

מכאן אלה את הוואים, שהמנה שנקבעה על ידינו:
 15 ק"ג סופרפוספט כפול או 30 ק"ג קמח מימם, 10 ק"ג אשלגן, 10-15 ק"ג
 מלחת צילי או 10-15 ק"ג ניטרצ'יק בשתי מנות בארמות הקלות
 15-20 ק"ג סופרפוספט כפול, 7.5 ק"ג אמן או 10 ק"ג מלחת צילי או 10 ק"ג
 ניטרצ'יק בשתי מנות בארמות הכבדות -
 מנת אלה הן הנכונות לזכול בקיה לחציר, ובהן צריך לאחוז גם בימים הבאים.

הרכבתם של מימי ארץ-ישראל בהתאם לתנאי הטבע שלה

מאת דר. פ. מנצ'קובסקי

הרכב המינרלי, האקלים ופני האדמה של ארץ-ישראל הולכים ומשתנים תכלית
 וכו' בהתאם לרחוב ולאורך הגיאוגרפי שלה. ומכיון שתנאי האקלים, ההרכבה המינרלוגית
 של המינרלים המסלעים משפיעים על ההרכבה החימית של החמרים הנמסים במי
 המים היםיים היםיים על פניה, מההכרח הוא, שהרכבתם של המים האלה לא תהא
 כזו בכל מקום, וכשתנות הגורמים הניל תשתנה גם היא. מקור מימיה של הקרקע
 הקרובה היםיים היםיים על האדמה הם הגשמים. הגשמים בארץ אינם יורדים ומתחלקים משך
 השנה במדה שווה בכל המקומות. גם אפיין של העלילות המינרליות-חימיות והביור
 הימיות המסוימות בקרקע בתקופות אלו והתלויות בדרגת החום והרטיבות, שונה הוא,
 ולפיכך גם עומד בניגוד אחד לרעהו. אפיון, למשל, של מימי הקרקע ושל המים
 היםיים על פניה אחר הוא בימות הקיץ ואחר הוא בימות החורף. רכזם של החמרים
 המסים באדמה מתגבר בקיץ ויורד במדה גדולה בימי החורף הקרים והגשומים (1).
 במדה אחר על שפת הים, הידועה בשם "סלנה". תקופות השנה משפיעות לא רק
 על ריכוזם של החמרים הנמסים במים, אלא גם על נשיתה וקוונה של תנועת המים
 בקרקע. כי בזמן שבימי הקיץ תנועתם היא מלמטה למעלה, בחורף, להפך, היא תהא
 מלמעלה למטה. יוצא מזה, שמהלך התקחה בשכבות הקרקע השונות הוא חזק יותר
 בתקופות הגשומים, וביחוד באותם המקומות שהגשמים בהם מרובים.

הלוקתם של הגשמים באזורי הארץ השונים
 ומהלך ההרחה.

לפי הלוקתם של מי הגשמים המשתנה במשך השנה, ישנו עוד גורם נוסף
 המפיע על ריכוז המינרלים המסים בקרקע והוא: נקבם של המשקעים על פני הקרקע
 כדי האם ליתר הלוקתם של מי הגשמים בשנת 1923-1924 בצורת עקלתונים,
 המינרלים את הקרקע סוף מנת שנתה ממוצעת שווה של מי הגשמים
 הממוצעים. המפה הזאת תהא לנו המפה בדיקה של האודים בארץ והלוקת הגשמים
 בקרי עם האפי הארטי (ג'יאוארטי) של הארץ. המשקעים מתרכזים - כפי שנראה

(1) המבנה החימית נעשה בקיבוץ לקיחת הסגויים האלה בהרכבתם של המים בארץ.

בניגוד לאזור המערבי מצטוין אזור הירדן המרכזי והטרופי בכמות קטנה מאד של משקעים ובהתנדפות גבוהה מאד (שקע מתחת לפני הים ושמפרטורה ממוצעת שנתית גבוהה). תנודות אקלים אלה, האפייניות לארץ-ישראל המערבית, — רטיבות גדולה והתנדפות חלשה — ולארץ-ישראל המרכזית — רטיבות מעטה והתנדפות חזקה — נראות לנו גם כיום אשר בין המשקעים ובין הקרקע; ובהתאם לכך נמצא גם שנייים אלה במהלך ההרחה באדמות האזורים האלה. כחוק כללי אפשר לציין, שמהלך ההרחה הוא חזק ביותר במערב הארץ, פעולת הרחה זו במשך אלפי שנים היא ששחררה את האזור הזה במדה רבה מהמלחים הנמסים. בעוד שמדרונם המזרחי של הרים אלה עודנו עשיר במלחים עד היום הזה, במקומות אחרים, כמו בסביבות ים המלח, התחו אפילו שכבות של אבני-מלח. יש איפוא להניח שהרכבת מי המעינות, אשר מקורם במדרונם המערבי של הרי יהודה, שונה היא בהחלט מהרכבתם של מי המעינות אשר במדרונם המזרחי.

