

Elevforsøg

Forsøg til påvisning af osmose - Rå kartoffel i demineraliseret vand og saltvand



Fysik & Kemi



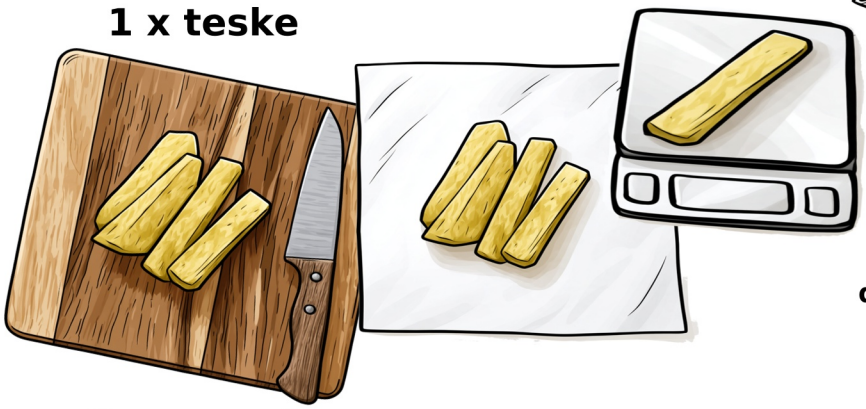
4 x 250 ml bægerglas
1 x skærebræt
1 x skarp kniv
1 x digital vægt - Opløsning på 0,1 gram
1 x Rå kartoffel
Demineraliseret vand (ren H_2O)
Salt (NaCl)
Papir eller køkkenrulle til at tørre med
1 x blyant og A4 papir
1 x teske

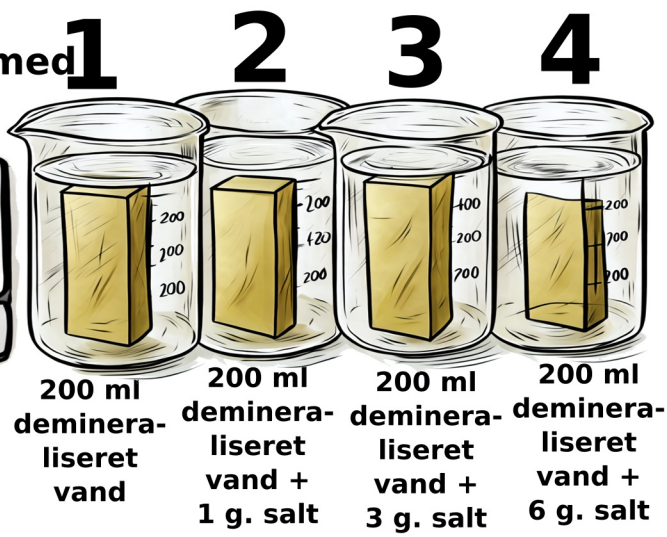


Kittel eller forklæde

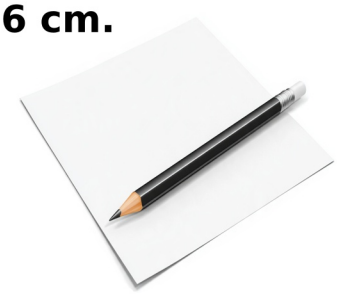


90 minutter





1. Se på tegningen under hvert bægerglas, og bland demineraliseret vand og salt (NaCl) i de rette mængder i hvert af de 4 bægerglas. Rør rundt med teskeen til alt salt (NaCl) er opløst i vandet.
(NB! Kun demineraliseret vand i bægerglas nr. 1, intet salt (NaCl))
2. Skær 4 lige store kartoffelstykker ud uden skrald. Hvert kartoffelstykke skal være ca. 2 cm x 2 cm x 6 cm.
3. Dup kartoffelstykkerne tørre med papir.
4. Vej hvert kartoffelstykke og noter vægten. Giv kartoffelstykkerne numrene 1, 2, 3 og 4.
5. Kom kartoffelstykke nr. 1 i bægerglas nr. 1, kartoffelstykke nr. 2 i bægerglas nr. 2.... osv.
6. Vent 1 time.
7. Tag kartoffelstykkerne op af vandet, dup dem tørre med papir, og vej dem igen. Noter den nye vægt af hvert kartoffelstykke. Mærk om kartoffelstykkerne er bløde eller hårde.



1. Var konsistensen blød eller hård på de 4 kartoffelstykker, da de kom op af vandet?
2. Vejede hvert af de 4 kartoffelstykker nu det samme, mere eller mindre?
3. Passer den nye vægt af kartoffelstykkerne, med det vi ved om osmose?

Osmose er vands vandring mod en højere koncentration af opløste stoffer/ioner gennem en semipermeabel (halvgennemtrængelig) membran.

© 2026 Naturfagstemplet.dk - "*Kopiering fra denne hjemmeside må kun finde sted på institutioner eller virksomheder, der har indgået aftale med Tekst & Node, og kun inden for de rammer, der er nævnt i aftalen.*"