

Nogle Jordanalyser

af Assistent i Kemi ved den lgl. Veterinær- og Landbohøjskole,
Cand. pharm. Th. Petri.

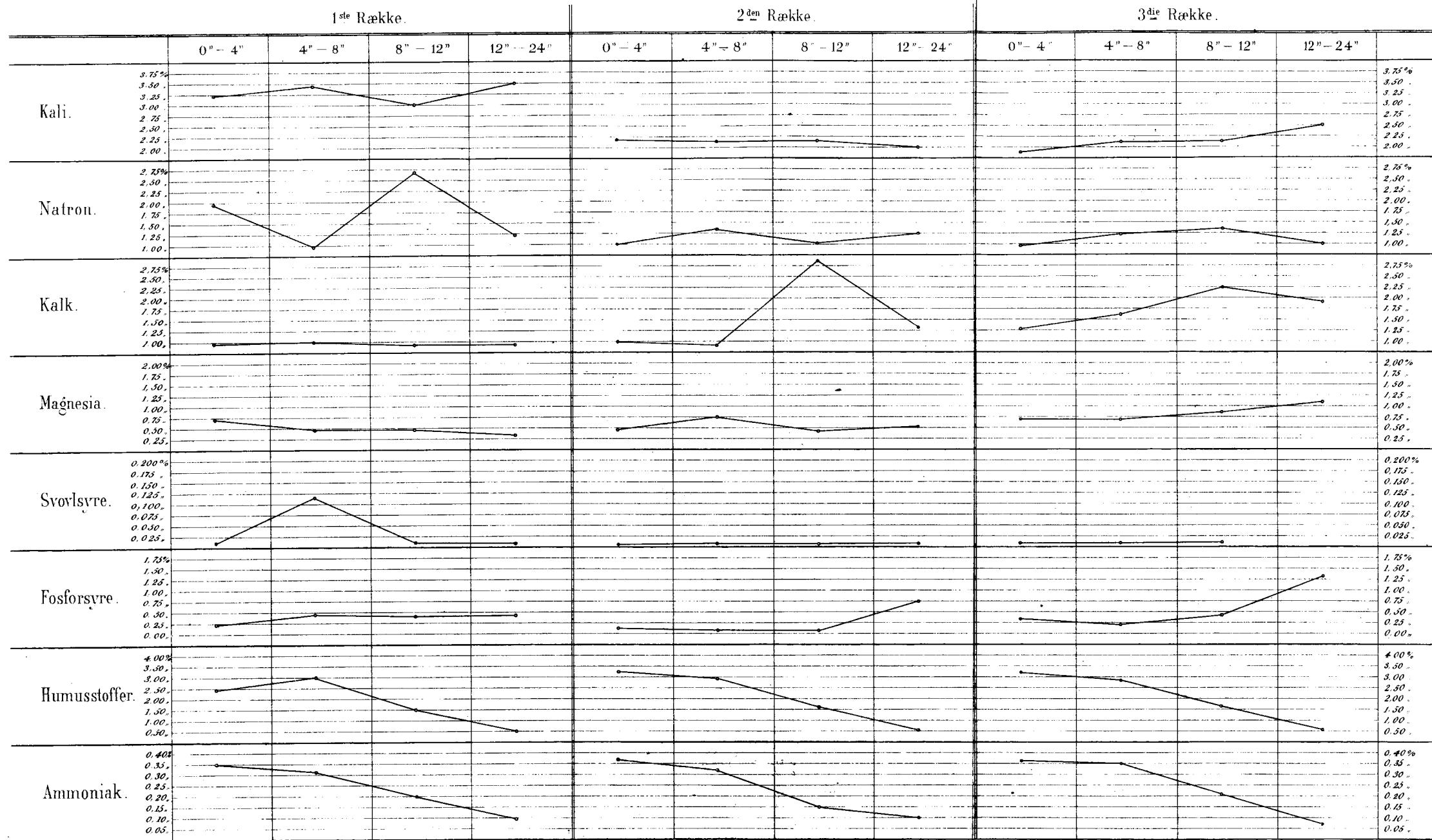
Nærværende Afhandling er fremkaldt ved en af det „Kongelige danske Videnskabernes Selskab“ i Begyndelsen af Aaret 1869 udsat Prisopgave — saalydende:

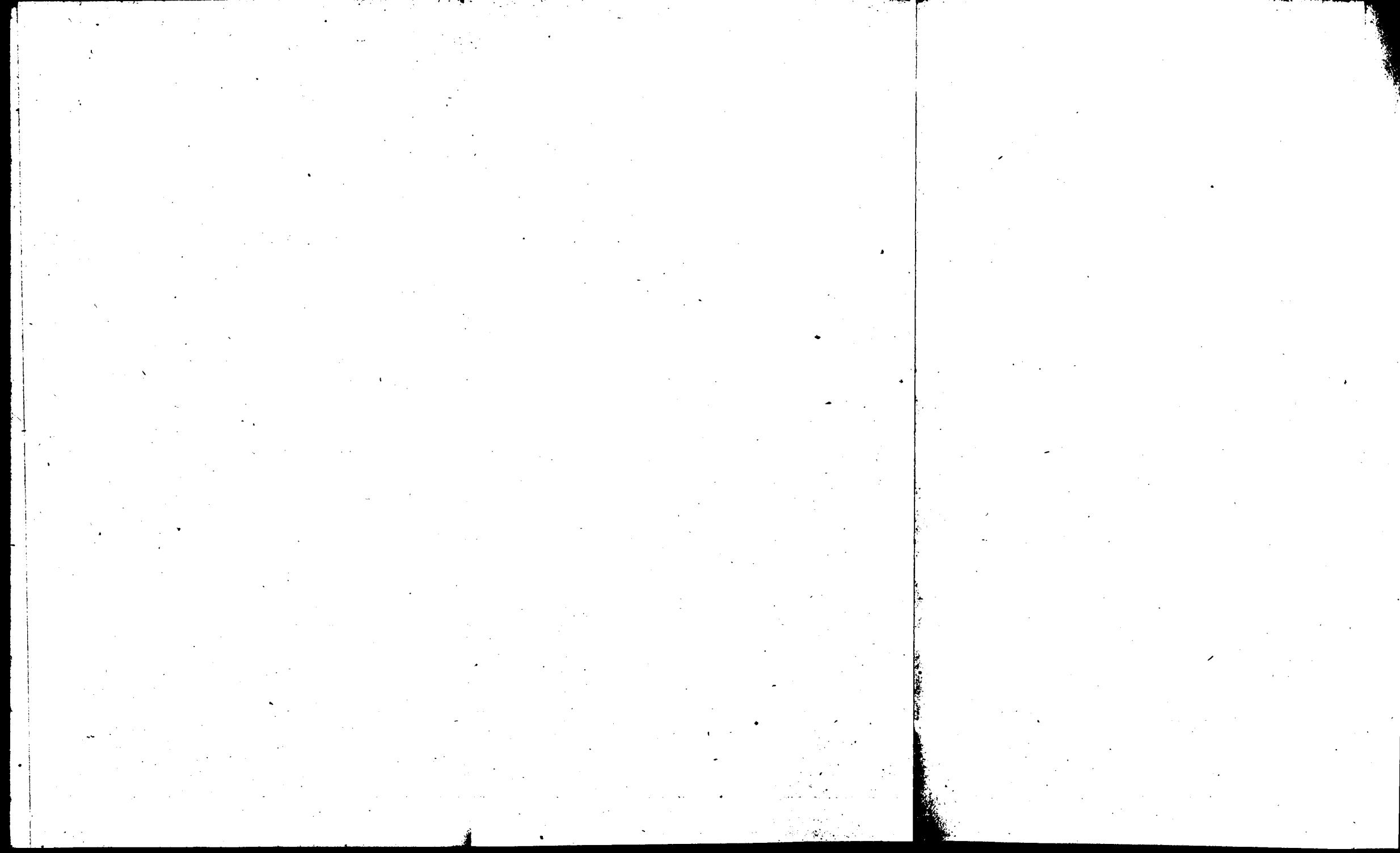
„Endstjønt man, ved at se hen til vort Lands Frugtbarhed, vel kan antage, at dets Jordbund i det Hele er rigt forsynet med plantenærende Mineralstoffer, saa vil det dog være af Interesse at se dette nærmere oplyst ved omhyggeligt udførte Jordanalyser. Selskabet udsætter derfor en Præmie af 200 Rd. for en Afhandling, der meddeler en Række af Analyser, som er udført paa Prøver af frugtbar, men dog ikke i flere Aar gjødet Jord, og som, foruden at angive sammes mekaniske Blandingsdele, oplyse dens kemiske Sammensætning med Hensyn til de Stoffer, som maa antages at have Bethydning for Planternes Udvikling.“

Prøverne maa tages fra mindst tre i en indbyrdes Afstand af ikke under 100 Fod beliggende Punkter, og paa hvert Sted saavel af Madjorden, som af Undergrunden. Med Afhandlingen, der bør indbefatte en Fremstilling af Maaden, hvorpaa Undersøgelsen er udført, maa følge $\frac{1}{2}$ — $\frac{1}{4}$ Pund af hver undersøgt Jordprøve, med Angivelse af Stedet, hvorfra den stammer.“ —

Afhandlingen blev i Januar Maaned dette Aar af Selskabet tilkjendt den udsatte Pris.

