

00

Bibliotheek
Proefstation
Naaldwijk

A
2
D
98

DEFSTATION VOOR DE GROENTEN- EN FRUITTEELT ONDER GLAS,
TE NAALDWIJK.

Berekening van de temperatuurcoëfficienten van enkele zoutoplossingen
met verschillende concentraties.

door:

P.A.v.Dijk.

A
2
D
98

2118

~~Hans~~ Hanboek en.
41140

Berekening van de temperatuurcoëfficiënten van enkele zoutoplossingen met verschillende concentraties.

Inleiding:

Op het Proefstation in Naaldwijk wordt bij de bepaling van het geleidingsvermogen van zoutoplossingen 18°C als referentitemperatuur gebruikt. Als temperatuurcoëfficient bij die 18°C wordt 0.022 aangehouden (lit.1). Internationaal is het meer gebruikelijk 25°C als referentitemperatuur aan te houden. Om die reden is van enkele zouten de temperatuurcoëfficient bij 25°C bepaald, terwijl de temperatuurcoëfficient bij 18°C 0.022 op juistheid is gecontroleerd.

Onderzoek:

Van enige zouten zijn oplossingen gemaakt van verschillende concentraties nl. oplossingen van 5, 10 en 20 mval.

Deze oplossingen zijn in een waterbad met thermostaat nauwkeurig op 12.0 , 15.0 , 18.0 , 21.0 , 25.0°C gebracht. Bij deze temperatuur is het geleidingsvermogen bepaald, waarvan de meetresultaten in bijlage 1 staan vermeld.

Met behulp van onderstaande formule is voor elke meetwaarde berekend hoe groot de temperatuurcoëfficient moet bedragen om de meetwaarde bij 18.0°C en bij 25.0°C te verkrijgen.

$$E.C._k = E.C._t$$

$$1 + \gamma_k(t - k)$$

waarin is: $E.C._k$ -specifiek geleidingsvermogen bij de referentitemperatuur.

$E.C._t$ -specifiek geleidingsvermogen bij de temperatuur waarbij is gemeten.

γ_k -temperatuurcoëfficient bij de referentitemperatuur.

t - temperatuur waarbij is gemeten in graden C.

k -de referentitemperatuur is graden C.

De resultaten van de berekening staan vermeld in bijlage 2 en bijlage 3.

Uit die resultaten blijkt: de temperatuurcoëfficiënten bij 25°C zijn lager dan die bij 18°C . De onderlinge verschillen, vooral bij de omrekening tot 18°C zijn vrij groot.

Om na te gaan of de concentratie van de zoutoplossingen invloed heeft op de temperatuurcoëfficient zijn de gemiddelden van de coëfficiënten bij 25°C en 18°C berekend (zie tabel 1).

zout	Na_2SO_4	NaNO_3	NaCl		NaHCO_3		KNO_3		CaCl_2		MgSO_4	
-	25°C	18°C	25°C	18°C	25°C	18°C	25°C	18°C	25°C	18°C	25°C	18°C
1	0,019	0,022	0,018	0,022	0,019	0,021	0,020	0,023	0,016	0,017	0,017	0,021
2	0,020	0,023	0,019	0,021	0,019	0,021	0,021	0,024	0,017	0,019	0,020	0,022
3	0,016	0,021	0,016	0,019	0,017	0,019	0,021	0,023	0,018	0,020	0,017	0,019
4											0,020	0,023

Tabel 1: gemiddelde temperatuurcoëfficienten bij 18°C en 25°C.

Uit de tabel blijkt dat de temperatuurcoëfficienten bij 10 mval in het algemeen hoger zijn dan die van 5 mval. De coëfficienten zowel bij 18°C en 25°C zijn lager bij 20 mval dan die van 5 en 10 mval, behalve bij KNO_3 . Bij 18°C vindt men een totaal gemiddelde temperatuurcoëfficient van 0,021 en bij 25°C van 0,019.

In tabel 2 is het gemiddelde gegeven van de coëfficienten bij 18 en 25°C van de concentraties afzonderlijk.

	25°C	18°C
5	0,019	0,021
10	0,020	0,022
20	0,018	0,021

Tabel 2: gemiddelde temperatuurcoëfficienten van verschillende concentraties.

Uit tabel 2 blijkt dat er enig verschil bestaat in temperatuurcoëfficienten bij verschillende concentraties zowel bij 18 als 25°C.

Conclusie:

Ofschoon de temperatuurcoëfficienten van enkele zouten bij verschillende concentraties iets met elkaar verschillen vindt men een gemiddelde temperatuurcoëfficient van 0,021 en 0,019 bij resp. 18 en 25°C.

Deze temperatuurcoëfficienten komen redelijk overeen met de reeds gevonden waarden voor water en grondextracten. Voor watermonsters werd bij 18°C 0,023, bij 25°C 0,020 en voor grondextracten bij 18°C 0,022, en bij 25°C 0,020 als coëfficient gevonden (lit.2).

Grondlab
P.A. van Dijk.
juli 1970.

Lit.

1. C. Sonneveld; P. Koornneef; J. v.d. Ende, De osmotische druk en het electrische geleidingsvermogen van enkele zoutoplossingen.
2. P.A. v. Dijk berekening van de temperatuurocoëfficient bij 18 en 25° bij de bepaling van het geleidingsvermogen in watermonsters en grond-extracten.