השנויים בהרכבת מי המעינות באזורי האקלים השונים בארץ.

בין המשקעים והמים הנקווים בעכי האדמה ישנו קשר אפייני, שלא תמיד אפשר לעמוד עליו. המהנדס גולדשמיט עשה בתל-אביב וסביבותיה תצפיות מעינות מאד, הקובעות גלגלה של פני מי-התהום מיד לאחר ירידת הגשמים (6). הדוגמאות, שאנו מביאים להלן, נאספו בתקופה אחת בתדשי דצמבר עד מרץ, והן נותנות יסוד מספיק לביורו של הקשר אשר בין הרכבת המים ובין התנאים הגיאוגרפיים של הקרקע. הטבלה א. מראה את תוצאות הבדיקות של מי המעינות במקומות שונים בארץ, והיא יכולה לשמש בקורת להנחתנו (הדוגמאות הופרשו בתקופת דצמבר — מרץ). אחד הדברים האפיינים ביותר למים בטבע היא הכמות הכללית של המלחים הנמסים שבתוכם. בטבלא שלפנינו אנו מוצאים את הנתונים הבאים בנדרן זה: המעינות של תל-אביב מכילים באופן ממוצע 368—520 מיליגרם מלחים נמסים בליטר. במעינות של עמק זרעאל (סביבות נהלל) כמות זו עולה ומתנדנדת בין 472—632 מיליגרם בליטר; המעינות בין עפולה ונצרת מכילים: 352 מיליגרם בתל-עדשים, 479 מיליגרם בבכפוריה; ויצא מהכלל הוא המעין ריבעי-אלי-נצרה בכמות המלחים הגבוהה שלו. אולם אם נסתכל ביתר דיוק אל פרטי הבדיקה וגם אל המקום אשר בו נמצא המעין, נראה, שסבת רכוז המלחים הגבוה במקום זה הן בצות הסביבה, אשר במרכזו נמצא המעין. אפשר בדרך כלל לציין כחוק כללי, שהשטחים הנמוכים של הבצות בארץ הם גם מקום רכוזם של המלחים, הנמסים והנסחפים עם הפלגים, הזוררים מהנבעות והמדרונים שבסביבה. מציאותם של 17 מיליגרם ניטרט NO_2 בליטר מים היא כמות גבוהה, שלא נפגשו אתה בכל המעינות שבדקנו. והקואיפצינט הגבוה ביותר של התמיצות מאשר אמנם את דעתנו על התהוותם של המלחים במדה כה גבוהה במי המעין הזה.

העמק הולך וצר מעפולה מזרחה, והבקעה הידועה בשם „נוריס“ היא המעבר למחוז בית-שאן, המתחבר עם בקעת הירדן. השטח הנקרא בשם „נוריס“ הוא מעבר מארץ-ישראל המערבית הלחה אל האזור הטרופי, החם והיבש של בקעת הירדן.

The Composition of Water in Some Springs and Rivers of Palestine

הרכבתם של מי המעינות והנהרות בא"י

I. SPRINGS of TEL-AVIV

א. מעינות תל-אביב

Mgr. in 1000 cc.

כמות המלחים במיליגרם לליטר

הסדר האפשרי בצורת מלחים נמסים
Probable composition of soluble salts

המעין Name of spring	Na	NH ₄	Mg	Ca	Fe	Al	NO ₂	NO ₃	Cl	SO ₄	CO ₃	H ₂ S	CO ₂ חפשי Free	מלת הח מצה (Oxygen requir- ed)	הריאקציה Reaction	בס"ה Total	ס"ה מלחים נמסים Total salts in solution	הרכבת מלחים נמסים									
																		NaCl	NaNO ₃	Ca(NO ₃) ₂	CaCl ₂	MgCl ₂	MgSO ₄	CaSO ₄	MgCO ₃	CaCO ₃	
רחוב אלנבי Allenby	47.8	-	24.3	110.0	-	-	-	48.6	150.3	18.3	126.0	-	12.5	4.6	בסיסית חלשה Slight basic	525.2	550.5	121.6	-	64.0	7.2	96.3	-	25.8	-	210.0	
בודרני Badrany	29.4	-	16.1	85.5	-	-	-	30.0	70.9	10.4	126.0	-	21.8	5.1	"	368.2	-	50.9	34.9	5.7	-	53.6	12.6	-	-	210.0	
נורדיה Nordia	58.0	-	19.5	94.0	-	-	-	26.3	112.0	14.9	148.5	-	23.8	4.6	"	473.0	474.8	122.8	35.7	-	-	53.0	18.6	-	10.5	235.0	

