$N_2 + 4H_2 = 2NH_4 + 90 \ kJ$

Waar is het chemisch evenwicht?

- N_2 \rightarrow Evenwicht ligt rechts om N_2 weg te werken!
- $H_2 \downarrow \rightarrow$ Evenwicht ligt links om H_2 bij te maken! 2NH4 \rightarrow Evenwicht ligt links om 2NH4 weg te werken!
- p → Evenwicht ligt rechts, daar zijn het minste deeltjes!
- p → Evenwicht ligt links, daar zijn het meeste deeltjes!
- T[↑] → Evenwicht ligt links, daar wordt de warmte opgenomen!
- $T \downarrow \rightarrow$ Evenwicht ligt rechts, daar wordt warmte afgegeven!
 - → Er staat +90 k-J, dat betekent dat er warmte wordt afgegeven!
- V ↑ → Evenwicht ligt links, daar zijn het meeste deeltjes!
- V → Evenwicht ligt rechts, daar zijn het minste deeltjes!