Geef van elk van de onderstaande beweringen aan of deze *juist of onjuist* is met betrekking tot de intermoleculaire krachten.

(i) Intramoleculaire krachten stabiliseren individuele moleculen terwijl intermoleculaire krachten verantwoordelijk zijn voor de macroscopische eigenschappen van een stof.

(ii) De sterkte van de ion-dipoolkrachten is verantwoordelijk voor de oplosbaarheid van ionische zouten in niet-polaire oplosmiddelen.

(iii) Vanderwaalskrachten zijn aanwezig bij zowel polaire als niet-polaire moleculen.

(iv) Viscositeit (stroperigheid) neemt af bij zwakkere intermoleculaire krachten en neemt toe bij lagere temperatuur.

(i) (ii) (iii) (iv)

A. juist onjuist juist juist

B. onjuist juist juist juist

C. juist onjuist onjuist juist

D. juist juist onjuist onjuist

**Answer: A**