantal neutronen : 16
- 2 $2 \text{NO}_3^- + 12 \text{H}^+ + 10 \text{e}^- \rightarrow \text{N}_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$
- 3 De forams halen zelf de energie uit nitraat. De reactie moet dus exotherm zijn.
- 4 "brandstof" vervangen door : nitraat
"verbranden" vervangen door : laten reageren