Grafisk Fremstilling af nogle Jordanalyser fra den Kgl. Vet. og Landbohøjskoles Forsøgsmark.





I Henhold til den stillede Opgave har jeg foretaget en Række Analyser af Jordprøver, tagne fra en Del af Landbøhøjskolens Forsøgsmark; (det er en Selvfølge, at et navngivet Sted ikke fandtes i den til Videnskabernes Selskab indsendte Afhandling). De Punkter, hvorfra Jordprøverne ere udtagne, ere de yderste Punkter i en Trefant, hvis Grundlinie er 340', og hvis to Sider ere omtr. 200' og 240'.

Hvad der kunde betragtes som god Muldjord eller Madjord, fandtes her at have en Dybde af 12", hvilken efter er blevet inddelt og fuldstændig analyseret i 3de forskellige Dybder — nemlig fra 0—4", fra 4—8" og fra 8—12"; medens det derpaa følgende Jordlag — Undergrunden — er analyseret i en yderligere Dybde af 12", saaledes at den samlede Undersøgelse af Jorden fra hvert af de 3 Punkter er udført i en Dybde af 24".

Den Mark, hvorfra Jordprøverne ere udtagne, maa efter et almindeligt Skjøn betragtes som en god, frugtbar Jord. Den er udført i Matrikelen til Taxten 22. Hvad dens Fortid angaaer, da har den, saavidt jeg har funnet erfare, stadig været under almindelig god Kultur, uden at der dog dertil er anvendt særlige kunstige Midler; i de 4—6 Aar, der gif nærmest forud for Prøvernes Udtagelse, havde Jorden ikke faaet Gjødning. Der er maaße østere, end der ellers betragtes som normalt, blevet taget Sædafgrøde af Jorden.

Hvad selve Arbejdet angaaer, da deler det sig i 2de Hovedafsnit:

- I. Udtagelsen af Jordprøverne — og
 - II. Den egentlige Analyse, som atter falder i 2de Undersøgelse:
- A. Den mekaniske — eller Slemningsanalyse, der giver Forholdet mellem Jordens Blandingsdeler, og sammes Forhold mod Vand; — og
 - B. Den kemiske Analyse, ved hvilken er paavist Mængden forholdet af Jordens vigtigste Bestanddeler.

I. Udtagelsen af Jordprøverne.

Jordprøverne ere udtagne paa følgende Maade: Jorden er udgravet i et Omfang af 2' i □ i de forskjellige Dybder, nemlig for Madjordens Vedkommende først fra Overfladen til en Dybde af 4", derpaa i en Dybde fra 4"—8", derefter fra 8"—12", og endelig Undergrunden i en Dybde fra 12"—24". Hver enkelt af disse udgravede Jordmængder er dernæst omhyggelig blandet, og af hver igjen udtaget 5—6 Pund Jord, som er fyldt paa et vel tilsluttet Glas, for senere at anvendes til de forskjellige Analyser.

For at forberede den udtagne Jord til Analysen, blev den først udbredt paa Papir for at lufttørres ved almindelig Temperatur. Derefter blev den med behørig Barsomhed findet for at fjerne de tilstedevarende Sten og Rødder, og derpaa figtet igjennem Metallfigter af forskjellig Finhed og tilsidst igjennem et Metalnet, hvis Meshaver en Læsning paa lidt over 1 Millimeter — svarende til henved 300 Meshver paa □". Hvad der ikke med Vethed lod sig figte herigjennem, er særlig vejet og angivet som Sten. De samlede Sten vare da af meget forskjellig Størrelse, fra smaa Frøkorns indtil smaa Valdnødders, eller endog lidt derover.

II. Den egentlige Analyse af Jordprøverne.

A. Den mekaniske eller Slemningsanalyse.

Denne Del af Analysen er udført paa den lufttørre Jord, og der er her foretaget følgende Vægtbestemmelser:

- af Fugtigheden, som bortgik ved 100°.
- af Humusstofferne — ved Hjælp af Elementeranalysen (se længere hen).
- af den Mængde Sten, som fandtes i Jorden.
- af Grus og grovt Sand.
- af fint Sand, og
- af Leret — tilligemed de forskjellige Salte og andre oploselige Legemer.

Mængdeforholdet af de under d, e og f nævnte Bestand-

dele er bestemt ved Slemning, som er udført paa den Maade, at Jorden (30—40 Gram) er afvejet, opvarmet med Vand og lidt Syre til fuldstændig Udblødning, og derefter slemmet ved Hjælp af et større Antal rummelige Bægerglas, indtil alt, hvad der maatte betragtes som Ler, o. l. var skilt fra. Det derefter tilbageblevne Sand er senere ved en førstskilt Slemning adskilt i de ovenfor nævnte Finheder.

I mineralogisk Henseende viste dette Sand sig, saavel det finere som det grovere, allerede ved umiddelbar Betragtning, men dog især ved Hjælp af Loupen, at være ikke lidet feldspathholdigt. Af Støvsand var der forholdsvis betydeligt tilstede.

Til denne Del af Analysen har jeg endnu føjet nogle Forsøg, for at udfinde den lufttørre Jordes Evne til at optage og tilbageholde Vand, ligesom endelig ogsaa nogle Forsøg for at iagttagte den ved 100° tørrede Jordes Evne til igjen at optage Fugtighed, naar den i flere Dage paany udsættes for Luften ved almindelig Temperatur. — Disse Forsøg ligge vel udenfor det Forlangte, men jeg har dog anset det for ikke at være aldeles uhensigtsmæssigt at tage dem med, af Hensyn til den foreliggende Jordes Bestaffenhed.

B. Den kemiske Analyse af samme Jord.

Denne Del af Analysen er helt igjennem udført paa den findelte, stenfrie Jord, og for en sikker Sammenlignings Skyld er denne stedse forud tørret ved 100° .

Her er foretaget Bestemmelser af:

- | | |
|----------------------------|-------------------|
| a. Det kemisk bundne Vand. | g. Magnesia. |
| b. Ammoniaek. | h. Kali. |
| c. Humusstoffer. | i. Natron. |
| d. Kiselshyre. | k. Fosforshyre og |
| e. Lerjord og Vernilste. | l. Svovlshyre. |
| f. Kalk. | |

Selve det analytiske Arbejde er udført paa følgende Maade:

1. Om trent 40 Gram af den ved 100° tørrede Jord blev først glødet i en Platindigel i længere Tid, til den ikke tabte mere i Vægt; derpaa besugtedes den efter Afskøling med

en Oplosning af kulsurt Ammon, for at erstatte den bortgaaede ringe Mængde Kulsyre, og tørredes derpaa igjen ved 100° til konstant Vægt. Forstjellen i Bægten angav da den samlede Mængde af de organiske og flygtige Stoffer (med Undtagelse af Kulsyren), nemlig kemisk bundet Vand, Humusstoffer, Ammoniak o. s. v. Ved dernæst fra Bægten af det hele Glødningsstab at drage den samlede Vægt af de to sidstnævnte Stoffer, for hvilke der er foretaget særlige Bestemmelser (se nedenfor), fandtes Bægten af det kemisk bundne Vand.

Da der væsentlig er forlangt Oplysning om Mængden af de tilstedeværende plantenærende Mineralsstoffer, uden at just disses Forbindelsesmaade er forbret angivet, har jeg ikke taget i Betænkning at foretage ovenomtalte Glødning, endefhørt der ved nok nogle Forbindelsers Natur funde undergaa en eller anden Forandring.

2. Resten fra 1 opvarmedes derpaa med svag Saltsyre i et Vandbad omrent en Time, for derved at udvinde de i Vand og svag Syre opløselige Stoffer. Efter Filtrering og fuldstændig Udvaskning paa et tørret og vejet Filter, inddampedes Oplosningen i Vandbad til Tørhed, befugtedes efter Afsøling med stærk Saltsyre og henstilleses ved almindelig Temperatur omrent 1½ Time, hvorpaa Vand tilsattes, og det filtreredes. Herved erholdtes tilbage paa Filteret en ganske ringe Mængde af Kifelsyre, som var udtrukken med Saltsyren.

