Namen: Klas: Docent:

|  |  |
| --- | --- |
| Titel: Proef: Massapercentage zout in zeewater? | |
| Onderzoeksvraag  **Wat is het massapercentage zout in zeewater?** | |
| Hypothese (Wat denk je dat het antwoord is op de onderzoeksvraag en waarom denk je dat?) | |
| Benodigdheden   * zeewater * 1 erlenmeyer van 100 mL * maatcilinder van 50 mL * balans (weegschaal) * Brander en driepoot met gaas | Werkwijze   1. Weeg de lege erlenmeyer. 2. Meet 30 mL zeewater af met een maatcilinder en giet deze in de erlenmeyer. 3. Weeg de erlenmeyer opnieuw. 4. Damp de oplossing in de erlenmeyer in boven een kleine blauwe vlam. 5. Zodra de oplossing te erg begint te spetteren, zet je de vlam op kleurloos. 6. Als alle vloeistof verdwenen lijkt moet je nog een paar minuten met een kleine kleurloze vlam doorgaan met verwarmen om er zeker van te zijn dat er geen water is achtergebleven. 7. Laat de erlenmeyer afkoelen en weeg hem opnieuw. |
| Tekening opstelling |
| Afval en veiligheid  Let op dat je de juiste opstelling bouwt, waarbij je de erlenmeyer en driepoot laat staan en de brander onder de driepoot schuift. Draag ALTIJD je bril. | |
| Uitvoering en waarnemingen: | |
| Verwerking resultaten (Schrijf hier je berekening.) | |
| Conclusie (geef antwoord op de onderzoeksvraag) | |
| Aanbevelingen voor verbetering:  Wat kun je aan dit practicum verbeteren om een nauwkeuriger resultaat te krijgen? | |
| Vragen naar aanleiding van dit onderzoek:  Heb je nog vragen? | |