Oplossing I wordt gemaakt door 40,0 gram ijzer(III)sulfaat op te lossen in water tot 500 mL.

Oplossing II wordt gemaakt door 13,1 gram kwik(I)nitraat op te lossen in water tot 250 mL.

Beide oplossingen worden vervolgens bij elkaar gevoegd.

b Geef de reactievergelijking van de reactie die optreedt als de beide oplossingen bij elkaar worden gevoegd Vermeld hierin ook de toestandsaanduidingen (fasen).

Antwoord:

(40,0 / 399,88) = 0,100 mol

0,100 mol / 500 mL = 0,100 mol / 0,500 L = 0,200 mol L-1