

Elevforsøg

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



Biologi



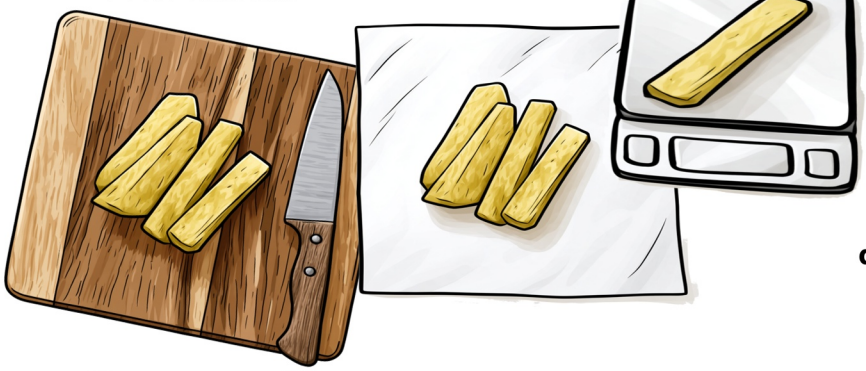
**4 x 250 ml bægerglas**
**1 x skærebræt**
**1 x skarp kniv**
**1 x digital vægt - Opløsning på 0,1 gram**
**1 x Rå kartoffel**
**Demineraliseret vand (ren $H_2O$)**
**Salt (NaCl)**
**Papir eller køkkenrulle til at tørre med**
**1 x blyant og A4 papir**
**1 x teske**

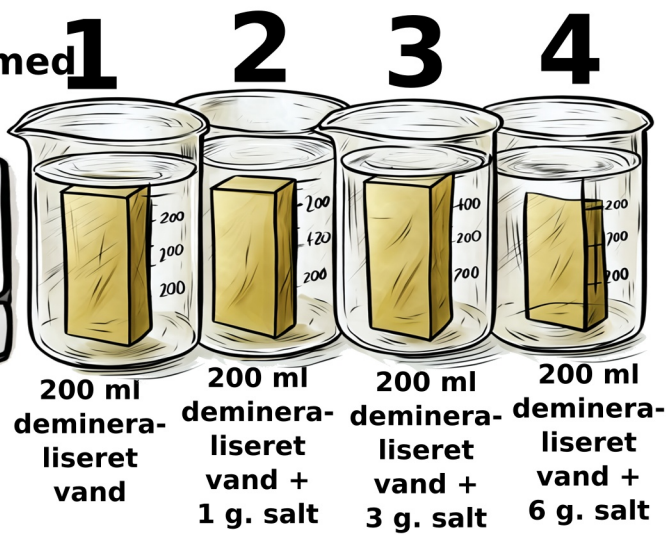


**Kittel eller forklæde**

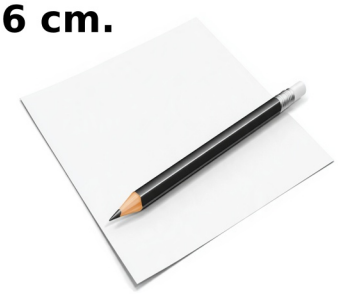


**90 minutter**






**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.*"