

Výsledky cvičení: Stanovení osmotického a vodního potenciálů

HRANIČNÍ PLAZMOLÝZA

Allium cepa

molární koncentrace (mol l ⁻¹)	0	0.1	0.2	0.3	0.4
opakování	% plazmolyzovaných				
1	0	0	0	0	10
2		0	0	3	8
3	0	0	0	0	35
4				0	28
5	0	0	7	0	5
	0	0	8	13	54

Elodea canadensis

Egeria densa = douška hustolistá

molární koncentrace (mol l ⁻¹)	0	0.1	0.2	0.3	0.4
opakování	% plazmolyzovaných				
1		0	0	28	41
2		0	0	26	35
3	0	0	0	0	22
4				0	14
	0	1	5	25	41
	0	0	5	22	45

Pro každý rostlinný druh zvlášť vytvořte jeden XY graf (osa x - molární koncentrace inkubačního roztoku plazmolyzovaných buněk.)

V každém grafu typu "dávka-odpověď" (sigmoidní závislost, nikoli lineární!!!) odečtěte koncentraci osmotika. Takto získané hodnoty molární koncentrace sacharózy dosadte do rovnice pro výpočet osmotického potenciálu obou rostlinných druhů vyjádřete v MPa.

REFRAKTOMETRIE

	molární koncentrace sacharózy				
	0	0.1	0.2	0.3	0.4
	hmotnostní koncentrace sacharózy				
Opakování 1: kalibrace (kontrola)	1.5	4.25	7.5	11	14
+ <i>Solanum tuberosum</i>	1.5	4	7.8	10.5	12.75
Opakování 2: kalibrace (kontrola)	1.5	4	6.6	10	13.8
+ <i>Solanum tuberosum</i>		4.2	7	10.2	13.4

Vytvořte jeden XY graf pro obě měření (osa x - molární koncentrace inkubačního roztoku, osa y - pro nebo s pletivem lilku bramboru (2. řada dat).

Help: data přeskádejte (Kopírovat - Vložit jinak - hodnoty, transponovat) a graf vytvořte tak, jak ukazuje grafu")

V grafu proložte a) naměřenými kalibračními hodnotami (přímku neprocházející počátkem); b) vlastní odečtené izotonickou koncentrací osmotika (průsečík přímky a křivky).

Takto získanou hodnotu dosadte do rovnice pro výpočet osmotického potenciálu; měření probíhalo pro obě rostlinné druhy. Vypočtenou hodnotu osmotického potenciálu vyjádřete v MPa.

TLAKOVÁ METODA

	Čerstvě odříznuté listy		10 min vadnoucí listy	
	1. list	2. list	1. list	2. list
	už v Mpa			

Skupina A	- zalévaná	4.02	4.54	4.3	5.703	
Skupina B		3.83	4.1	4.97		
Skupina C		4.03	5.1			
Skupina A	- nezalévaná	6.051	5.85	6.61	6.34	
Skupina B		4.54	5.1	6.1		
Skupina C						
Průměrné hodnoty						

Převěďte získanou tlakovou hodnotu (v barech) na hodnotu vodního potenciálu (v MPa; pozor na značení).
Vypočítejte průměr z opakování pro listy muškátu s různým ovlivněním.

Závěrečné shrnující úkoly:

1. Porovnejte *Allium cepa*, *Elodea canadensis* a *Solanum tuberosum* z hlediska hodnot jejich osmotického potenciálu.
2. Diskutujte, zda jste metodou hraniční plazmolýzy a metodou refraktometrickou měřili vodní potenciál nebo pouze osmotický potenciál - tedy jednu z komponent vodního potenciálu.
3. Do jaké výšky rostliny (pouze hypotetická situace) by samotný vámi zjištěný osmotický potenciál schopen zabezpečit transport vody; jinými slovy, jakou výšku vodního sloupce by byl schopen vytlačit hodnotě vámi stanoveného osmotického potenciálu? (Uveďte na příkladu jedné, vámi vybrané hodnoty potenciálu. Pozor na jednotky!)

[Potřebujete znát vztahy mezi tlakovými jednotkami? Pak buď koukněte na web nebo klikněte přímo s](#)

[Potřebujete znát vztah mezi tlakem a výškou vodního sloupce? Přečtěte si str. 6 ve skriptech! \(nutná](#)

1 bar = 0,1 megapascalů

u rostlin

0.5	0.6	0.7	0.8	
h buněk				
20.00%	90%	100.00%	100%	ST10
18	93%	100%	100%	ST10
50	72	100	100	ST12
62	83			ST12
30.00%	97%	100.00%	100%	doplněná data
65	100	100	100	doplněná data

teplota 19,8°C

0.5	0.6	0.7	0.8	
h buněk				
75	99	100	100	ST10
80	95	100	100	ST10
68	94	100	100	ST12
75	82			ST12
58		100	100	doplněná data
56	76	83	100	doplněná data

oku, osa y - naměřená data, tj. procenta

motika, v níž by bylo plazmolyzovaných 50 % buněk.
potenciálu; měření probíhalo při teplotě XX °C.

