De dichtheid van heet en koud water zijn verschillend. Dit verschil in dichtheid wordt

voornamelijk veroorzaakt door:

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

B. De binding tussen waterstof- en zuurstofatomen in één watermolecuul is in koud water sterker dan in heet water.

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

D. De intermoleculaire krachten zijn in koud water kleiner dan in heet water.

**Answer: C**