

## Værdibestemmelser af kunstige Gjødningsarter.

Meddeelt efter en Afhandling i „Journal of agriculture“ i Octoberheftet 1860  
af Prof. Th. Anderson, ved Assistent J. C. la Cour.

Jo mere Agerbruget udvikler sig, jo mere intenstigt det bliver, jo større Afgrøder vi aarlig hørtere fra vore Marker, desto større bliver ogsaa Trangen til ved en rigeligere Gjødning at komme Marken til Hjælp; Mangel paa Gjødning udelukker selv paa de frugtbareste Jorder en vedvarende Dyrkning. Om Jordens Frugtbarhed udelukkende bør vedligeholdes gjennem en kraftig Fodring af Kreaturerne, eller om den tillige bør ophjælpes ved Anvendelsen af kunstige Gjødningsmidler, skulle vi ikke her indlade os paa at døste; for det foreliggende Øjemedes Skyld er det os nok, at vi kunne henvisse til den store Mængde Handelsgjødning, som aarlig forbruges netop paa de bedst drevne Gaarde, og til det hoie Standpunkt, Agerbruget indtager i de Lande, hvor der benyttes megen Handelsgjødning. Disse Kjendsgjerninger ere jo maa sagt nok for os, til at vi maae opkaste det Spørgsmaal: Er Landmanden i Almindelighed i Stand til at bedømme den kunstige Gjødnings absolute og relative Værdi, og — hvad der nødvendigvis først maa besvares — er han i Stand til at funne løse og forståae de chemiske Analyser, som enten han selv eller Fabrikanten lader foretage, for deri at hente en Maalestok for dens Værdi? Nej, vi kunne vist uden at besvuldes for Overdrivelse temmelig bestemt paaståae, at den allerstørste Flerhed af

Landmændene handle i Blinde, naar de kjoæbe en eller anden kunstig Gjødningsart, at de betages af Uviæhed, Twivlraadighed, Angstelse og Frygt ved at anvende Kapitaler paa en eller anden Gjødningsart, der maaſkee kan være „ægte“, men som maaſkee ogsaa er i den Grad forfalsket, at ethvert Års Bakkegrus vilde have den samme Virkning som hin. Og selv om absolut Tillid til Handelshusets Ærlighed og Medelighed kan bringe Twilen om Bærens „Ægthed“ til at svinde, kommer da ikke Angstelsen og Frygten igjen, naar de paa Forstandens Vægtkaal skulle veie Bærdien af og den forlangte Priis for den ægte Gjødning? og det er jo saa høist naturligt, at det maa være saa, thi der er saa mange Hensyn at tage ved Valget og Bærdibestemmelsen af en Gjødning, at selv den, der er noie kjendt med den chemiske og physiologiske Indflydelse og Virkning, som hver enkelt Gjødningsbestanddel kan have paa Plantevæxten, dog ikke endnu kan siges at have tilstrækkelig Kunckskab til alle de Forderinger, som Plantelivet stiller til sin Næring, og hvor meget mere maa da ikke den Mand være twivlraadig, som ifolge Sagens Natur ikke saaledes har havt Leilighed til at offre lang Tid paa sit Kjendskab til Plantens Liv og Bygning. Den Gjødning, der viser sig virksom paa en enkelt Kornart, f. Ex. Byg, og som anvendt paa den har en vis Bærdi, viser sig maaſkee langt mindre virksom paa en anden Kornart, f. Ex. Ærter, og har følgelig ved at benyttes til den en langt ringere Bærdi; — den Gjødningsart, der virker kraeftigt paa Muldjord, viser maaſkee ingen Virkning paa Leerjord o. s. fr.; et Sted viser Beengjødning langt større Virkning end et andet, hvorimod maaſkee f. Ex. Guano forsøger Udbyttet mere paa dette sidste end paa højt. Kun gjennem mange Åars Erfaring, gjennem mange Feilgreb og mislykkede Forsøg funne vi haabe med Tiden at faae, hvad man kalder „praktiske Væresætninger“ ogsaa i denne Rætning, men det er aabenbart, at vi langt før maae naae til Malet, naar et noie Kjendskab til Plantekulturens Theorier kan gaae Haand i Haand med den praktiske, med den daglige Erfaring.