Den vundne Oplosning forhndedes til et bestemt Rumfang, hvorfra forskellige afmaalte Dele anvendtes til følgende Bestemmelser:

- en mindre Del til Bestemmelsen af Svoovsyremængden ved Hjælp af Klorbaryum og Saltsyre.
- en lignende Del til Bestemmelsen af Fosforsyren. Oplosningen bundfældtes med molybdænsurt Ammon, og det vundne Bundfald udvaskedes med en Oplosning af Bundfældningsmidlet, der var gjort sur med Saltsyre. Derpaa opløstes Bundfaldet i Ammon og bundfældtes atter med en Blanding af svovlsur Magnesia og Klorammonium. Det ved svagt Ammon udvaskede fosforsure Magnesia-Ammon tør-

redes og glødedes, og af det derved vundne fosforsure Magnesia bestemtes Fosforsyremængden.

c. Resten af Oplosningen anvendtes til Bestemmelsen af samtlige Baser paa følgende Maade:

Den bundsfældtes efter Tilsætning af Klorammonium med Ammon, hvilket Bundefald efter Udvaskning efter oplostes i Saltsyre, bundsfældtes paanl med Ammon o. s. v. og dette gjentoges flere Gange for at faa al Kalken over i Oplosningen. Herved erholdtes udefikt Lerjord og Jernilte — tillsigemed Fosforsyren, som ved den kvalitative Analyse havde viist sig at være bunden til disse. Ved Tørring, Glødning og Bejning af Bundefaldet bestemtes heraf den samlede Mængde af Lerjord og Jernilte — efter Fradrag af den tidligere førstilt bestemte Fosforsyre.

I det samlede Filtrat fra det foregaaende bestemtes Kalken ved at bundsfældes i Varmen med Oxalsyre og Ammon i Overskud. Den vundne oxalsure Kalk blev efter Tørring glødet i Platin til konstant Vægt og vejet som fri Kalk.

Filtratet fra Kalken inddampedes forsigtig (i Vandbad) til Tørhed. Den tørre Saltmasse opvarmedes ligeledes forsigtig for at uddrive alle Ammonsaltene. Den tilbageblevne Rest oplostes i Saltsyre. I denne Oplosning bundsfældtes Magnesiaen i Varmen ved Barytvand i Overskud. Efter Udvaskning oplostes dette Bundefald af Magnesiahydrat (og lidt kalsur Baryt) i Saltsyre, Barytten udfiktes ved Svolesyre, og i Filtratet derfra bundsfældtes Magnesiaen ved Ammon og fosforsurt Natron. Det fosforsure Magnesia-Ammon udvaskedes med svagt Ammon, tørredes og glødedes, og af den vundne phofosforsure Magnesia bestemtes Magnesiamængden.

Filtratet fra Barytbundefaldet, som indeholdt Baryt, Kali og Natron, bundsfældtes med kalsurt Ammon. Efter Filtration og Udvaskning inddampedes Oplosningen til Tørhed (i Vandbad) og ophededes forsigtig, til Ammonsaltene vare fjernede. Derved erholdtes tilbage Klorkalium og Klornatrum. Den samlede Mængde af disse bestemtes ved Vægt. Ved Klorplatin

(og Binaand) adskiltes Kaliet fra Natronet, og Mængden af hver af disse kunde saaledes beregnes.

Jorden indeholdt ingen salpetersure Salte.

Af Kulsyre var der kun et ringe Spor tilstede.

3. Den i Saltsyre uopløselige Del — fra 2 — blev tørret ved 100° , og den hele Mængde heraf blev bestemt ved Vægt. Efter omhyggelig Sammenblanding og Findeling foretokes heri Bestemmelsen af de tilstede værende Baser og Syrer, nemlig:

- | | |
|-------------------------|----------------|
| a. Lerjord og Jernilte. | d. Kali. |
| b. Kalk. | e. Natron. |
| c. Magnesia. | f. Kiseltsyre. |
| | g. Fosforsyre. |

Denne Del af AnalySEN blev udført paa følgende Maade:

α. En mindre Del blev, efter yderligere Findeling i Agatmorter og atter Tørring ved 100° , smeltet i en Platin-digel med en passende Mængde kulsurt Kali-Natron. Deraf blev det sonderdelt ved Saltsyre og i øvrigt behandlet nojagtig efter Reglerne for Kiselanalyser. — Herved erholdtes den samlede Mængde af Kiseltsyre.

I Oplosningen bestemtes Fosforsyren og alle Baserne, med Undtagelse af Kali og Natron, ganske paa samme Maade, som der er angivet under 2, idet der ogsaa her ved Opgrørelsen er taget tilbørligt Hensyn til, at Bundfaldet af Lerjord og Jernilte var fosforsyreholdigt.

β. For at bestemme Mængden af Alkalier i samme uopløselige Del, blev en anden passende Kvantitet ophevet i en Platindigel med kulsur Kalk og Klorammonium og derpaa findelst og kogt i længere Tid med Vand. Efter Filtrering og behørig Udvaskning fjernes den opløste Kalk ved Oxalsyre og Ammon i Varmen. Filtratet herfra inddampedes som forhen til Tørhed i Vandbad og ophededes forsigtig for at bortskaffe Ammonsaltene. Tilbage blev da Klorkalium og Klornatrium, hvis samlede Mængde bestemtes ved Vægt. Heraf bundfældtes da Klorkalium ved Hjælp af Klorplatin, hvorfaf atter Kali-mængden beregnedes, medens Natrommængden beregnedes af det tilbageblevne Klornatrium.

4. Humusstofferne ere bestemte under Et ved Elementæranalysen, efter at det tilstede værende Spor af Kulshyre først var fjernet ved en Syre. 30—40 Gram af den stenfrie ved 100° tørrede Jord blev derfor overgydt med svag Saltshyre, udvasket og efter tørret. Derefter blev Prøven paa sædvanlig Maade underkastet en Forbrænding med Kobberilte. Af den saaledes vundne Kulshyre bestemtes Mængden af Kulstof, og deraf efter hvormegen Humus, der var i Jorden, idet 58 Vægtdele Kulstof betragtes som repræsenterende 100 Vægtdele Humusstoffer.

5. Mængden af Kvælstofholdige Stoffer i Jorden er ogsaa bestemt ved Hjælp af Elementæranalysen, idet 30—40 Gram af samme fine tørre Jord blev underkastet en Glødning med Natron-Kalk. Den derved vundne Ammoniak lededes til Saltsyre, og det dannede Klorammonium bundsfældtes med Klorplatin. Af det saaledes vundne Klorplatinammonium blev Kvælstofmængden bestemt og beregnet som Ammon — NH_4O . — At udtrykke det fundne Kvælstof anderledes, synes ikke hensigtsmæssigt, i Betragtning af at det er tilstede paa forskellig Maade.

Selv Ammonsalte findes ikke i de foreliggende Jordprøver — maaſke med Undtagelse af humnsurt Ammon, om hvilket det efter Muld er bekjendt, at det vanfæligt sonderdes ved Natron.

Denne ovenfor anførte Fremgangsmaade er paa det Nøjagtigste fulgt helt igjennem ved Undersøgelsen af alle de foreliggende Jordprøver. — Det vil endvidere af det Foregaaende fremgaa, at disse Jordprøver ere tagne i en indbyrdes Afstand af 200', 240' og 340', og at der fra hvert af de Steder, hvorfra Jorden stammer, er udført en Række af 4 Analyser fra de angivne fire forskellige Dybder.

Som Resultat af disse Analyser vil i det Følgende findes en Opgjørelse og Angivelse i Procent af Mængdeforholdet af denne Jords Blandingsdelse, ligesom af sammes Bestanddele i de forskellige Dybder.

Iste Nælde. Madjord fra 0—4".

I. Jordens Blandingsdelse og Forhold mod Vand.

Den lufttørre Jord bestaaer af:

Smaasten.	10,18	pCt.
Grus og grovt Sand.	29,53	—
Fint Sand	35,88	—
Humusstoffer	2,18	—
Fugtighed, som bortgaaer ved 100°	4,78	—
Ler, Salte o. s. v.	17,97	—
	100,00	

Den fine Jord, 2: Jordene befriet for Sten, bestaaer altsaa i lufttør tilstand af:

Grus og grovt Sand.	32,88	pCt.
Fint Sand	39,87	—
Humusstoffer	2,48	—
Fugtighed, som bortgaaer ved 100°	5,88	—
Ler, Salte o. s. v.	19,89	—
	100,00	

Den fine Jord optager efter at være tørret ved 100° — 1,65 pCt. Fugtighed, naar den henligger flere Dage udfat for Luften ved almindelig Temperatur.