sacharózy (mol l ⁻¹)				
0.5	0.6	0.7	0.8	
sacharózy (%)				
17.25	20.25	23.5	25.75	ST10
16.75	19.5	22	23.5	ST10
17	20	22.2	25.6	ST12
16.8	19.4	21.2	24.2	ST12

GRAF

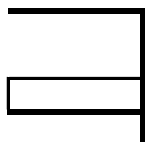
koncentrac	kontrolní	inkubační s
0		
0.1	4	4.2
0.2	6.6	7
0.3	10	10.2
0.4	13.8	13.4
0.5	17	16.8
0.6	20	19.4
0.7	22.2	21.2
0.8	25.6	24.2

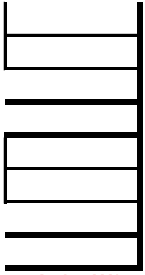
centická koncentrace inkubačního roztoku bez (1. řada)

je ilustrativní obrázek na následujícím listu ("ukázka

ni měřeními polynom 2. stupně, nebo přímkou. Z grafu

při teplotě 21 °C.





iménko!!!).

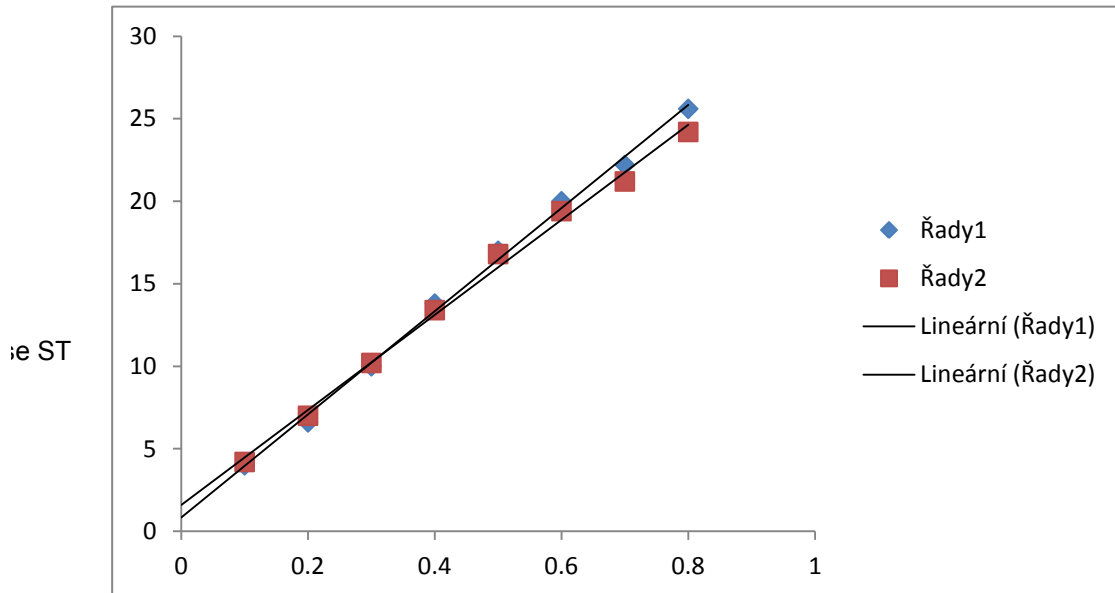
otického potenciálu.

iciál rostlinných pletiv,

rostlinných pletiv byl
šit tlak rovný záporné
noty osmotického

[em.](#)

[autentizace do IS\)](#)



molární koncentrace sacharózy (mol l ⁻¹)	hmotnostní koncentrace sacharó	
	kalibrační data	<i>Solanum tuberos</i>
0	1,2	
0,1	4,1	
0,2	7,5	
0,3	10,9	
0,4	14,1	
0,5	17,2	
0,6	20,2	
0,7	23,1	
0,8	26,2	
0	1,2	
0,1	5	
0,2	8	
0,3	10,7	
0,4	14,6	
0,5	18,25	
0,6	21	
0,7	24,25	
0,8	27,75	
0	1,3	
0,1	5	
0,2	9	
0,3	12	
0,4	15,5	
0,5	20	
0,6	24,5	
0,7	27	
0,8	28	
0	1,3	
0,1	4	
0,2	7,8	
0,3	10,6	
0,4	15	
0,5	17,2	
0,6	20,5	
0,7	23	
0,8	25,9	

zy (%)
sum
1,3
4,2
6,9
9,8
12,5
14,6
18
18,9
20,8
1,3
6,5
8,25
10,5
13,75
16
19,25
21
24,5
1,4
5
8,5
12
15
18
21
23,5
26
1,5
4,3
6,9
9,6
12
14,2
18
19,1
21

