

Sneeuw

Een echte winterproef. Als we een beetje geluk hebben, want voor deze proef hebben we echte sneeuw nodig! We kijken dit keer niet of de sneeuw goede kleefkracht heeft om perfecte sneeuwballen van te maken. We richten ons lab in om de sneeuw te analyseren. Wat is het gewicht, de temperatuur en het effect van zout op sneeuw? Trek gauw je jas aan om buiten sneeuw te rapen!

Doe de proef

Deel A

1. Vul een van de maatbekertjes met 100 ml losse sneeuw.
2. Vul het tweede maatbekertje met 100 ml aangestampte sneeuw.
3. Zet de beide bekertjes binnen en laat de sneeuw smelten.
4. Meet de temperatuur van de smeltende sneeuw.

Deel B

5. Weeg het maatbekertje met losse sneeuw uit onderdeel A met de weegschaal.
6. Vul het derde maatbekertje met 100 ml water.
7. Weeg het maatbekertje met 100 ml water.

Deel C

8. Vul het plastic bekertje met sneeuw.
9. Doe er 3 theelepeltjes zout bij.
10. Roer het zout goed door de sneeuw.
11. Meet de temperatuur van de smeltende sneeuw.

Vragen

1. Hoeveel lucht zit er in de losse sneeuw?
2. Zit er nog lucht in de aangestampte sneeuw?
3. Wat weegt meer 100 ml sneeuw of 100 ml water?
4. Is sneeuw met zout warmer of kouder dan gewone sneeuw?

Leg maar klaar: Spullen

- 3 maatbekers (100 ml.)
- plastic bekertje
- theelepeltje
- thermometer
- weegschaal

Stoffen

- zout
- water
- sneeuw

Proefplus

1. Ga naar buiten. Meet de temperatuur 1 meter boven de sneeuw. Meet de temperatuur in de sneeuw. Meet de temperatuur onder de sneeuw in de grond. Waar is de temperatuur het hoogst? Had je dat verwacht?
2. Ga naar buiten strooi een dun laagje sneeuw op een zwart velletje papier. Bekijk de sneeuw door een vergrootglas.
3. Meet met de liniaal waar de sneeuwlaag het dikste is. Op een auto, op het gras, op een houten bankje en op de stoep. Waar blijft de sneeuw het beste liggen? Je kunt ook nog op andere plaatsen meten.