Efter Gjennemtrængning med Vand og fuldstændig Afdryppning tilbageholder 100 Dele af den lufttørre, fine Jord — 39,06 Dele Vand, og 100 Dele af den stenholdige tilbageholder altsaa tilnærmedesvis 35,08 Dele Vand. Dette giver, at 100 Dele vaad, fin Jord indeholder 28,08 Dele Vand mod 71,92 Dele lufttør Jord, og at 100 Dele vaad, stenholidg Jord tilnærmedesvis indeholder 25,97 Dele Vand mod 74,03 Dele lufttør Jord.

II. Jordens Bestanddelse.

Den stenfrie ved 100° terrede Jord indeholder af:	Deraf er i Vand og forhndede Syrer			
	oploselig	uoploselig		
Kali.	3,28	pCt.	0,27	3,01
Natron	1,93	—	0,0	1,84
Kalk.	0,94	—	0,48	0,51
Magnesia	0,70	—	0,27	0,48
Lerjord og Jernilte	14,25	—	4,52	9,73
Svovlsyre	0,06	—	0,06	—
Klor.	Spor		Spor	—
Hosforhyre	0,23	—	0,12	0,11
Kulhyre	Spor		—	—
Kiselsyre	73,29	—	0,35	72,94
Humusstoffer	2,43	—		
Ammoniat	0,35	—		
Kemisk bundet Vand og Tab	2,54	—		
	100,00		6,11	88,89

1ste Række. Madjord fra 4-8".

I. Jordens Blandingsdele og Forhold mod Vand.

Den lufttørre Jord bestaaer af:

Smaasten	6,82 pCt.
Grus og grovt Sand	34,02 —
Fint Sand	37,41 —
Humusstoffer	2,98 —
Fugtighed, som bortgaar ved 100°	3,23 —
Ler, Salte o. s. v.	<u>15,54 —</u>
	100,00

Den fine Jord, o: Jordens befriet for Sten, bestaaer altsaa i lufttør
Tilstand af:

Grus og grovt Sand	36,50 pCt.
Fint Sand	40,15 —
Humusstoffer	3,06 —
Fugtighed, som bortgaar ved 100°	3,47 —
Ler, Salte o. s. v.	<u>16,82 —</u>
	100,00

Den fine Jord optager efter at være tørret ved 100° — 2,14 pCt.
Fugtighed, naar den henligger flere Dage udsat for Luften ved almindelig
Temperatur.Efter Gjennemtrængning med Vand og fuldstændig Afdryppning til-
bageholder 100 Dele af den lufttørre, fine Jord 45,16 Dele Vand; 100 Dele
af den stenholdige Jord tilbageholder altsaa tilnærmedesvis 42,08 Dele
Vand. Dette giver, at 100 Dele vaad, fin Jord indeholder 31,11 Dele
Vand mod 68,89 Dele lufttør Jord; og at 100 Dele vaad, stenholdig Jord
tilnærmedesvis indeholder 29,62 Dele Vand mod 70,38 Dele lufttør Jord.

II. Jordens Bestanddele.

Den stensrie ved 100° tørrede Jord indeholder af:	Deraf er i Vand og for=tyndede Syrer	
	oploselig	uoploselig
Kali	3,40 pCt.	0,18
Natron	0,90 —	0,08
Kalk	1,06 —	0,50
Magnesia	0,48 —	0,14
Lerjord og Fernoste	12,61 —	4,74
Svovlsyre	0,16 —	0,16
Klor	Spor	Spor
Fosfor syre	0,41 —	0,18
Kulsyre	Spor	—
Kisel syre	76,11 —	0,07
Humusstoffer	3,06 —	76,04
Ammonial	0,31 —	
Kemisk bundet Vand og Tab	1,50 —	
	100,00	5,98
		89,15

Iste Nække. Madjord fra 8—12".

I. Jordens Blandingsdele og Forhold mod Vand.
Den lufttørre Jord bestaaer af:

Smaasten	7,68 pEt.
Grus og grovt Sand	32,97 —
Fint Sand	40,88 —
Humusstoffer	1,45 —
Fugtighed, som bortgaaer ved 100°	2,87 —
Ler, Salte o. s. v.	14,15 —
	100,00

Den fine Jord, ø: Jorden befriet for Sten, bestaaer altsaa i lufttør
Tilstand af:

Grus og grovt Sand	35,72 pEt.
Fint Sand	44,29 —
Humusstoffer	1,52 —
Fugtighed, som bortgaaer ved 100°	3,11 —
Ler, Salte o. s. v.	15,36 —
	100,00

Den fine Jord optager efter at være torret ved 100° — 1,90 pEt.
Fugtighed, naar den henligger flere Dage utsat for Luften ved almindelig
Temperatur.

Efter Gjennemtrængning med Vand og fuldstændig Afdrypning tilbageholder 100 Dele af den lufttørre, fine Jord 39,65 Dele Vand; 100 Dele af den stenholdige Jord tilbageholder altsaa tilnærmedesvis 36,80 Dele Vand. Dette giver, at 100 Dele vaad, fin Jord indeholder 28,40 Dele Vand mod 71,60 Dele lufttør Jord; og at 100 Dele vaad, stenholdig Jord tilnærmedesvis indeholder 26,80 Dele Vand mod 73,20 Dele lufttør Jord.

II. Jordens Bestanddele.

Den stensrie ved 100° tørrede Jord indeholder af:	Deraf er i Vand og forhndede Syrer	
	opløselig	uopløselig
Kali	3,01 pEt.	0,24
Natron	2,42 —	0,10
Kalk	0,84 —	0,34
Magnesia	0,44 —	0,24
Lerjord og Jernilte	9,86 —	4,35
Svovlsyre	0,04 —	0,04
Klor	Spor	Spor
Kossforsyre	0,31 —	0,07
Kulfsyre	Spor	—
Kifelsyre	78,72 —	0,09
Humusstoffer	1,52 —	78,63
Ammoniak	0,20 —	—
Kemisk bundet Vand og Tab	2,64 —	—
	100,00	5,47
		90,17

1ste Række. Undergrund fra 12—24".

I. Jordens Blandingsdele og Forhold mod Vand.

Den lufttørre Jord bestaaer af:

Smaasten.	4,88	pEt.
Grus og grovt Sand.	36,58	—
Fint Sand.	30,88	—
Humusstoffer.	0,53	—
Fugtighed, som bortgaar ved 100°	3,33	—
Ler, Salte o. s. v.	23,80	—
	100,00	

Den fine Jord, ø: Jorden befriet for Sten, bestaaer altsaa i lufttør
Tilstand af:

Grus og grovt Sand.	38,46	pEt.
Fint Sand.	32,47	—
Humusstoffer.	0,56	—
Fugtighed, som bortgaar ved 100°	3,49	—
Ler, Salte o. s. v.	25,02	—
	100,00	

Den fine Jord optager efter at være tørret ved 100° — 3,39 pEt.
Fugtighed, naar den henligger flere Dage utsat for Luften ved almindelig
Temperatur.

Efter Gjennemtrængning med Vand og fuldstændig Afdryppning tilbageholder 100 Dele af den lufttørre, fine Jord 40,63 Dele Vand; 100 Dele af den stenholdige Jord tilbageholder altsaa tilnærmedesvis 38,64 Dele Vand. Dette giver, at 100 Dele vaad, fin Jord indeholder 28,88 Dele Vand mod 71,12 Dele lufttør Jord, og at 100 Dele vaad, stenholdig Jord tilnærmedesvis indeholder 27,86 Dele Vand mod 72,14 Dele lufttør Jord.

II. Jordens Bestanddele.

Den stensfrie ved 100° tørrede Jord indeholder af:	Deraf er i Vand og for- tyndede Syrer	
	oploselig	uoploselig
Kali.	3,48 pEt.	0,19
Natron.	1,22 —	0,20
Kalk.	0,85 —	0,33
Magnesia.	0,33 —	0,10
Verjord og Bernilste.	15,04 —	6,35
Svovlsyre.	0,02 —	0,02
Klor.	Spor.	Spor.
Fosforsyre.	0,40 —	0,08
Kulsyre.	Spor.	—
Kiselhyre.	75,02 —	0,12
Humusstoffer.	0,56 —	74,90
Ammoniaf.	0,09 —	—
Kemisk bundet Vand og Tab.	2,99 —	—
	100,00	7,39
		88,97

Iste Nælde. Samlet Oversigt over Blandingsdelene i den lufttorre Jord.

