

Pokus založen: ##### 11:40
 vyhodnocen: ##### 16:20

		NO3	NH4	V NO3	V NH4	potenciál NO3	sušina kořenů NO3
kukuřice	1	6.00	3.55	89	85	224.5	0.577
	2	5.90	3.50	91	92	228.8	0.633
	3	6.06	3.80	87	87	239.4	0.857
slunečnice	1	3.99	3.50	89	93	216.4	0.301
	2	3.93	3.48	88	94	218.4	0.348
	3	3.76	3.53	91	94	216.5	0.226
Původní		5.30	5.07	100	100	215.4	
Měření pH				ml	ml	mV	g

Příjem NO3 - úbytková metoda (nitrátová elektroda)

koncentrace (mM)	0.075	0.15	0.3	0.6	0.9	1.2	1.5
kalibrace (mV)	293	279.1	259.3	242.2	232.4	224.4	218.6

Přepočítání z kalibrace na koncentraci:

výchozí rovnice: dle grafu $y = -25.315 \ln(x) + 229.12$ $y =$ hodnota potenciálu (mV)

$y - 229.12 = -25.315 \ln(x)$ $x =$ koncentrace NO3- (mM)

$(y - 229.12) / (-25.315) = \ln(x)$

a po odlogaritmování:

$x = e^{(y - 229.12) / (-25.315)}$

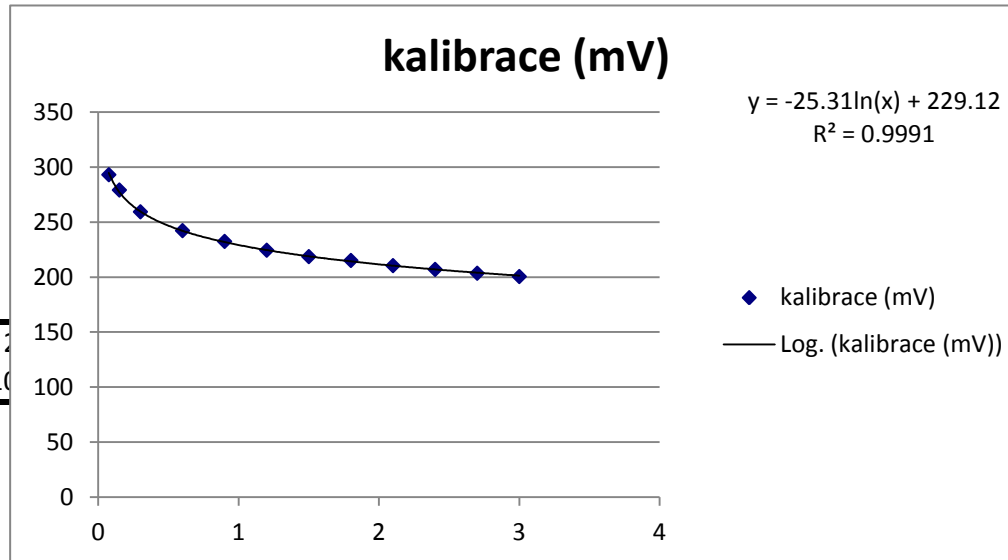
$e =$ Eulerovo číslo, základ přirozené

pro výpočet v Excelu nutno zadat (bez uvozovek)

"=exp((y-229.12)/(-25.315))"

a za Y dosadit naměřenou hodnotu nebo odkaz na buňku s naměřenou hodnotou

1.8	215.1	210
-----	-------	-----



ho logaritmu (hodnota cca. 2.72)

u potenciálu