Specifiek geleidingsvermogen in mmho's

zouten	5 mval/l					10 mval/l					20 mval/l				
	12°	15°	18°	21°	25°	12°	15°	18°	21°	25°	12°	15°	18°	21°	25°
Na_2SO_4	0.44	0.48	0.50	0.54	0.58	0.86	0.92	0.98	1.06	1.14	1.60	1.72	1.82	1.96	2.08
	0.44	0.47	0.51	0.54	0.59	0.84	0.90	0.96	1.03	1.13	1.60	1.71	1.82	1.95	2.06
NaNO_3	0.46	0.48	0.52	0.56	0.59	0.88	0.94	1.00	1.08	1.16	1.68	1.80	1.92	2.02	2.16
	0.44	0.48	0.51	0.54	0.59	0.86	0.92	0.98	1.04	1.14	1.70	1.80	1.92	2.02	2.16
NaCl	0.46	0.48	0.51	0.54	0.60	0.90	0.96	1.00	1.08	1.16	1.74	1.86	1.98	2.08	2.24
	0.46	0.49	0.53	0.56	0.60	0.90	0.95	1.02	1.08	1.18	1.74	1.87	2.00	2.08	2.26
NaHCO_3	0.34	0.36	0.38	0.42	0.44	0.64	0.68	0.74	0.80	0.86	1.28	1.36	1.46	1.56	1.72
	0.34	0.36	0.39	0.41	0.46	0.66	0.69	0.74	0.80	0.88	1.26	1.36	1.46	1.57	1.72
KNO_3	0.54	0.56	0.60	0.62	0.66	1.04	1.12	1.18	1.26	1.34	2.00	2.12	2.24	2.38	2.60
	0.54	0.57	0.60	0.63	0.68	1.06	1.12	1.18	1.25	1.36	2.04	2.14	2.26	2.42	2.60
$\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	0.48	0.50	0.54	0.58	0.62	0.90	0.96	1.04	1.10	1.20	1.74	1.86	2.00	2.10	2.26
	0.48	0.51	0.53	0.58	0.61	0.92	0.97	1.03	1.10	1.20	1.74	1.87	2.00	2.08	2.26
$\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	0.38	0.40	0.44	0.46	0.50	0.66	0.70	0.76	0.82	0.88	1.18	1.26	1.36	1.46	1.58
	0.38	0.40	0.42	0.46	0.50	0.68	0.71	0.76	0.81	0.89	1.18	1.28	1.37	1.46	1.59

Bijlage 2.

Concentratie van zouten.	$\beta 12^{\circ}\text{C}$	$\beta 15^{\circ}\text{C}$	$\beta 18^{\circ}\text{C}$	$\beta 21^{\circ}\text{C}$	zouten
5 mval	0,0191	0,0188	0,0195	0,0192	Na_2SO_4
10 mval	0,0193	0,0198	0,0208	0,0198	
20 mval	0,0175	0,0172	0,0173	0,0139	
5 mval	0,0183	0,0186	0,0182	0,0170	NaNO_3
10 mval	0,0187	0,0191	0,0199	0,0196	
20 mval	0,0167	0,0167	0,0159	0,0162	
5 mval	0,0179	0,0192	0,0190	0,0208	NaCl
10 mval	0,0178	0,0183	0,0195	0,0192	
20 mval	0,0174	0,0171	0,0165	0,0189	
5 mval	0,0188	0,0200	0,0206	0,0194	NaHCO_3
10 mval	0,0194	0,0213	0,0213	0,0201	
20 mval	0,0201	0,0209	0,0216	0,0225	
5 mval	0,0149	0,0157	0,0149	0,0168	KNO_3
10 mval	0,0171	0,0170	0,0160	0,0176	
20 mval	0,0171	0,0161	0,0192	0,0192	
5 mval	0,0169	0,0179	0,0186	0,0142	$\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
10 mval	0,0186	0,0196	0,0194	0,0208	
20 mval	0,0177	0,0165	0,0164	0,0188	
5 mval	0,0185	0,0200	0,0200	0,0267	$\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
10 mval	0,0187	0,0203	0,0202	0,0264	
20 mval	0,0197	0,0199	0,0198	0,0197	

Berekende temperatuurcoëfficient voor herleiding tot 25°C .

Dosentratie van de zouten	$\gamma 12^{\circ}\text{C}$	$\gamma 15^{\circ}\text{C}$	$\gamma 21^{\circ}\text{C}$	$\gamma 25^{\circ}\text{C}$	zouten
5 mval	0.0215	0.0198	0.0231	0.0226	Na_2SO_4
10 mval	0.0206	0.0203	0.0258	0.0247	
20 mval	0.0201	0.0192	0.0247	0.0196	
5 mval	0.0210	0.0227	0.0227	0.0208	NaNO_3
10 mval	0.0202	0.0202	0.0236	0.0217	
20 mval	0.0200	0.0208	0.0174	0.0179	
5 mval	0.0192	0.0227	0.0192	0.0220	NaCl
10 mval	0.0182	0.0182	0.0231	0.0226	
20 mval	0.0209	0.0209	0.0151	0.0187	
5 mval	0.0195	0.0216	0.0260	0.0241	NaHCO_3
10 mval	0.0203	0.0247	0.0270	0.0251	
20 mval	0.0217	0.0228	0.0240	0.0254	
5 mval	0.0167	0.0194	0.0140	0.0166	KNO_3
10 mval	0.0167	0.0169	0.0219	0.0206	
20 mval	0.0172	0.0174	0.0222	0.0222	
5 mval	0.0171	0.0187	0.0280	0.0214	CaCl_2
10 mval	0.0200	0.0225	0.0209	0.0228	$2\text{H}_2\text{O}$
20 mval	0.0217	0.0225	0.0150	0.0187	
5 mval	0.0194	0.0233	0.0233	0.0234	MgSO_4
10 mval	0.0197	0.0241	0.0241	0.0235	$7\text{H}_2\text{O}$
20 mval	0.0226	0.0232	0.0232	0.0230	

Berekende temperatuurcoëfficienten voor herleiding tot 18°C .