	Madjorden			Undergrunden
	0—4"	4"—8"	8"—1"	12"—24"
Den stenholdige Jord.	pCt.	pCt.	pCt.	pCt.
Smaasten	10,18	6,82	7,68	4,88
Grus og grovt Sand . . .	29,53	34,02	32,07	36,58
Fint Sand	35,86	37,41	40,88	30,88
Humusstoffer	2,19	2,98	1,45	0,53
Fugtighed, som bortgaer ved 100°	4,78	3,23	2,87	3,88
Ler, Salte o. s. v.	17,67	15,54	14,15	23,90
	100,00	100,00	100,00	100,00
Den stenfrie Jord.				
Grus og grovt Sand . . .	32,88	36,50	35,72	38,48
Fint Sand.	39,87	40,15	44,20	32,47
Humusstoffer	2,48	3,08	1,52	0,58
Fugtighed — ved 100° . . .	5,83	3,47	3,11	3,49
Ler, Salte o. s. v.	19,99	16,82	15,36	25,02
	100,00	100,00	100,00	100,00

Samlet Oversigt over Bestanddelene i den stenfrie Jord, tørret ved 100°.

	Madjorden						Undergrunden					
	0"—4"		4"—8"		8"—12"		12"—24"					
	opløselig	opløselig	Salt									
Kali	0,27	3,01	3,28	0,18	3,22	3,40	0,24	2,77	3,01	0,19	3,29	3,48
Matron	0,09	1,84	1,98	0,08	0,84	0,90	0,10	2,82	2,42	0,20	1,02	1,22
Kalf	0,43	0,51	0,64	0,50	0,56	1,06	0,84	0,50	0,84	0,83	0,52	0,65
Magnesia	0,27	0,48	0,70	0,14	0,84	0,48	0,24	0,20	0,44	0,10	0,23	0,33
Lerjord og Fern= ilte	4,52	9,73	14,25	4,73	7,87	12,61	4,85	5,51	9,86	6,85	8,69	15,04
Svovlydre	0,06	"	0,06	0,16	"	0,16	0,04	"	0,04	0,02	"	0,02
Fosforsyre	0,12	0,11	0,28	0,18	0,28	0,41	0,07	0,24	0,81	0,08	0,82	0,40
Kjeldsyre	0,35	72,84	73,29	0,07	76,04	76,11	0,08	78,63	78,72	0,12	74,80	75,02
Humusstoffer	"	"	2,48	"	"	3,06	"	"	1,59	"	"	0,56
Ammoniak	"	"	0,85	"	"	0,81	"	"	0,20	"	"	0,09
Kemiisk bundet Vand og Tab	"	"	2,54	"	"	1,50	"	"	2,64	"	"	2,89
	6,11	88,57	100,00	5,98	89,15	100,00	5,47	90,17	100,00	7,39	88,97	100,00

2den Nælde. Madjord fra 0—4".

I. Jordens Blandingsdelse og Forhold mod Vand.

Den lufttørre Jord bestaaer af:

Smaasten	4,09	pCt.
Grus og grovt Sand	40,51	—
Fint Sand	34,64	—
Humusstoffer	3,02	—
Hugtighed, som bortgaaer ved 100°	2,12	—
Ler, Salte o. s. v.	15,62	—
	100,00	

Den fine Jord, o: Jorden befriet for Sten, bestaaer altsaa i lufttør
tilstand af:

Grus og grovt Sand	42,24	pCt.
Fint Sand	36,12	—
Humusstoffer	3,15	—
Hugtighed, som bortgaaer ved 100°	2,22	—
Ler, Salte o. s. v.	16,27	—
	100,00	

Den fine Jord optager efter at være tørret ved 100° — 1,70 pCt.
Hugtighed, naar den henligger flere Dage utsat for Luften ved almindelig
Temperatur.

Efter Gjennemtrængning med Vand og fuldstændig Afdryppning tilbageholder 100 Dele lufttør, stensfri Jord 40,28 Dele Vand; 100 Dele af den stenholdige Jord tilbageholder altsaa tilnærmelsesvis 38,31 Dele Vand. Dette giver, at 100 Dele vaad, stensfri Jord indeholder 28,71 Dele Vand mod 71,29 Dele lufttør Jord; 100 Dele vaad, stenholdig Jord indeholder saaledes tilnærmelsesvis 27,70 Dele Vand mod 72,30 Dele lufttør Jord.

II. Jordens Bestanddele.

Den stensfrie ved 100° tørrede Jord indeholder af:	Deraf er i Vand og forhnydede Syrer	
	oploselig	uoploselig
Kali	2,18 pCt.	0,24
Natron	1,04 —	0,09
Kalk	1,01 —	0,48
Magnesia	0,47 —	0,32
Lerjord og Bernilte	11,71 —	4,71
Svovlsyre	0,03 —	0,03
Klor	Spor	Spor
Gosforfyre	0,13 —	0,13
Kulsyre	Spor	—
Kiselhyre	78,31 —	Spor
Humusstoffer	3,15 —	78,31
Ammonialk	0,37 —	—
Kemisk bundet Vand og Tab	1,60 —	—
	100,00	6,00
		88,88

2den Række. Madjord fra 4—8".

I. Jordens Blandingsdelse og Forhold mod Vand.

Den luftørre Jord bestaaer af:

Smaasten	3,22 pCt.
Grus og grovt Sand	36,25 —
Fint Sand	42,62 —
Humusstoffer	2,84 —
Fugtighed, som bortgaaer ved 100°	2,01 —
Vær, Salte o. s. v.	13,06 —
	100,00

Den fine Jord, ø: Jorden befriet for Sten, bestaaer altsaa i luftør
tilstand af:

Grus og grovt Sand	37,44 pCt.
Fint Sand	44,03 —
Humusstoffer	2,93 —
Fugtighed, som bortgaaer ved 100°	2,08 —
Vær, Salte o. s. v.	13,52 —
	100,00

Den fine Jord optager efter at være tørret ved 100° — 1,66 pCt.
Fugtighed, naar den hensliger flere Dage udsat for Luften ved almindelig
Temperatur.

Efter Gjennemtrængning med Vand og fuldstændig Afdryppning til-
bageholder 100 Dele luftør, stensfri Jord 41,40 Dele Vand, 100 Dele sten-
holdig Jord tilbageholder altsaa tilnærmedesvis 40,07 Dele Vand. Dette
giver, at 100 Dele vaad, stensfri Jord indeholder 29,27 Dele Vand, mod
70,73 Dele luftør Jord; 100 Dele vaad, stenholdig Jord indeholder saa-
ledes tilnærmedesvis 28,59 Dele Vand mod 71,41 Dele luftør Jord.

II Jordens Bestanddele.

Den stensfrie ved 100° tørrede Jord indeholder af:	Deraf er i Vand og for- tyndede Syrer	
	opløselig	uopløselig
Kali	2,13 pCt.	0,13
Natron	1,41 —	0,10
Kalk	0,89 —	0,39
Magnesia	0,77 —	0,53
Perjord og Bernilte	7,51 —	2,89
Svovlsyre	0,03 —	0,03
Klor	Spor	—
Fosforsyre	0,09 —	0,09
Kulsyre	Spor	—
Kiselsgyre	82,17 —	0,07
Humusstoffer	2,93 —	82,10
Ammonial	0,33 —	—
Kemisk bundet Vand og Tab	1,74 —	—
	100,00	4,23
		90,77

2den Nække. Mæjord fra 8—12".

I. Jordens Blandingsdele og Forhold mod Vand.

Den lufttørre Jord bestaaer af:

Smaasten	6,96 pEt.
Grus og grovt Sand	36,65 —
Fint Sand	37,33 —
Humusstoffer	1,52 —
Fugtighed, som bortgaaer ved 100°	2,05 —
Ler, Salte o. s. v.	15,49 —
	100,00

Den fine Jord, o: Jordene befriet for Sten, bestaaer altsaa i lufttør tilstand af:

Grus og grovt Sand	39,10 pEt.
Fint Sand	40,13 —
Humusstoffer	1,63 —
Fugtighed, som bortgaaer ved 100°.	2,10 —
Ler, Salte o. s. v.	17,04 —
	100,00

Den fine Jord optager efter at være tørret ved 100° — 1,74 pEt. Fugtighed, naar den hensligger flere Dage utsat for Luften ved almindelig Temperatur.

Efter Gjennemtrængning med Vand og fuldstændig Afdryppning tilbageholder 100 Dele lufttør, stensfri Jord 40,60 Dele Vand; 100 Dele af den stenholdige Jord tilbageholder altsaa tilnærmedesvis 37,76 Dele Vand. Dette giver, at 100 Dele vaad, stensfri Jord indeholder 28,32 Dele Vand mod 71,68 Dele lufttør Jord; — 100 Dele vaad, stenholdig Jord indeholder saaledes tilnærmedesvis 27,48 Dele Vand mod 72,52 Dele lufttør Jord.

