

Vraag 1

Een oplossing die de maximale hoeveelheid van een opgeloste stof bevat noemen we een verzadigde oplossing.

Vraag 2

Als bekend is hoeveel gram zout je in het begin had en je filtreert de verzadigde oplossing af en droogt het residu en weegt die hoeveelheid dan weet je hoeveel gram er in de vloeistof is opgelost.

Vraag 3

1260 g $\text{FeCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ lost op in 1 kg water = 1000 mL water. In 50 mL water lost: $1260/20 \text{ g} = 63 \text{ g}$.

Vraag 4

Van KBr lost 678 g op in 1 kg water en van NaCl 359 g ook in 1 kg water; maar de molaire oplosbaarheid van KBr bedraagt 5,7 mol per kg water en van NaCl is die 6,15 mol per kg water.