II. VALLEY of ESDRAELON

1) Nahalal

נהלל (1)

ב. עמק יזרעאל

המעין Name of spring	Na	NH ₄	Mg	Ca	Fe	Al	NO ₂	NO ₃	Cl	SO ₄	CO ₃	H ₂ S	CO ₂ חפשי Free	מלת הח מצה (Oxygen requir- ed)	הריאקציה Reaction	בס"ה Total	ס"ה מלחים נמסים Total salts in solution	הרכבת מלחים נמסים									
																		NaCl	MgCl ₂	CaCl ₂	CaSO ₄	Ca(NO ₃) ₂	CaCO ₃	Na ₂ SO ₄	MgSO ₄	MgCO ₃	
עין שומרון Ain Shomron	57.7	-	14.6	128.0	-	-	-	12.0	113.5	20.3	189.0	-	44.0	3.6	בסיסית Basic	535.1	570.0	146.7	32.9	-	-	15.6	311.2	-	25.3	3.8	
עין לוד Ain Lud	61.9	-	15.6	140.0	-	-	-	18.2	142.0	17.3	189.0	-	35.2	5.1	בסיסית חלשה Slight basic	584.3	632.0	169.1	60.9	1.1	24.5	24.6	310.2	-	-	-	
עין שיכי Ain Scheichi	114.5	-	11.4	114.4	-	-	-	15.4	156.0	32.6	189.0	-	35.2	3.8	בסיסית Basic	632.3	620.0	256.6	-	-	-	20.5	273.1	41.2	6.0	35.4	
עין בידי Ain Bedi	81.0	-	17.6	113.0	-	-	-	19.1	120.6	25.2	192.0	-	30.8	4.4	בסיסית Basic	572.5	590.0	198.8	-	-	-	24.6	267.6	8.5	24.1	44.3	
עין מדוארה Ain Meadowra	45.0	-	19.0	109.5	-	-	-	13.2	95.7	19.0	171.0	-	35.2	3.0	בסיסית חלשה Slight basic	472.4	516.0	114.6	35.7	-	-	17.2	263.1	-	24.1	18.6	

2) Balfouria and Environment

2) סביבות בלפוריה

המעין Name of spring	Na	NH ₄	Mg	Ca	Fe	Al	NO ₂	NO ₃	Cl	SO ₄	CO ₃	H ₂ S	CO ₂ חפשי Free	מלת הח מצה (Oxygen requir- ed)	הריאקציה Reaction	בס"ה Total	ס"ה מלחים נמסים Total salts in solution	הרכבת מלחים נמסים									
																		NH ₄ NO ₃	NaNO ₂	Na ₂ CO ₃	Na ₂ SO ₄	NaNO ₃	NaCl	MgCl ₂	MgSO ₄	MgCO ₃	CaCO ₃
בלפוריה Balfouria	106.7	0.1	21.3	44.0	-	-	-	34.5	121.3	32.5	119.1	-	8.6	6.1	בסיסית חלשה Slight basic	479.4	496.0	-	-	-	47.6	46.7	199.9	-	-	74.3	110.5
הל עדשים Tel-Adas	77.3	0.1	16.5	29.4	-	-	-	38.5	92.0	19.5	78.3	-	-	6.9	בסיסית Basic	351.6	392.0	-	-	-	10.6	52.7	151.4	-	15.0	47.4	73.5
רובע אל-נצרה Rubi-el-Nasra	331.9	3.6	4.5	189.7	-	-	17.0	-	466.5	37.4	309.0	-	-	38.0	בסיסית Basic	1360.7	1377.5	12.8	4.8	22.8	55.4	-	768.7	-	-	15.9	474.5

III. NOURIS

ג. נוריס

המעין Name of spring	Na	NH ₄	Mg	Ca	Fe	Al	NO ₂	NO ₃	Cl	SO ₄	CO ₃	H ₂ S	CO ₂ חפשי Free	מלת הח מצה (Oxygen requir- ed)	הריאקציה Reaction	בס"ה Total	ס"ה מלחים נמסים Total salts in solution	הרכבת מלחים נמסים						
																		NaCl	MgCl ₂	Na ₂ SO ₄	MgSO ₄	MgCO ₃	CaCO ₃	NaNO ₃
עין רזקן Ain-Raslan	103.0	-	55.3	87.4	-	-	-	24.8	206.3	39.3	192.5	-	10.8	6.1	בסיסית חלשה Slight basic	708.5	711.0	238.5	82.1	-	49.2	86.1	218.5	34.0
עין טבעון Ain-Tivon	163.0	0.1	32.5	54.3	-	-	-	52.7	187.2	53.3	159.5	-	10.8	8.6	"	702.7	681.0	308.1	-	69.6	7.8	108.3	136.0	72.2