II. Jordens Bestanddele.

Den stensfrie ved 100° torrede Jord indeholder af:	Deraf er i Vand og forhndede Syrer	
	oploselig	uoploselig
Kali	2,11 pEt.	0,07
Matron	1,06 —	0,04
Kal	2,92 —	0,26
Magnesia	0,42 —	0,10
Perjord og Jernilte	8,51 —	2,80
Svovlsyre	0,03 —	0,03
Klor	Spor —	Spor —
Fosforlyre	0,05 —	0,05
Kulture	Spor —	—
Kisel-syre	81,29 —	0,06
Humusstoffer	1,63 —	81,28
Ammoriaik	0,15 —	—
Kemiisk bundet Vand og Tab	1,83 —	—
	100,00	3,41
		92,98

2den Nælde. Undergrund fra 12—24".

I. Jordens Blandingsdelse og Forhold mod Vand.

Den lufttørre Jord bestaaer af:

Smaasten	8,17 pCt.
Grus og grovt Sand	36,46 —
Hint Sand	31,00 —
Humusstoffer	0,52 —
Fugtighed, som bortgaaer ved 100°	3,14 —
Ler, Salte o. s. v.	20,71 —
	100,00

Den fine Jord, ø: Jordens befriet for Sten, bestaaer altsaa i lufttør
Tilstand af:

Grus og grovt Sand	39,70 pCt.
Hint Sand	33,76 —
Humusstoffer	0,57 —
Fugtighed, som bortgaaer ved 100°.	3,43 —
Ler, Salte o. s. v.	22,54 —
	100,00

Den fine Jord optager efter at være tørret ved 100° — 2,80 pCt.
Fugtighed, naar den hensliger flere Dage udsat for Luften ved almindelig
Temperatur.

Efter Gjennemtrængning med Vand og fuldstændig Afdryppning tilbageholder 100 Dele lufttør, stensri Jord 39,69 Dele Vand; 100 Dele af den stenholdige Jord tilbageholder altsaa tilnærmelsesvis 36,45 Dele Vand. Dette giver, at 100 Dele vaad, stensri Jord indeholder 28,41 Dele Vand mod 71,59 Dele lufttør Jord; 100 Dele vaad, stenholdig Jord indeholder saaledes tilnærmelsesvis 26,71 Dele Vand mod 73,29 Dele lufttør Jord.

II. Jordens Bestanddele.

Den stenfrie ved 100° tørrede Jord indeholder af:	Deraf er i Vand og forthyndede Syrer	
	opløselig	uopløselig
Kali	1,96 pCt.	0,12
Natron	1,27 —	0,07
Kalt	1,29 —	0,22
Magnesia	0,78 —	0,16
Lerjord og Jernilte	14,00 —	2,76
Svovlsyre	0,02 —	0,02
Klor	Spor	Spor
Fossforsyre	0,75 —	0,04
Kulsyre	Spor	—
Kieselhyre	77,11 —	0,03
Humusstoffer	0,57 —	77,08
Ammoniak	0,10 —	—
Kemisk bundet Vand og Tab .	2,15 —	—
	100,00	3,42
		93,76

2den Række. Samlet Oversigt over Blandingsdelene i den lufttorre Jord.

	Majjorden			Undergrunden
	0"-4"	4"-8"	8"-12"	12"-24"
Den stenholdige Jord.	pCt.	pCt.	pCt.	pCt.
Smaasten	4,09	3,22	6,96	8,17
Grus og grovt Sand	40,51	36,25	36,65	36,46
Hint Sand	34,64	42,62	37,33	31,00
Humusstoffer	3,02	2,84	1,52	0,52
Fugtighed, som bortgaer ved 100°	2,12	2,01	2,05	3,14
Ler, Salte o. s. v.	15,62	13,06	15,49	20,71
	100,00	100,00	100,00	100,00
Den stenfrie Jord.				
Grus og grovt Sand	42,24	37,44	39,10	39,70
Hint Sand	36,12	44,03	40,13	33,76
Humusstoffer	3,15	2,93	1,63	0,57
Fugtighed — ved 100°	2,22	2,08	2,10	3,43
Ler, Salte o. s. v.	16,27	13,52	17,04	22,54
	100,00	100,00	100,00	100,00

Samlet Oversigt over Bestanddelene i den stenfrie Jord, tørret ved 100°.

	Majjorden						Undergrunden					
	0"-4"			4"-8"			8"-12"					
	opløstig	topløstig	Salt	opløstig	topløstig	Salt	opløstig	topløstig	Salt			
Kali	0,24	1,94	2,18	0,13	2,00	2,13	0,07	2,04	2,11	0,12	1,84	1,96
Natron	0,09	0,95	1,04	0,10	1,31	1,41	0,04	1,02	1,06	0,07	1,20	1,27
Kalf	0,48	0,53	1,01	0,39	0,50	0,89	0,26	2,66	2,52	0,22	1,07	1,29
Magnesia	0,32	0,15	0,47	0,53	0,24	0,77	0,10	0,32	0,42	0,16	0,62	0,78
Lerjord og Jernnitre	4,71	7,00	11,71	2,89	4,62	7,51	2,80	5,71	8,51	2,76	11,24	14,00
Svovlsyre	0,03	"	0,03	0,03	"	0,03	0,03	"	0,03	0,02	"	0,02
Fosforhyre	0,13	Spor	0,13	0,09	Spor	0,09	0,05	Spor	0,05	0,04	0,71	0,75
Kifelsyre	"	Spor	78,31	0,07	82,10	82,17	0,06	81,23	81,29	0,03	77,08	77,11
Humusstoffer	"	"	3,15	"	"	2,93	"	"	1,63	"	"	0,57
Ammonial	"	"	0,37	"	"	0,33	"	"	0,15	"	"	0,10
Kemist bundet Vand og Tab	"	"	1,60	"	"	1,74	"	"	1,83	"	"	2,15
	6,00	88,88	100,00	4,23	90,77	100,00	3,41	92,98	100,00	3,42	93,76	100,00

3die Nælfe. Madjord fra 0—4".

I. Jordens Blandingsdele og Forhold mod Vand.

Den lufttørre Jord bestaaer af:

Smaasten	4,87 pCt.
Grus og grovt Sand	35,08 —
Fint Sand	36,88 —
Humusstoffer	3,07 —
Fugtighed, som bortgaaer ved 100°. 2,81 —	
Ler, Salte o. s. v.	<u>17,88 —</u>
	100,00

Den fine Jord, 2: Jordene befriet for Sten, bestaaer altsaa i lufttør Tilstand af:

Grus og grovt Sand	36,88 pCt.
Fint Sand	38,51 —
Humusstoffer	3,21 —
Fugtighed — ved 100°	2,84 —
Ler, Salte o. s. v.	<u>18,88 —</u>
	100,00

Den fine Jord optager efter at være tørret ved 100° — 2,14 pCt. Fugtighed, naar den henligger flere Dage udsat for Luften ved almindelig Temperatur.

Efter Gjennemtrængning med Vand og fuldstændig Afdryppning, tilbageholder 100 Dele af den lufttørre, stensfrie Jord 43,75 Dele Vand; 100 Dele af den stenholdige Jord tilbageholder altsaa tilnærmedesvis 41,84 Dele Vand. Dette giver, at 100 Dele vaad, stensfri Jord indeholder 30,43 Dele Vand mod 69,57 Dele lufttør Jord, og at 100 Dele vaad, stenholdig Jord tilnærmedesvis indeholder 29,50 Dele Vand mod 70,50 lufttør Jord.

II. Jordens Bestanddele.

Den stensfrie ved 100° tørrede Jord indeholder af:	Deraf er i Vand og forthynndede Syrer	
	opløselig	uopløselig
Kali	1,82 pCt.	0,22
Natron	0,07 —	0,08
Kalk	1,28 —	0,89
Magnesia	0,69 —	0,81
Lerjord og Jernilte	11,84 —	4,30
Svovlsyre	0,08 —	0,08
Klor	Spor	Spor
Fosforfyre	0,82 —	0,04
Kulsyre	Spor	—
Kiselsgyre	78,40 —	—
Humusstoffer	3,21 —	78,40
Ammoniataf	0,86 —	—
Kemisk bundet Vand og Tab	1,55 —	—
	100,00	5,69
		89,19

3die Række. Madjord fra 4—8".

I. Jordens & Blandingsdele og Forhold mod Vand.
Den lufttorre Jord bestaaer af:

Smaasten	4,15 pCt.
Grus og grovt Sand	38,66 —
Fint Sand	36,91 —
Humusstoffer	2,78 —
Fugtighed, som bortgaer ved 100°	2,88 —
Per, Salte o. s. v.	<u>14,82 —</u>
	100,00

Den fine Jord, ɔ: Jorden befriet for Sten, bestaaer altsaa i lufttor
Tilstand af:

Grus og grovt Sand	40,84 pCt.
Fint Sand	38,52 —
Humusstoffer	2,80 —
Fugtighed, som bortgaer ved 100°	2,80 —
Per, Salte	<u>15,44 —</u>
	100,00

Den fine Jord optager efter at være torret ved 100° — 2,00 pCt.
Fugtighed, naar den henligger flere Dage udsat for Lusten ved almindelig
Temperatur.

