

	Varianta	pH1 (výchozí)	pH2 (po expozici)	změna pH
NO ₃ ⁻	kukuřice 1	5.82	6.68	0.86
	kukuřice 2	5.82	6.7	0.88
	kukuřice 3	5.82	6.86	1.04
	slunečnice 1	5.82	5.23	-0.59
	slunečnice 2	5.82	4.45	-1.37
	slunečnice 3	5.82	5.02	-0.8
NH ₄ ⁺	Varianta	pH1 (výchozí)	pH2 (po expozici)	změna pH
	kukuřice 1	5.73	3.220	-2.51
	kukuřice 2	5.73	3.32	-2.41
	kukuřice 3	5.73	3.37	-2.36
	slunečnice 1	5.73	3.63	-2.1
	slunečnice 2	5.73	3.840	-1.89
slunečnice 3	5.73	3.83	-1.9	

Úkoly ke cvičení:

1. Vypočtete (doplňte do výše uvedené tabulky), jaké změně koncentrace NO₃⁻, při předpokládáte, že změny pH byly způsobeny pouze příjmem dusíkatých iontů, dá nitrátový aniont způsobí ochuzení živného roztoku o jeden proton, a konečně že o
2. Odpovídají naměřené hodnoty pH u obou forem dusíku výše uvedenému mech
3. Pokuste se vysvětlit, proč u některých variant nebyly zjištěny teoreticky předpok

čet
an přijatý

	Varianta	c1 (výchozí) mV	x c1 (výchozí) mM	V1 (výchozí) ml
NO ₃ ⁻	kukuřice 1	207.4		250
	kukuřice 2			250
	kukuřice 3			250
	slunečnice 1			250
	slunečnice 2			250
	slunečnice 3			250

c (NO ₃) mM	napětí elektrody (mV)
0.3	246.6
0.6	233.7
0.9	226.5
1.2	221.5
1.5	216.4
1.8	212.1
2.1	208.8
2.4	205.8
2.7	203.8
3	200.8

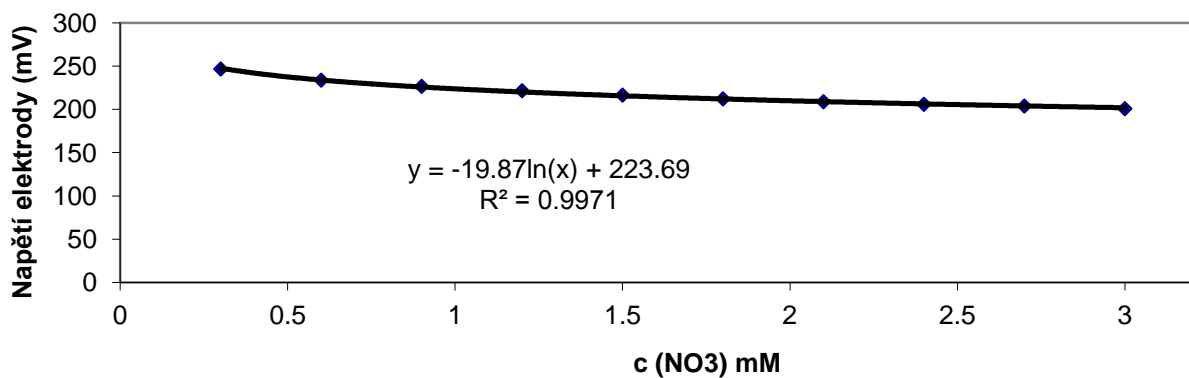
doba expozice
 založeno: 21.3. v 16:55h
 měřeno: 22.3. v 10:20h

Úkoly ke cvičení:

1. Vypočtete specifickou rychlost příjmu NO₃⁻ kořeny pokusných rostlin (doplnění)
2. Jaké množství NO₃⁻ (v jednotkách hmotnosti) přijala v průměru každá ze dvou r
3. Porovnejte průměrnou specifickou rychlost příjmu NO₃⁻ u kukuřice a u slunečnici

	x		
c2 (po expozici) mV	c2 (po expozici) mM	V2 (po expozici) ml	DM kořenů (g)
225.8		238	0.2093
226.4		236	0.1758
230.5		232	0.2307
213.1		242	0.0686
213.3		243	0.0572
213		239.5	0.0407

Kalibrační křivka



n výše uvedené tabulky). (Help: funkce EXP).

rostlin v expoziční nádobce v průběhu inkubační periody (výsledky opět uveďte v tabulce)?

ce.

Doba expozice t (hod) $\overline{VP [\mu\text{mol}(\text{NO}_3^-) \cdot \text{g}^{-1} \cdot \text{h}^{-1}]}$

