

Rijksdaalder

Anna krijgt van haar opa een munt. Het is een ongebruikte rijksdaalder uit 1966.



Volgens de opa van Anna is de munt van zuiver zilver.

- 2p 1 Anna bekijkt de munt. Op de uitwerkbijlage staat een tabel met een aantal waarnemingen van Anna.
→ Zet een kruisje achter een waarneming als het een stofeigenschap is.

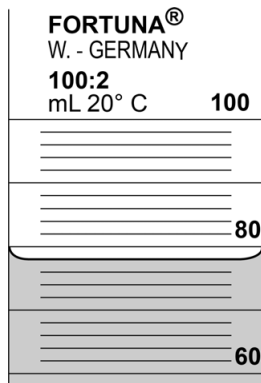
Anna neemt de munt mee naar school. Ze controleert tijdens de natuurkundeles of de munt van zuiver zilver is.

Anna stelt voor om het smeltpunt van de munt te bepalen. Dit kan ze dan vergelijken met de waarde in BINAS.

- 2p 2 Noteer het smeltpunt van zilver in K en in °C.

Anna's docent legt uit dat dit geen goed idee is en dat ze beter de dichtheid van de munt kan bepalen. Hiervoor meet ze het volume en de massa van de munt.

- 1p 3 Anna vult eerst een maatcilinder voor een deel met water.
Je ziet een afbeelding van een deel van de gevulde maatcilinder.



→ Noteer het volume aan water in de maatcilinder.

- 3p 4 Anna merkt op dat het volume niet nauwkeurig genoeg te meten is. Van de rijksdaalders uit 1966 vindt Anna op internet dat haar munt een volume moet hebben van $1,45 \text{ cm}^3$.
Met een weegschaal meet ze een massa van $15,0 \text{ g}$.
→ Bereken de dichtheid en noteer of de munt van zuiver zilver is.

Rijksdaalder

- 1 Zet een kruisje achter een waarneming als het een stofeigenschap is.

De munt heeft een ronde vorm.	<input type="checkbox"/>
De munt heeft een kleine massa.	<input type="checkbox"/>
De munt heeft een grijze kleur.	<input type="checkbox"/>
De munt is vast bij kamertemperatuur.	<input type="checkbox"/>