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.

d. Bereken de [NO3-] als beide oplossingen bij elkaar zijn gevoegd.

Antwoord:

Er is 0,0500 mol NO3-

Het totaal volume is 500 + 250 = 750 mL

0,0500 / 0,750 = 0,0667 mol L-1 (1p) (of 0,0665 mol L-1 bij niet tussentijds afronden)