**Opgave 1**

Leg uit welke binding(en) wordt/worden verbroken bij.

1. Het oplossen van kaliumchloride in water
2. Het oplossen van jood in wasbenzine.
3. Het verdampen van methanol (CH3OH).

**Opgave 2**

Leg met behulp van begrippen op microniveau uit waarom ethanol (CH3CH2OH) een hoger kookpunt heeft dan butaan (C4H10).

**Opgave 3**

Thermolyse van water vindt plaats bij hoge temperaturen, boven 1000 0C. Leg op grond van dit gegeven uit welke bindingen sterker zijn: de atoombindingen of de vanderwaalsbindingen die in vloeibaar water aanwezig zijn.

**Opgave 4**

Teken in structuurformules een mengsel van ethanol en water waarin je drie waterstofbruggen aangeeft.

**Opgave 5**

Leg uit welke bindingen verbroken worden en welke bindingen gevormd worden bij:

a. het verbranden van methaan, ga er vanuit dat vloeibaar water ontstaat.

b. het verbranden van magnesiumpoeder.