

Jam in de pot

In een jamfabriek worden de glazen potten tot net onder de rand gevuld met warme jam. Dan worden de deksels op de potten gedraaid.



- 1p 26 Na het afsluiten van de pot koelt de jam af. De luchtdruk in de pot onder het deksel wordt hierdoor kleiner. Het kleiner worden van de luchtdruk is
- A een chemische reactie.
 - B een natuurkundig proces.
 - C iets anders dan een chemische reactie of natuurkundig proces.
- 2p 27 De jam in de volle pot heeft een massa van 340 g. De dichtheid van de jam is $1,2 \text{ g/cm}^3$. Het volume bereken je met de volgende woordformule:

$$\text{volume} = \text{massa} : \text{dichtheid}$$

→ Bereken het volume van de jam in de volle pot.

.....

.....

.....

Het deksel van een nieuwe pot jam is vaak moeilijk los te draaien. Met een jampot-opener gaat dit gemakkelijker.



- 1p 28 Je ziet twee zinnen over het vastpakken van het handvat van de jampot-opener.
→ Omcirkel in elke zin de juiste mogelijkheid.

Je kunt het handvat het beste vastpakken

aan het uiteinde

dicht bij de pot

Dan is de kracht die je moet uitoefenen

het kleinst

het grootst

- 1p 29 De pot jam bestaat uit een glas met een ijzeren deksel. Als de pot leeg is, doe je de materialen in de glasbak. Bij de afvalverwerking worden de materialen gesorteerd. Wat is nodig om het deksel uit het afval te verwijderen?
- A een brander
 - B een elektromagneet
 - C een oplosmiddel
 - D veel water