**Opdracht oplosbaarheid**

In de tabel hieronder staat de oplosbaarheid van verschillende stoffen in water bij 20°C. Let goed op de eenheid die erbij staat.

g/kg en g/L is de gebruikte eenheid.

Staat er een stof aangegeven in mg/kg, dan moet je eerst het aantal mg omrekenen naar het aantal g, zodat je ook daarbij de eenheid g/kg gebruikt.

Denk ook aan het omrekenen van L naar mL etc.

1 kg water = 1 L water, dus de eenheid g/kg is gelijk aan g/L. Dus natriumchloride heeft een oplosbaarheid van 359 g/kg of 359 g/L.

|  |  |
| --- | --- |
| **Stof** | **Oplosbaarheid in water bij 20°C** |
| Ammoniak | 520 g/kg |
| Natriumfluoride | 41 g/L |
| Natriumchloride | 359 g/kg |
| Calciumcarbonaat | 15 mg/kg |

**Opdracht 1**: Bereken hoeveel g natriumfluoride kan oplossen in 250 mL water.

**Opdracht 2**: Bereken hoeveel g calciumcarbonaat je minimaal moet toevoegen aan 2,5 kg water om een verzadigde oplossing te krijgen.

Dit betekent hetzelfde als: bereken hoeveel g calciumcarbonaat kan oplossen in 2,5 kg water. Dit is het minimaal aantal g dat je moet toevoegen om een verzadigde oplossing te krijgen.

**Opdracht 3**: Lisa lost 200 g ammoniak op in 0,4 L water. Bereken of Lisa een verzadigde of onverzadigde oplossing heeft gemaakt.

**Opdracht 4:** Kees heeft 200 g natriumchloride toegevoegd aan 0,5 kg water. Niet alle natriumchloride is hierbij opgelost. Bereken hoeveel g natriumchloride niet is opgelost in het water.