IV. BEISAN

ד. בית-שאן

המעין Name of spring	Na	NH ₄	Mg	Ca	Fe	Al	NO ₂	NO ₃	Cl	SO ₄	CO ₃	H ₂ S	CO ₂ חפשי Free	מלת הח מצה (Oxygen requir- ed)	הריאקציה Reaction	בס"ה Total	ס"ה מלחים נמסים Total salts in solution	הרכבת מלחים נמסים						
																		NaCl	MgCl ₂	CaCl ₂	CaSO ₄	Ca(NO ₃) ₂	CaCO ₃	
סחנה Sachna	477.0	-	82.3	177.0	-	-	-	11.0	992.5	112.7	357.0	-	113.5	10.9	בסיסית חלשה Slight basic	2031.0	1990.0	1212.4	322.3	24.4	162.0	13.9	-	296.5

V. JORDAN VALLEY

ה. עמק הירדן

המעין Name of spring	Na	NH ₄	Mg	Ca	Fe	Al	NO ₂	NO ₃	Cl	SO ₄	CO ₃	H ₂ S	CO ₂ חפשי Free	מלת הח מצה (Oxygen requir- ed)	הריאקציה Reaction	בס"ה Total	ס"ה מלחים נמסים Total salts in solution	הרכבת מלחים נמסים			
																		NaCl	MgCl ₂	MgCO ₃	MgSO ₄
עין אל-מלח Ain-El-Melech	518.2	-	207.5	-	-	-	-	עקבות traces	1080.6	256.0	121.0	עקבות traces	15.0	21.3	-	2182.8	2226.0	1317.1	376.8	168.4	319.8

VI. WATER of RIVERS

ו. מי הנהרות

המעין Name of river	Na	NH ₄	Mg	Ca	Fe	Al	NO ₂	NO ₃	Cl	SO ₄	CO ₃	H ₂ S	CO ₂ חפשי Free	מלת הח מצה (Oxygen requir- ed)	הריאקציה Reaction	בס"ה Total	ס"ה מלחים נמסים Total salts in solution	הרכבת מלחים נמסים						
																		NaCl	MgCl ₂	MgSO ₄	CaCO ₃	MgCO ₃	Ca(NO ₃) ₂	
מי הירקון Jarkon (Audje)	88.4	-	35.0	82.9	-	-	-	2.0	158.0	38.3	166.8	-	-	43.0	בסיסית Basic	571.4	580.0	224.5	29.2	47.6	204.6	62.0	2.5	
מי הירדן Jordan	187.9	0.075	22.0	50.8	-	-	-	0.5	251.8	30.9	144.5	-	-	19.0	בסיסית Basic	688.5	-	415.1	45.4	22.8	127.1	76.3	1.44	0.80

*) KMnO₄ in mgrs for 1000 cc.

(*) כמות של KMnO₄ הדרושה להסמכת חומר אורגני במים (במיליגרם לליטר)

בשני המעינות אשר בדקנו בעמק נורים, "עין-רוזן" ו"עין טבעון", כמות המלחים בליטר מגיעה עד 2031 מיליגרם. כאן אנו נכנסים אל אזור הארץ המרכזי המצטיין בכמות קטנה של משקעים ובהתאדות גבוהה של מים. כתוצאה מזה מהלך ההרחה של סלעי-האם הוא אטוי וחלש. המעין "עין-אל-מלח", שנמצא על הגבול הדרומי של בית-שאן בקצה בקעת הירדן, יכול לשמש לנו דוגמא עוד יותר בולטת. במעין הזה כמות המלחים הנמסים מגיעה עד 2226 מיליגרם בליטר.

מלבד הכמות הכללית של המלחים, ובלי שום קשר אתה, ניכרת גם השפעת האקלים על הרכבתם החימית של המלחים הנמסים במים.

הכלורידים, המחוברים בעיקר אל הנתרן, נפוצים מאד בשכבות אלה של ארמות-הסחף הסידני בארץ, וכמותם במים יכולה לשמש לנו אמצע-מדד למהלך ההרחה בארמות של הסביבה הזאת.

ט ב ל א ב.

אחוז הכלורידים ביחס לכמותם הכללית של המלחים		מקום המעין
מכסומים	מינימום	
28,6	19,2	תל-אביב . .
25,2	10,3	עמק יזרעאל (נהלל) . .
26,2	25,3	סביבות בלפוריה
29,1	26,6	נורים . . .
	48,9	בית-שאן . .
	49,5	עמק הירדן .

