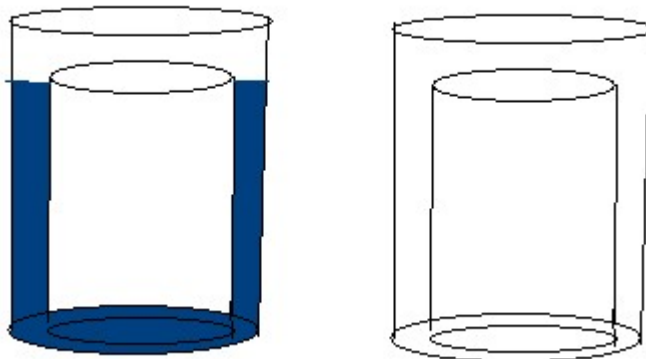




Foto: Pixabay

Isolerade omslag

- Inledning** Vad är det som gör att en termos kan hålla vätskor varma alternativt kalla en längre tid? Det ska vi ta reda på i denna laboration!
- Material** Två termometer, fyra bägare (parvis lika stora) två skall vara så stora att man kan sätta ner de mindre i de större. Diametrarna i de större bör vara 3 – 4 cm längre än i de mindre.
- Riskbedömning** *En fullständig riskbedömning ges av undervisande lärare.*
- Utförande**
1. Placera de mindre bägarna i de större och håll rumstempererat vatten i den ena av de större bägarna.
 2. Häll hett vatten i de mindre bägarna.
 3. Sätt i en termometer i de små bägarna
 4. Försök att avgöra på vilken stor bägare man snabbast känner värmen.
 5. Förklara skillnaden!



- Övrigt** Eventuellt skrivs några frågeställningar för att eleven lättare ska kunna dra generella slutsatser.

Till läraren

Teori

Resultat: Luft isolerar bättre än vatten. Bägaren med vatten tar bort värmen fortare än den med luft.

Ämne	Värmeledningsförmåga $W \cdot m^{-1} \cdot K^{-1}$
Glas	1
Vatten	0,6
Luft	0,026