

NØRD[®] AKADEMIET

Osmose i basilikum

Alle planteceller indeholder mineraler og salte. Dette er afgørende for vandindholdet i cellen. Basilikum er et eksempel på en plante, som har brug for vand i stænglen for at holde sig oprejst. Mængden af vand i stænglen kaldes saftspænding, og denne ændres ved osmose.

Osmose betyder, at vand går fra en lav saltkoncentration til en høj saltkoncentration.

I dette forsøg skal vi undersøge, hvad der sker med basilikumens saftspænding ved at sætte den i tre forskellige væsker.

Forsøgsgang

3 stilke af basilikum sættes i hver sit reagensglas/ bægerglas.

Glas 1: Fyldes med demineraliseret vand.

Glas 2: Fyldes med vandhanevand.

Glas 3: Fyldes med vandhanevand mættet med køkkensalt. Blandingen laves, før I hælder det i prøveglasset.

Fra starten er saftspændingen ens. Saftspænding ændres ved osmose. Prøv at forklare i hvilket glas saftspændingen i basilikummen vil stige, og i hvilket den vil falde:

Materialeliste

Frisk basilikum
Saks
Reagensglas eller bægerglas
(Holder til reagensglas)
Demineraliseret vand
Køkkensalt
Vand
Labels
Tusch

Resultatet af forsøget kan tidligst aflæses efter 1 time.

Forsøg start	Demineraliseret vand	Vandhanevand	Mættet saltvand
Min hypotese for hvordan basilikummen bliver påvirket af:			
Forsøg slut			
Hvordan ser stænglen og blade ud?			
Hvordan føles stænglen, når du trykker på den mellem to fingre?			

Passer dine hypoteser med resultaterne?