בטבלא ב. אנו מביאים את היחס באחוזים בין כמות הכלורידים ובין כמותם הכללית של המלחים הנמסים בליטר מים. אם נסתכל בטבלא זו נראה, שמתבלטים ביותר המעינות של עמק נורים, בית-שאן ובקעת הירדן, המכילים כלורידים בין 26,6—49,5 אחוזים מכמותם הכללית של המלחים. בה בשעה, שבארץ-ישראל המערבית הם נמצאים במדה יותר קטנה ומגיעים רק ל-19,2 עד 28,6 אחוז. דבר זה מאמת את הנחתנו, שהארמה באזור זה נשתחררה במדה רבה מהמלחים הנמסים. מעינות האזור המרכזי ועמק הירדן, המפרנסים במימיהם המלוחים את הירדן, מביאים במדה רבה מאד, ואולי גם במדה מכריעה, לירי רכוז חזק את המלחים במים, היוצאים מדי שנה בשנה מהירדן לים המלח. המעינות המלוחים, הירודים מההרים הקרובים לירדן, עוברים את שכבות ארמת-הסחף של בקעת הירדן ובוקעים במקומות הנמוכים של הבקעה, שעליהם נמנה גם אפיק הירדן והמקומות הגובלים אליו (בבדיקת מי התהום של ארמת קבוצת כנרת מצאנו 4520 מיליגרם מלחים נמסים בליטר מים).

אחרי רעידת הארמה בשנת 1927 התגלו מים מלוחים על חופי הדרומי של ים

כנרת, שיצאו מעבירי האדמה בצורת מעינות, אמנם לא גדולים ביותר אבל במספר רב. דבר זה, שמימי הירדן בסביבות דגניה מרבים להכיל כלורידים מאשר מימי הירקון (הירדן מכיל במקום מוצאו מים כנרת - 251,8 והירקון 158,0 מיליגרם בליטר), סבת הפרש זה אפשר למוצא בתנאי האקלים השונים, שבהם נתונות הקרקעות, אשר מתוכן אוספים שני הנהרות הנ"ל את מימיהם. מדת המלחות של הירדן, וממילא גם השפעתו הרעה על הקרקעות הסמוכות לו, היתה יכולה להיות עוד יותר גדולה, אילו לא היה הירדן מקבל כמות גדולה של מים מתוקים מים כנרת, ממזימרום ומהחרמון, העשיר מאד במינרלים, שמקורם אזור ההרים שבגליל הצפוני.

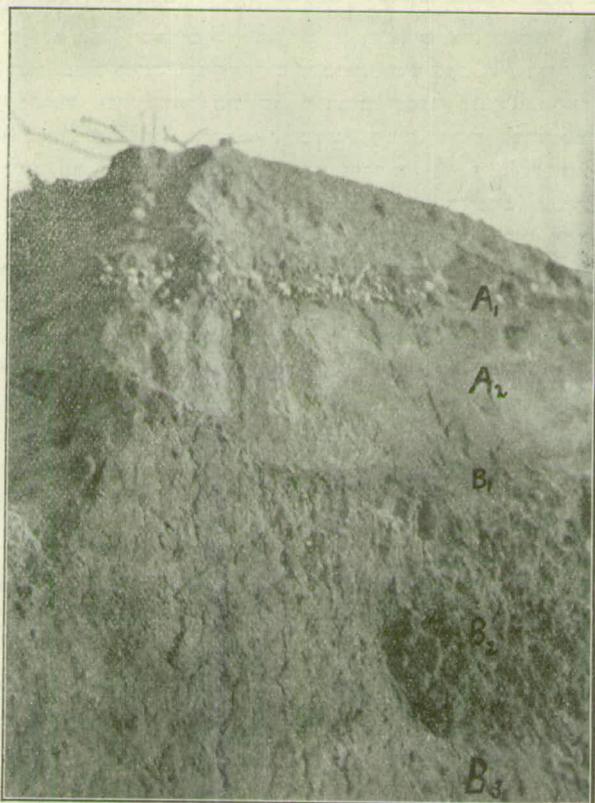
אחת הקביעות ביחס, שאנו מוצאים בין כמותם הכללית של המלחים הנמסים והכלורידים ובין תנאי האקלים של אזורי הארץ השונים - יחס זה אפשר למוצא גם לסולפטים הנמסים. אם אנו מתבוננים אל פרטי הרכבתם של מעינות הארץ, נמצא את המספרים הבאים: תודת הסולפטים בסביבות תל-אביב היא בין 10,4 ל-18,9 מיליגרם בליטר. בעמק יזרעאל כמותם עולה ומגיעה עד 17,3 - 32,6 מיליגרם בליטר. בחלקו המזרחי של העמק אותה הכמות. במערבו של עמק נזרים החרב כמות הסולפטים במים עולה במדה רבה ומגיעה עד 39,3-53,8. על הגבול של ביה שאן אנו מוצאים במעין "סחנה" 112,7 מיליגרם בליטר ובמעין "אל-מלח" בבקעת הירדן 253 מיליגרם. עליה זו בכמות הסולפטים וחלוקתם מתאימות - כפי הנראה - לאותם האזורים האקלימיים, המשפיעים גם על חלוקת הכלורידים וכמות המלחים הכללית במעינות ארץ-ישראל.

