De dichtheid van heet water verschilt van de dichtheid van koud water. Waardoor wordt dit verschil in dichtheid voornamelijk veroorzaakt?

A. De bindingen tussen het zuurstofatoom en de waterstofatomen in één watermolecuul zijn in koud water sterker dan in heet water.

B. De krachten tussen de moleculen zijn in koud water minder sterk dan in heet water.

C. Doordat de (gemiddelde) snelheid van de moleculen in heet water groter is dan in koud water, is de (gemiddelde) afstand tussen de moleculen in heet water ook groter dan in koud water.

D. In heet water zijn de moleculen een beetje groter dan in koud water.

Antwoord:

Doordat de moleculen in heet water een grotere (gemiddelde) snelheid hebben, is de (gemiddelde) afstand tussen de moleculen is ook wat groter, vergeleken met koud water.

Uitspraak C is juist.