|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Zowel in het vat, de fles als het glas zit dezelfde soort whisky . Is er een verschil in percentage alcohol?** | **Hoeveel deeltjes zijn aanwezig in één mol?** | **Geef de formule die het verband weergeeft tussen de hoeveelheid stof, uitgedrukt in mol en de massa uitgedrukt in gram.** |
| **Zit er meer ethanol in whisky of in wijn?** | **Wat is de concentratie van een oplossing?** | **Hoe wordt de hoeveelheid stof uitgedrukt?** |
| **Wat is de molaire concentratie?** | **Geef het symbool van de molaire concentratie.** | **Geef de eenheid van de molaire concentratie.** |
| **Geef de formule van de molaire concentratie.** | **Wat is de massaconcentratie van en oplossing?** | **Geef het symbool van de massaconcentratie.** |
| **Geef de eenheid van de massaconcentratie.** | **Geef de formule van de massaconcentratie.** | **Wat gebruikt de politie om te kijken hoeveel alcohol je in je bloed hebt?** |
| **Hoe verdun je een oplossing?** | **Welke invloed heeft verdunnen op de concentratie?** | **Welke invloed heeft het verdunnen op de hoeveelheid opgeloste stof?** |
| **n =** | **6,02 ∙ 1023** | **De percentage is overal hetzelfde.** |
| **De mol** | **De concentratie van een oplossing geeft aan hoeveel opgeloste stof er in een bepaalde hoeveelheid oplossing aanwezig is.** | **Whisky** |
| **of** | **c** | **De molaire concentratie is de verhouding van de hoeveelheid opgeloste stof, uitgedrukt in mol tot het volume van de oplossing uitgedrukt in liter.** |
| **cm** | **De massaconcentratie is de verhouding van de massa opgeloste stof uitgedrukt in gram tot het volume van de oplossing uitgedrukt in liter.** | **c =** |
| **Ademtest** | **cm =** | **of** |
| **De hoeveelheid opgeloste stof verandert niet.** | **De concentratie van de oplossing zal dalen.** | **Bij het verdunnen voeg je water toe aan de oplossing.** |
| **Formuleer de verdunningsregel.** | **Waarom is het bij sommige bereidingen van belang om te wachten tot het schuim is weggetrokken vooraleer vers water wordt toegevoegd?** | **Hoe kan je de kwaliteit van water bepalen?** |
| **Wat is het verband tussen de molaire concentratie en de massaconcentratie?** | **In welk labomateriaal bereiden we de verdunning van de oplossing?** | **Uit welke oplossing bestaat zoutwater?** |
| **Wat is het oplosmiddel van suikerwater?** | **Waar vinden we in het dagelijks leven concentraties terug?** | **Als men in koffie suiker toevoegt, wat gebeurt er dan met de concentratie van suiker?** |
| **Als men water toevoegt in een suikerwater, wat gebeurt er dan met de concentratie van suiker?** | **Men heeft 1 liter zoutwater. Men giet een halve liter weg. Wat is er gebeurt met de concentratie?** | **Men heeft 1 liter zoutwater. Men giet een halve liter weg en voegt een halve liter water toe. Wat gebeurt er met de concentratie?** |
| **Zit er mee ethanol in cognac of in wijn?** | **Hoeveel deeltjes bevat 1 mol ijzer?** | **Hoeveel deeltjes bevat 1 mol water?** |
| **Wat voor soort mengsel is een oplossing?** | **Wat is een ander woord voor oplosmiddel?** | **Wat zijn waterige oplossingen?** |
| **Door het meten van de geleidbaarheid** | **Om een correcte samenstelling te garanderen moet de toegevoegde hoeveelheid water zeer nauwkeurig zijn.** | **cverdund ∙ Vverdund**  **= cgeconcentreerd ∙ Vgeconcentreerd** |
| **Het is een oplossing van keukenzout (NaCl) met water.** | **Maatkolf** | **cm = c ∙ M** |
| **De concentratie van suiker verhoogt.** | **In de chemie, op etiketten van voedingsmiddelen, in een ziekenhuis …** | **Water** |
| **De concentratie verlaagt.** | **De concentratie blijft gelijk.** | **De concentratie van suiker verlaagt.** |
| **6,02 ∙ 1023 H2O moleculen** | **6,02 ∙ 1023 ijzeratomen** | **Cognac** |
| **Het oplosmiddel is water.** | **Solvent** | **Een homogeen mengsel** |
| **Hoe wordt de hoeveelheid alcohol in de adem uitgedrukt?** | **Waarom moet je bij het verdunnen de maatkolf uitspoelen?** | **Waarom moet er worden gezwenkt met de maatkolf bij het verdunnen van een stof?** |
| **Welk soort mengsel wordt er gevormd met een apolaire stof en water?** | **Welk soort mengsel wordt er gevormd met een polaire stof en water?** | **Met welke formule kunnen we de structuur bekijken van een moleculen?** |
| **Welk soort mengsel wordt er gevormd met een vaste, apolaire stof en water?** | **Welk soort mengsel wordt er gevormd met een vloeibare, apolaire stof en water?** | **Welk soort mengsel wordt er gevormd met een gasvormige, apolaire stof en water?** |
| **Waarom moet je bij het verdunnen het weegschuitje afspoelen?** | **Tot waar vul je de maatkolf bij het verdunnen?** | **Je kan een maatkolf afsluiten met een stop, maar met wat nog?** |
| **Voor wat staat het symbool n?** | **Voor wat staat het symbool m?** |  |
|  |  |  |
| **De deeltjes moeten volledig verspreid zitten over de hele vloeistof.** | **De maatkolf moet proper zijn en de oplossing moet nauwkeurig verdund worden.** | **Met promille** |
| **Met de lewisformule** | **Een homogeen mengsel** | **Een heterogeen mengsel** |
| **Schuim** | **Emulsie** | **Suspensie** |
| **Met parafilm** | **We vullen tot aan de maatstreep van het benodigd volume. De meniscus raakt de streep met de onderkant.** | **Zo blijft de stof zeker niet plakken op het weegschuitje.** |
|  | **De massa** | **De mol** |
|  |  |  |