השפעת החמרים הבאים עם מי-הגשמים.

אל הגורמים האקלימיים, המשפיעים על הרכבת מי הקרקע והמים בעבי האדמה, מצטרפים גם הגשמים, המביאים אהם כמות ידועה של מלחים נמסים ולא נמסים במים. החקירות אשר נעשו בדבר הרכבת מי הגשמים הראו, שמים אלה מעורבים תמיד באדים ובגרגרי-אבק דקים הבאים מהאטמוספירה. במדה רבה משפיעים על הרכבתם של מי הגשמים מרכיבי החרושת, המעשירים את האוויר בעיקר בתמריי-הפרדה ובחומצות הפחם. לא פעם מוצא במי-הגשמים בארמות שמסביב למרכזי החרושת הרבה-חומצות ההולכות ומתאספות בקרקע וגורמות לשנויים גדולים בה; וכתוצאה מזה הולך הצומח ונשמד בסביבה זאת (2). אולם החרושת בארץ משתמשת בעיקר בכח החשמל וממעתת בפחמי-אבק, שהם המקור העיקרי לחומצות הפחמניות במי-הגשמים. הרכבתם של מים אלה תלויה אפוא, כפי שהראינו במקום אחר (3), בשכנתו של ים התיכון המלוח, בחמרים אורגניים שנפדרו בקרקע ובחלקים מינרליים דקים ביותר, המתנשאים - בעקב התפוררות הקרקע וסלעי האם - בצורת אבק דק בתוך האטמוספירה. על ידינו נבדקו מי הגשמים של האזור על שפת הים ומצאנו, שבמשך השנה מקבלת האדמה במרחק של קילומטר אחד מהחוף בערך 232 קילוגרם מלח להקטר (3) (המדורות הן משנות 1922/23 ו-1923/24). במדה שהגשמים הולכים וחודרים אל הארץ פנימה ומתרחקים משפת הים, כמות המלח בהם הולכת ופוחתת. תופעות של המלחה, כתוצאה מהנ"ל, נראות בכל זאת גם בארמות אזור החוף במרחק של

4 קילומטר מן הים. דבר זה גורם בלי ספק לכך, שכמות מלח הבשול במעינות מים אחרים על שפת הים עולה על הרגיל.

תמונה א.



חתך של קרקע על שפת הים בתל-אביב.
 A₁-אדמת הרקבובית, A₂-אדמת החול המודחת, B₁-אדמת הקרבונטים, B₂-אדמת המלחה
 המגובשת, B₃-אדמת מלחה הסרת צורה.

הרכבת מי המעינות בקשר עם העלילות הביולוגיות באדמה.

העלילות הביולוגיות באדמות ארץ-ישראל משפיעות גם הן על הרכבת מי-
 הקרקע ומייהתהום. אדמות הארץ עניות בחמרים אורגניים. כמעט כל התומר האורגני,
 הנוצר באדמה בתקופת הצמיחה, עובר בהשפעת הטמפרטורה הגבוהה ופעולת החידקים
 את הפרוצס של מינרליזציה, נפרד ונהפך לאדים ולחמרים נמסים. צירופים, כמו האמון
 ודירתחמוצת הפחמן, חוזרים לאתמוספירה או מודחים ע"י מי הגשמים, נחמצים ויורדים
 אל התהום. תנאים ידועים של האקלים בא"י מחויבים את מהלך ההדחה של צירופים

שונים מתוך האדמה: א) הגשמים בארץ יורדים בשטף, מה שמפחית את התנודות המים על פני הקרקע במדה ידועה גם כמובן הכמותי; ובאותו הזמן האדמה סופגת רטיבות במדה רבה עד כדי רוויה. ב) עד התחלת הגשמים ובימות החורף בין גשם לגשם האדמה מתיבשת מאד. באדמה הכבדה, שסגולת התלחול שלה חלשה, נולדים סדקים רבים ועמוקים, המקלים על הדירת מי הגשמים אל התהום.

