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.

c Bereken hoeveel gram neerslag maximaal kan ontstaan als beide oplossingen bij elkaar worden gevoegd.

Antwoord:

[Hg+] is de beperkende factor

Er is 13,1 / 262,61 = 0,0500 mol Hg+

Er kan maximaal 0,0500 / 2 = 0,0249 mol Hg2SO4 (s) ontstaan

Dus 0,0249 x 497,26 = 12,4 g