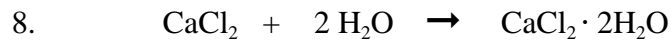


Vochtvreter



1 mol CaCl_2 neemt 2 mol H_2O op

$450 \text{ g CaCl}_2 = 450 / (40,1 + 71,0) \text{ mol} = 450 / 111,1 \text{ mol} = 4,05 \text{ mol CaCl}_2$

$4,05 \text{ mol CaCl}_2$ neemt $2 \times 4,05 = 8,10 \text{ mol H}_2\text{O}$ op

dat is : $8,10 \times 18,0 = 1,46 \times 10^2 \text{ g H}_2\text{O}$

9. - zet 2 identieke vochtvreters in een grote vochtige ruimte
- maak van één van de vochtvreters op regelmatige tijdstippen de opvangbak leeg
- weeg voor beide vochtvreters op regelmatige tijdstippen de totale hoeveelheid opgenomen vocht
- weeg aan het eind van het experiment, als de vochtvreters geen vocht meer opnemen, voor beide vochtvreters de totale opgenomen hoeveelheid vocht

