

**Werkblad Periodni.com**

Open onderstaande link als hulpmiddel voor dit practicum.   
https://www.periodni.com/preparation\_of\_solutions.php?scq=NaOH

**Onderzoeksvraag 1: maak een Natriumhydroxide oplossing met een volume van 400ml en een concentratie van 1.32 mol/L**

Benodigdheden:

* NaOH
* Gedemineraliseerd water
* Maatbeker van 0.500L
* Balans
* Lepeltje
* Weegschuitje

Berekeningen:

Voor we met het experiment kunnen beginnen moeten we nog een grootheid berekenen.   
Gebruik daarvoor bovenstaande link om je te helpen.   
Bij ‘what you want?’ geef je eerst de stof in van wat we een oplossing gaan maken.   
Hierna duw je op find en dan komt de naam de stof eronder in het Engels.   
Geef daarna het gevraagde volume en de concentratie aan. Hierna wordt de ontbrekende grootheid gegeven.

Afbeelding met tekst, schermopname, scherm, software

Automatisch gegenereerde beschrijving  
Over welke grootheid gaat het? \_Massa\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Welke waarde moet deze grootheid in ons geval hebben? \_\_\_21.12g\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Experiment:

* Meet de uitgekomen hoeveelheid Natriumhydroxide af en voeg deze toe aan de maatbeker
* Lenk de maatbeker aan tot het gevraagde volume.
* Laat controleren door de leerkracht

**Onderzoeksvraag 2: maak een Natriumchloride oplossing met een volume van 135ml en een concentratie van 0.68 mol/L**

Benodigdheden:

* NaCl
* Gedemineraliseerd water
* Maatbeker van 0.150L
* Balans
* Lepeltje
* Weegschuitje

Berekeningen:

Voor we met het experiment kunnen beginnen moeten we nog een grootheid berekenen.   
Gebruik daarvoor bovenstaande link om je te helpen.   
Bij ‘what you want?’ geef je eerst de stof in van wat we een oplossing gaan maken.   
Hierna duw je op find en dan komt de naam de stof eronder in het Engels.   
Geef daarna het gevraagde volume en de concentratie aan. Hierna wordt de ontbrekende grootheid gegeven.

Afbeelding met tekst, schermopname, scherm, software

Automatisch gegenereerde beschrijving  
Over welke grootheid gaat het? \_\_Massa\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Welke waarde moet deze grootheid in ons geval hebben? \_\_\_\_\_5.36g\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Experiment:

* Meet de uitgekomen hoeveelheid Natriumchloride af en voeg deze toe aan de maatbeker
* Lenk de maatbeker aan tot het gevraagde volume.

Laat controleren door de leerkracht