Efter Gjennemtrængning med Vand og fuldstændig Afdryppning til-
bageholder 100 Dele af den lufttorre, stenfrie Jord 46,09 Dele Vand; 100
Deler af den stenholdige Jord tilbageholder altsaa tilnærmedesvis 44,18 Dele
Vand. Dette giver, at 100 Dele vaad, stenfri Jord indeholder 31,55 Dele
Vand mod 68,45 Dele lufttor Jord; og at 100 Dele vaad, stenholdig Jord
tilnærmedesvis indeholder 30,84 Dele Vand mod 69,16 Dele lufttor Jord.

II. Jordens Bestanddele.

Den stenfrie ved 100° tørrede Jord inde- holder af:	Deraf er i Vand og for- tyndede Syrer	
	oploselig	uoploselig
Kali	2,16 pCt.	0,21
Natron	1,83 —	0,11
Kalk	1,65 —	0,48
Magnesia	0,82 —	0,30
Perjord og Sernilte	11,81 —	3,87
Svovlsyre	0,04 —	0,04
Klor	Spor	Spor
Fosforfyre	0,21 —	0,10
Kulsyre	Spor	—
Kifelsyre	76,97 —	—
Humusstoffer	2,00 —	76,97
Ammonial	0,35 —	—
Kemisk bundet Vand og Tab	2,08 —	—
	100,00	5,09
		89,90

3die Nælde. Mæjord fra 8—12".

I. Jordens Blandingsdelse og Forhold mod Vand.

Den lufttørre Jord bestaaer af:

Smaasten	7,05 pCt.
Grus og grovt Sand	44,25 —
Fint Sand	31,51 —
Humusstoffer	1,49 —
Fugtighed, som bortgaar ved 100°. 2,60 —	
Ler, Salte o. f. v.	13,02 —
	100,00

Den fine Jord, ø: Jordene befriet for Sten, bestaaer altsaa i lufttør tilstand af:

Grus og grovt Sand	47,61 pCt.
Fint Sand	33,00 —
Humusstoffer	1,60 —
Fugtighed, som bortgaar ved 100°. 2,00 —	
Ler, Salte o. f. v.	13,00 —
	100,00

Den fine Jord optager efter at være tørret ved 100° — 2,08 pCt. Fugtighed, naar den henligger flere Dage udsat for Luften ved almindelig Temperatur.

Efter Gjennemtrængning med Vand og fuldstændig Afdrypning tilbageholder 100 Dele lufttør, stensfrie Jord 41,21 Dele Vand; 100 Dele af den stenholdige Jord tilbageholder altsaa tilsnærmeltesvis 38,80 Dele Vand. Dette giver, at 100 Dele vaad, stensfri Jord indeholder 29,18 Dele Vand mod 70,82 Dele lufttør Jord; 100 Dele vaad, stenholdig Jord indeholder altsaa tilsnærmeltesvis 27,00 Dele Vand mod 72,00 Dele lufttør Jord.

II. Jordens Bestanddele.

Den stensfrie ved 100° tørrede Jord indeholder af:	Deraf er i Vand og forthynede Syrer	
	oploselig	uoploselig
Kali	2,15 pCt.	0,18
Natron	1,83 —	0,09
Kalk	2,24 —	0,43
Magnesia	0,87 —	0,88
Lerjord og Jernilte	10,95 —	4,14
Svovlsyre	0,04 —	0,04
Klor	Spor	Spor
Koforsyre	0,39 —	0,04
Kulsyre	Spor	—
Kieselhyre	78,59 —	0,04
Humusstoffer	1,60 —	78,85
Ammoniat	0,21 —	
Kemist bundet Vand og Tab	1,63 —	
	100,00	5,28
		91,28

3die Nække. Undergrund fra 12—24".

I. Jordens Blandingsdele og Forhold mod Vand.

Den lufttørre Jord bestaaer af:

Smaasten	5,88 pCt.
Grus og grovt Sand	37,80 —
Fint Sand	32,11 —
Humusstoffer	0,50 —
Fugtighed, som bortgaaer ved 100°	2,88 —
Ver, Salte o. s. v.	21,24 —
	100,00

Den fine Jord, ø: Jorden befriet for Sten, bestaaer altsaa i luftter
Tilstand af:

Grus og grovt Sand	40,08 pCt.
Fint Sand	34,05 —
Humusstoffer	0,53 —
Fugtighed, som bortgaaer ved 100°	2,82 —
Ver, Salte o. s. v.	22,51 —
	100,00

Den fine Jord optager ester at være tørret ved 100° — 2,90 pCt.
Fugtighed, naar den henligger flere Dage utsat for Luften ved almindelig
Temperatur.

Efter Gjennemtrængning med Vand og fuldstændig Afdryhnning tilbageholder 100 Dele af den lufttørre, stenfrie Jord 38,80 Dele Vand; 100 Dele af den stenholdige, tilbageholder althaa tilnærmelsesvis 36,88 Dele Vand. Dette giver, at 100 Dele vaad, stenfri Jord indeholder 28,00 Dele Vand mod 72,00 Dele lufttør Jord, og at 100 Dele vaad, stenholdig Jord tilnærmelsesvis indeholder 26,88 Dele Vand mod 73,12 Dele lufttør Jord.

II. Jordens Bestanddele.

Den stenfrie ved 100° tørrede Jord indeholder af:	Deraf er i Vand og fortyndede Syrer	
	opløselig	upløselig
Kali	2,48 pCt.	0,92
Matron	1,00 —	0,10
Kalk	1,89 —	0,48
Magnesia	1,11 —	0,87
Verjord og Bernilte	15,89 —	4,89
Svovlsyre	Spor	Spor
Klor	Spor	Spor
Fosforsyre	1,81 —	0,05
Kulsyre	Spor	—
Kiselhyre	73,86 —	—
Humusstoffer	0,53 —	—
Ammoniat	0,08 —	73,88
Kemisk bundet Vand og Tab	2,05 —	—
	100,00	5,58
		91,78

3die Nælde. Samlet Oversigt over Blandingsdelene i den lufttorre Jord.

	Madjorden			Undergrunden
	0—4"	4"—8"	8"—12"	12"—24"
Den stenholdige Jord.				
Smaastren	pCt.	pCt.	pCt.	pCt.
Grus og grovt Sand	4,37	4,15	7,05	5,60
Fint Sand	35,06	38,66	44,95	37,80
Humusstoffer	36,88	36,91	31,51	32,11
Fugtighed, som bortgaaer ved 100°	3,07	2,78	1,48	0,50
Vær, Salte o. s. v.	2,81	2,68	2,69	2,68
	17,86	14,92	13,02	21,24
	100,00	100,00	100,00	100,00
Den stenfrie Jord.				
Grus og grovt Sand	36,66	40,84	47,61	40,00
Fint Sand	38,51	38,52	33,90	34,05
Humusstoffer	3,21	2,80	1,60	0,58
Fugtighed — ved 100°	2,94	2,80	2,60	2,82
Vær, Salte o. s. v.	14,68	15,44	13,99	22,51
	100,00	100,00	100,00	100,00

Samlet Oversigt over Bestanddelene i den stenfrie Jord, tørret ved 100°.

	Madjorden			Undergrunden								
	0—4"		4"—8"	8"—12"	12"—24"							
	opløstig	uopløstig	Salts	opløstig	uopløstig	Salts	opløstig	uopløstig	Salts			
Kali	0,22	1,60	1,82	0,21	1,95	2,16	0,18	1,97	2,15	0,22	2,26	2,48
Matron	0,08	0,89	0,97	0,11	1,12	1,98	0,08	1,25	1,88	0,10	0,90	1,00
Ralf	0,68	0,60	1,28	0,46	1,19	1,65	0,48	1,81	2,24	0,43	1,46	1,69
Magnesia	0,81	0,88	0,69	0,80	0,82	0,62	0,83	0,54	0,87	0,87	0,74	1,11
Perjord og Bernitste	4,80	7,04	11,84	3,97	7,94	11,81	4,14	6,81	10,95	4,39	11,50	15,89
Snavlsyre	0,06	"	0,06	0,04	"	"	0,04	0,04	"	0,04	"	Spor
Fosforsyre	0,04	0,28	0,82	0,10	0,11	0,21	0,04	0,85	0,89	0,05	1,28	1,81
Rifelsyre	"	78,40	78,40	"	76,97	76,97	0,04	78,55	78,59	"	73,86	73,86
Humusstoffer	"	"	3,21	"	"	2,90	"	"	"	1,60	"	0,58
Ammonial	"	"	0,86	"	"	0,85	"	"	"	0,21	"	0,08
Kemiisk bundet Vand og Tab	"	"	1,55	"	"	2,08	"	"	1,63	"	"	2,05
	5,60	89,19	100,00	5,08	89,60	100,00	5,28	91,28	100,00	5,58	91,78	100,00

Før med større Vethed at kunne overse Resultatet af disse tre Næller Jordanalyser med Hensyn til Mængden af de væsentligste plantenørende Mineralstoffer i de forskjellige Dybder, har jeg i hosstaaende grafiske Fremstilling søgt at anstueliggjøre dette*).