על יסוד כמות החנקן במייהתהום והכמות הממוצעת של מי-הגשמים, היורדים באזור המערבי של ארץ-ישראל בתקופת הגשמים, קבענו בטבלא ג. את כמות החנקן לדונם (1000 מ"מ), הנפסדת בדרך זאת במשך השנה. בתור כמות ממוצעת של מי הגשמים לקחנו 500 מילימטר ומהם 20 אחוז יורדים, על פי השערתנו, אל התשתית ו-80% נפסדים ע"י ההתנודות. המספר הזה - לפי כל הנתונים שבידנו - הוא נמוך מהתנודות שבמציאות (4). בתנאים אלה צריכים לעבור דרך דונם אדמה במשך שנה 100000 ליטר מים המפרנסים את מי התהום. בהתחשב עם העובדה, כי מי הגשמים מביאים אתם כמות ידועה של חנקן בצורת NH_3 (אמון) ו- NO_3 (ניטרט), הכנסנו תיקון מתאים על יסוד החקירות אשר עשינו בדבר הרכבתם של מי הגשמים בתל-אביב (3). את התוצאות סכמנו בטבלא שלפנינו:

ט ב ל א ג.

המקום	כמות החנקן במי- התהום במיליגרם לליטר	החנקן שהודח בגרמים (לדונם *)	החנקן הבא עם מי הגשמים בגרמים לדונם	ההפסד של חנקן בגרמים לדונם
תל-אביב . . .	7,90	790	110	680
נהלל . . .	3,50	350	110	240
בלפוריה . . .	8,24	824	110	714
עין-שבעון . . .	11,74	1174	110	1064
עין-דולן . . .	5,60	560	110	450
עין-סחנה . . .	2,48	248	110	138

מהטבלא יוצא, שמלבד ההפסד בחנקן, המשתחרר ויוצא לתוך-האתמוספירה ושאי אפשר לקבוע אותו במספרים, האדמה מפסידה עוד כמות גדולה מאד של חנקן ע"י מי-ההקוה. כל זה נתון לנו תמונה של מהלך המינרליזציה האינטנסיבי, המתהווה באדמות הארץ. אלמלא היו מתהווים בארץ פרוצסים טבעיים, הממלאים אחרי ההפסד ומחזירים את החנקן לתוך הקרקע, היו האדמות מאבדות לאש לאש את פוריותן היחסית, ולא היו מסוגלות לתת לפלח אפילו את היבול הזעום, שהוא מקבלו עכשיו. במקור החנקן באדמה יכולה לשמש פעולת הבקטריות אוגורית-החנקן, החיות בשרשי הקטניות וגם בקטריות אחרות אוגורית-החנקן (*Azotobacter*) שבאדמה. ידועה היא תפוצתם הגדולה של מיני קטניות הגדלים בר בארץ, ולהשפעתם יש ליחס במדה גדולה את החזרת החנקן הנפסד לאדמה (6). אי-הקן מביא נתונים מענינים, שיכולים לאשר את

(*) 20% מכמות הגשמים הכללית.

הנחתנו, בדבר התפשטות הגדולה של קטניות בר בתוך שדות הפלחה, אחרי שהארמה נתלדלה כחנקן מתוך סבות שונות. הפרופ' אומיליאנסקי במונוגרפיה שלו ע"ד אוגריי החנקן מראה על התפשטותם הרבה של אוגרייהחנקן בטבע ועל פעולתם הערה בארמות העשירות בסיד. אף-על-פי שער עכשווי אין לנו חקירות מפורטות על דבר תפקודם של אוגרייהחנקן בארמות א"י, בכל זאת המאזן של החנקן, שעליו דברנו לעיל, מעיד על מציאותה ופעולתה של קבוצת בקטריות זאת בתוך הארמה.

ההבדלים בין-הרכבת המים הזורמים ובין מי הקרקע בארץ.

בין מיי-הארמה והמים הזורמים על פניה בארץ יש הבדל חשוב מאד: מי המעינות דומים למי ההקוה אשר הועברו דרך מסננת ביולוגית; בפילטר ביולוגי פועל במקרה שלפנינו צביון-הארמה. אם נשווה את תוצאות בדיקות המים של המעינות לבדיקות מיי-הירדן והירקון, נמצא את הפרטים הבאים החשובים מאד, שסכמנו בטבלא הבאה:

טבלא ד.

מקום	ניטרט NO ₃	דירתחמוצת הפחמן CO ₂	מעלת ההחמצה
מעינות תל-אביב	35,0	19,3	4,7
" עמק-ירדן	21,5	31,5	4,7
" נודים	37,7	10,8	7,3
מיי-הירדן	0,5	—	19,0
מיי-הירקון	2,0	—	43,0

