



Foto: Pixabay

Ett korkat försök

Inledning	Den här laborationen handlar om densitet.
Material	Tre korkar av samma storlek i olika material, tre bägare med vatten, T-röd (etanol) samt mättad saltlösning.
Riskbedömning	Etanol är brandfarligt. <i>En fullständig riskbedömning ges av undervisande lärare.</i>
Utförande	<ol style="list-style-type: none">1. Häll vatten i första bägaren, T-röd i den andra och saltlösningen i den tredje.2. Lägg den första korken först i bägaren med T-röd. Skölj av den och lägg den därefter i bägaren med vatten. Skölj igen och lägg den slutligen i bägaren med den mättade saltlösningen.3. Studera och beskriv med vilken hastighet korken faller/svävar samt var korken lägger sig.4. Upprepa punkterna 2-3 med de andra korkarna.

Till läraren

Underlag för riskbedömning	Tänk på att etanol luktar starkt och är brandfarligt. <i>En fullständig riskbedömning ges av undervisande lärare.</i>
Saltlösningen	Blanda så mycket salt (NaCl) du kan i vatten, eventuellt genom att lösa upp. Låt saltet sjunka till botten och håll av den genomskinliga lösningen.
Teori	Etanol har den lägsta densiteten, sedan vatten och sist det salta vattnet.
Beräkna korkarnas densitet	<p>Som extrauppgift kan eleverna få beräkna korkarnas densitet. För denna uppgift behövs våg och mätcylinder.</p> <p>Formeln för densitet räknar du ut med $\rho = m/v$, där m = massa och v = volym.</p> <ol style="list-style-type: none">1. Fundera först ut vilken kork du tror har störst/minst densitet?2. Väg korkarna och mät volymen på korkarna (i en tillräckligt stor mätcylinder).