Det fremgaar da heraf: 1. Kali mængden svinede paa det første Sted lidt op og ned i de forskjellige Dybder; paa de to andre Steder var den omrent ens i alle fire Jordlag, dog paa det tredie Sted lidt øynt tiltagende med Dybden. — 2. Magnonium mængden svinede lidt mere op og ned paa det første Sted, hvorimod den paa de to andre Steder ogsaa omrent var ens; der var overalt mindre heraf end af Kali. — 3. Kalkmængden var paa det første Sted temmelig ens i alle Lag, nemlig omrent 1,0 pCt., og ligesaa paa det andet Sted i de to øverste Lag (fra 0—8"), hvorimod den i Dybden 8—12" var noget større og derpaa efter noget aftagende i Undergrunden; paa det tredie Sted var den noget større end paa det første og en Del tiltagende med Dybden. — 4. Magnesia mængden var ikke meget afvigende paa de forskjellige Steder. — Svo voldsyre mængden var overalt højest ringe, den svinede lidt op og ned paa det første Sted, iøvrigt temmelig ens, lidt aftagende med Dybden. — 6. Fosforsyre mængden var paa alle tre Steder mindst i Overfladen og størst i Dybden. — 7. Mængden af Humustoffer og Ammonial forholdt sig omrent ens paa alle tre Steder, idet de astoge temmelig regelmæssigt med Dybden.

Før derefter tilnarmesvis at kunne danne os en Fremstilling om den analyserede Jords Bestaffenhed i sin Helhed, ville vi, ved at sammenholde de korresponderende Jordlag fra de tre Steder og uddrage Middeltallene baade for Blandingsdelene og de væsentligste Bestanddele, opnaa følgende Resultater:

*) Denne Oversigt, som ikke fandtes i den egentlige Afhandling, har jeg senere fundet mig foranlediget til at tilføje.

Blandingsdelene i den stensrie Jord i luft- ter Tilstand.	Madjorden			Under- grunden 12"—24"
	0—4"	4"—8"	8"—12"	
	pCt.	pCt.	pCt.	pCt.
Grus og Sand	75,8	79,0	80,2	72,8
Ler	18,8	15,2	15,5	23,4
Humusstoffer	2,9	3,0	1,8	0,8
Fugtighed, som bortg. ved 100°	3,5	2,8	2,7	3,3
	100,0	100,0	100,0	100,0

Forskjellen i ovennævnte Netning viser sig da at være den, at Grus og Sandmængden er større i Madjorden end i Undergrunden, hvorimod det Omvendte er Tilsædet med Lemængden. Af Humus er der mest og omtrent lige meget tilstede i de to øverste Lag, derimod aftager denne stærkt i de to næste Dybder.

Hvad endvidere disse Jordlags Evne til at binde og tilbageholde Vand angaaer, da er Forskjellen i saa Henseende ikke meget stor. I de to øverste Lag, hvor der findes mere Humus, vil Jorden i fuldkommen udblødt Tilstand indeholde 29—30,5 pCt. Vand, medens den i de to næste Lag vil indeholde omtrent 28,5 pCt. Vand, uagtet den noget større Lemængde i Undergrunden.

Betrakte vi dernæst paa en lignende Maade Bestanddelene i de tilsvarende Jordlag fra disse tre Steder, da erhølde vi følgende Middeltal af de væsentligste plantenærende Stoffer:

	Mædjorden						Undergrunden	
	0—4"		4"—8"		8"—12"		12"—24"	
	opløselig	uopløselig	opløselig	uopløselig	opløselig	uopløselig	opløselig	uopløselig
Kiselhyre	0,2	77,2	0,1	78,4	0,1	79,5	0,1	75,2
Kali	0,2	2,2	0,2	2,4	0,2	2,3	0,2	2,5
Natron	0,1	1,2	0,1	1,1	0,1	1,5	0,1	1,0
Kalk	0,5	0,6	0,5	0,8	0,8	1,7	0,8	1,0
Magnesia	0,3	0,3	0,3	0,3	0,2	0,4	0,2	0,5
Fosforsyre	0,1	0,1	0,1	0,1	0,1	0,2	0,1	0,8
Svovlsyre	0,1	"	0,1	"	0,0*)	"	0,0*)	"
Humus	2,9	"	3,0	"	1,6	"	0,8	"
Ammoniak	0,4	"	0,8	"	0,2	"	0,1	"

Heraf fremgaer det, at Mængden af opløselig og uopløselig Kali omtrent staer i Forhold til hinanden som 1: 12, og at Natronmængderne paa samme Maade omtrent forholde sig som 1: 13. Hvad Kalken angaaer, da aftager den opløselige Del med Dybden, hvorimod den uopløselige Del tiltager; i det øverste Jordlag var Forskjellen imellem disse Kalkmængder dog kun meget ringe. Den største Kvæntitet Kalk, der er paaa vist, er 2,9 pCt. Af Magnesia er der omtrent lige meget tilstede saavel af opløselig som af uopløselig; den største fundne Mængde heraf er 1,1 pCt. Fosforsyren forholder sig omtrent som Kalken, idet den opløselige Del deraf aftager lidt**), hvorimod den uopløselige Del tiltager med Dybden. Af Svovlsyre er der kun en ringe Mængde tilstede, dog lidt mere oven end forneden. Skjønt Jorden ikke i flere Aar havde

*) Naar Svovlsyren i disse to Lag er angivet == 0,0, da er dette, som selve Analyserne udvise, ikke ganske korrekt, der er i Virkeligheden ogsaa her paavist smaa Mængder deraf; men da alle Brøkerne i denne Tabel for at lette Oversigten ere reducerede til een Decimal, har den ikke funnet angives anderledes.

**) Naar i den sidste Tabel den opløselige Fosforsyre i alle Jordlagene er angivet ens, da er dette ogsaa begrundet i, at Brøkerne ere reducerede til een Decimal; den er i Virkeligheden lidt aftagende med Dybden, som ogsaa sees af selve Analyserne.

modtaget Gjødning, er det dog maaſke ikke umuligt, at dette Forhold kan hidrøre fra smaa Reste af øldre Gjødning, eller maaſke ogsaa forklares ved, at den svovlsure Kalk er saa lidt oploselig. Den største Mængde Svovlsyre, der er paavist, er 0,16 pCt. Mængden af Humus i de forstjellige Lag staer omrent i et Forhold til hinanden som 5: 5: 3: 1; og paa en lignende Maade kan Mængden af Ammoniaſ udtrykkes ved Forholdstallene 4: 3: 2: 1. Den største Mængde Humus, der er paavist, er 3,2 pCt., og den største Mængde Ammoniaſ 0,37 pCt., medens den mindste Mængde heraf viste sig at være 0,08 pCt.

Eftersom Verjord og Jernilte ere bestemte under Et, er der i ovenstaende Oversigt ikke taget Hensyn til disse Stoffer. De øvrige Stoffer kunne da sluttelig lade sig opſtille i følgende Grupper med Hensyn til deres kemiske Forhold og Betydning for Jorden.

1. Kiselſyren, hvoraf der kun er paavist saare lidt i oploselig Tilstand, medens den langt overvejende Del er tilstede som Kvarts i forstjellig findelt Tilstand med en Del indblandet FeldSPATH o. s. v.

2. Kali og Natron, hvor Forholdet imellem den oploselige og uoploselige Mængde er omrent ens i alle Lag.

3. Kalk, Magnesia og Fosforsyre, hvor de oploselige Forbindelser aftage med Dybden, medens de uoploselige tiltage, — et Forhold som forklares ved Vandets oplosende og udtrækkende Virksomhed.

4. Svovlsyre, Humus og Ammoniaſ. Disse Stoffer, hvis Tilværelſe vel nærmest skyldes Reste af den i øldre Tid tilførte Gjødning i Forbindelse med Planternes Virksomhed, aftage meget kændeligt med Dybden.

Sammenholde vi endelig Mængderne af den oploselige Kalk, Kali, Natron og Fosforsyre, da staer disse Stoffer i et Forhold til hinanden, der, naar vi gaa ud fra Kalken som Enhed, nogenlunde nær kan lade sig udtrykke ved Tallene: 4: 2: 1: 1.
