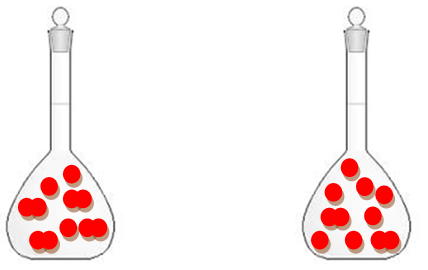
Neem aan dat de dissociatie van het twee-atomig molecuul Y2(g) 2 Y(g) een endotherme reactie is. In figuur 4.1 staat schematisch de evenwichtssituatie weergegeven.

In figuur 4.2 staat een andere, nieuwe evenwichtssituatie weergegeven die na een verandering is ontstaan.



**Figuur 4.1 Figuur 4.2**

De oorzaak van de verandering die tot dit nieuwe evenwicht 2 heeft geleid, is:

A. Het toevoegen van Y atomen

B. Het verlagen van de temperatuur

C. Het verkleinen van het volume

D. Het verhogen van de temperatuur

**Answer: D**