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.

1. Bereken de molariteit van de ijzer(III)sulfaatoplossing.

Antwoord:

2 Hg+ (aq) + SO42- (aq) → Hg2SO4 (s)