מהטבלא הזאת אנו רואים, שכמות הניטרטים במיי-הירקון ומיי-הירדן קטנה מאד והם חסרים דירתחמוצת הפחמן לנמרם, ולהפך, מעלת ההחמצה שלהם גבוהה מאד (כמות של KMnO₄ הדרושה להחמצת חומר אורגני במים). עובדה זאת מעידה על מציאותו של חומר אורגני בלתי-נפרד בתוך המים הזורמים. במי הנהרות מתקדם לפי זה מהלך המינרליזציה באופן אטי מאד. בניגוד למים אלה, מי המעינות מעידים על כמות גדולה של ניטרטים ודירתחמוצת הפחמן. מדתה של מעלת-ההחמצה נמוכה מאד. אף-פי למי המעינות הוא, שהחומר האורגני נתפרד בהם כמעט עד סופו, והם מכילים הרבה מאד חמרים סופיים של ההפרדה כמו ניטרטים ודירתחמוצת הפחמן. לעובדה זאת יש הסיבות רבה מאד, כי היא מסבירה לנו את העלילות המתהוות בארמה וגם היא המדריכה אותנו לדעת, לשם איזון מטרה מעשית אנו יכולים לנצל את המים.

ס י כ ו ס.

(א) השנויים בהרכבה המינרלי, באקלימה ובפני הארמה של ארץ-ישראל — הם המשפיעים באופן מכריע גם על הרכבתם של מי המעינות והנהרות.

ב) אפשר לחלק את ארץ-ישראל לשני אזורים הידרומטריאולוגיים: האזור המערבי בן-שפע של משקעים והתנדרפות מעטה, והאזור המרכזי - בקעת הירדן - כן כמות קטנה של משקעים והתנדרפות גדולה.

ג) מדרת ההרחה של האדמה ומחלבה שונה הוא בשני האזורים הנ"ל.

ד) הכמות הכללית של המלחים הנמסים, כמות הכלורידים והסולפטים במי המעינות הולכת וגדלה במדה, שאנו עוברים מארץ-ישראל המערבית אל המרכזית.

ה) המלח הבא עם מי הגשמים הוא הסבה להמלחה מקומית של מעינות אחדים באזור החוף.

ו) השוואה בין כמות החנקן במי התהום לכמות החנקן הבאה עם מי הגשמים מעידה על הפסד בלתי פוסק של חנקן באדמה; הפסד שמתמלא בתנאי הטבע של הארץ במדה ידועה ע"י צמחי קטניות, וכפי הנראה גם ע"י פעולת בקטריות אחרות אונרות החנקן שבתוך האדמה (Azotofixator).

ז) יש הבדל גדול בין הרכבתם של מי-האדמה והמים הזורמים על פניה. מי המעינות מכילים כמות גדולה של ניטרטים, דירת-חמוצת הפחמן ורק עקבות של חמרים אורגניים. בניגוד לזה מי הנהרות מכילים רק מעט מינרלים והרבה חמרים אורגניים, כמות הניטרטים בהם מעטה מאד והם חסרים לגמרי את דירת-חמוצת הפחמן.

הבדיקות של המים נעשו ע"י הגברת נ: בידגר, מר רביקוביץ והמחבר.
הביבליוגרפיה למאמר זה עיין הסיכום האנגלי בסוף החוברת.

הרפת בבית-אלפא

עיבוד ע"י י. כבשנה

בהשתתפות עובדי הרפת.

כבואנו לפרסם ולסקסם את תוצאותיה של הרפת בבית-אלפא, עלינו להקדים ולאמר, שאין למצוא בחומר הזה את התשובה הברורה והמלאה על השאלה, שמתעוררת אצל כל מגדל: ההצליח משק בית-אלפא בדרכו המיוחדת שאחו בהקמת ענף המחלבה, אם לא? לתשובה מוחלטת זאת לא הגיעה עוד שעתה, כי תכניתה של הרפת לא באה עוד אל סופה. זקוק הוא ענף חקלאי זה ל-2-3 שנים נוספות של עבודה שיטתית, לסיים בה את הפרק הראשון שבהתפתחותו.

החומר, המתפרסם על ידינו, יגלה לפני המגדלים את העבודה שנעשתה כאן עד כה, בסוף נשתדל גם לנתח את המצב הקיים ברפת וע"י כך, הננו חושבים, תנתן לנו האפשרות לדרן ולשקול, באופן פחות או יותר מבוסס, את הדרך שהלכו בה אנשי בית-אלפא בהקמת רפתם.

סדר הדברים במאמרנו יהיה: 1) תיאור התפתחות הרפת, הנהלתה בהזנה, בנידול, טפול, עבודה וכו'. 2) תיאורו של הבקר כיום, הערכתו במובן הגידולי, שיביאו אותנו לירי מסקנות על מצבו הכלכלי של הענף הזה כמשק.

3) דרך הקמת הרפת. אפיה המיוחד של רפת בית-אלפא הוא: נקנה עדר פרות ערבות לשם הכלאה כפרים הולנדים, ובאופן זה אמרו להגיע בדרך זולה לפרה „נועית" מאוקלמת בת תנוכה נבונה.