paa Marken, og derfor er det en Fordring, man er berettiget at stille til hver Landmand, der klart indeeer sin og sine Standsfællers sande Bedste, at han gjennem sine Erfaringer ogaa faste Lys ind over det Uklare, det Uvisse i de landøkonomiske Operationer. Praktikeren, der har vidst at frigjøre sig for Fordomme, er den egentlige Bærer af Theorierne; han har det sjonne og velsignelsesrige Hverv at føre dem ud i Livet, at støtte dem mod den Uvillie og Fordom mod alt Nyt, hvormed de saa ofte modtages; men paa den anden Side ogaa at varne Landbruget mod umodne eller endog heelt falske Theorier; han skal, om vi saa maae sige, aspille og til-intetgjøre Klinten i det Sædekorn, Theoretikeren udsaaer i Landbruget, saa at en reen og kraftig Afgrode med Tiden maa voxe frem og bære Frugt til Individets, Statens og Menskehedens Bedste. —

Vi skulle nu idag gaae over til efter Prof. Anderson at meddele nogle veiledende Momenter ved Værdibestemmelsen af kunstige Gjødningsarter.

Den Ømhu og det Kjendskab, hvormed Landmanden er i Stand til at vælge de Næringsstoffer (Gjødningsmidler), som bedst passer for hans Jord, og for den Plante han dyrker, har en overordentlig Indflydelse paa Udbyttet, han vil hente deraf. Tidligere, da han udelukkende var henvist til Benyttelsen af den almindelige Staldgjødning, var Balget ikke stort, og tilmed havde der gjennem hundredaarige Erfaringer dannet sig, hvad man pleier at kalde en „staaende Praxis“ om til hvad Jord og til hvilken Plante man helst maa bruge sin Heste-, Ko-, Faare- eller Svinegjødning; der gaves og gives praktiske Læreregler saavel herfor, som for hvorledes man bor behandle sin Gjødning, naar man bor bringe den ud, om man skal ploje den dybt ned eller ikke o. s. v.

Men ved Indførelsen af kunstig Gjødning, der har taget saa stærkt til i de sidste 20—30 Aar, og hvis Hovedegenkab er i en lille Masse at inde slutte en stor Frugtbarthed i en enkelt eller i nogle saa, men aldrig i en alstdig Retning, er

der givet Landmanden langt større Raadighed til at erstatte sin Jord og sine Planter netop det, de trænge til, uden som ved Staldgjodning tillige at maatte overfyldde Jorden med en Mængde Stoffer, som der egentlig ingen Trang er til, og da disse Gjødningsarter allerede nu spille en stor Rolle i mangt et Landbrug, bliver det nødvendigt noje at undersøge deres Egenskaber og Værdi, for at Landmanden kan sikres imod at lide Tab ved at benytte dem.

Hvormegen kunstig Gjødning, der bruges her i Landet, er af Mangel paa de nødvendige statistiske Data ikke muligt at opgive, men for Englands Vedkommende har Prof. Anderson ved omhyggelige Undersøgelser erholdt følgende Resultater. Der bruges aarligt:

|                                |                    |
|--------------------------------|--------------------|
| Guano . . . . .                | for 22,500,000 Rd. |
| Malede Been . . . . .          | " 2,160,000 "      |
| Sur phosphorsur Kalk af Been " | 6,930,000 "        |
| do. af Koproliter . . . . .    | " 3,240,000 "      |
| Salpeter . . . . .             | " 1,755,000 "      |
| Svovlsur Ammoniak . . . . .    | " 810,000 "        |
| Forstålligt . . . . .          | " 450,000 "        |
| <hr/>                          |                    |
| Ialt 37,845,000 Rd.            |                    |

Hvor betydelig denne Sum end er, er der dog al Grund til at antage, at den i Virkeligheden burde være meget højere, thi den Priis, hvorefter de forskellige Gjødningsmidler ere beregnete, er forholdsvis lav, og endog meget lavere end den, Landmanden som oftest maa betale; derfor vil sikkert uden Overdrivelse det aarlige Forbrug af kunstig Gjødning i England kunne sættes til mellem 45 og 50 Millioner Rd.

Sporger man nu, i hvad Forhold denne Sum staaer til Værdien af den Staldgjødning, som aarlig benyttes i England, da er det vel vanskeligt endog blot tilnærmedesvis rigtigt at oplyse dette, men antager man, at  $\frac{1}{4}$  Deel af Jorden aarlig gjødes med 32 Læs Staldgjødning pr. Td. Land, saa vil, da der omtrent findes 17 Millioner opdyrkede Tdr. Land i Eng-

land, det aarlige Forbrug vaere 136 Millioner Qæs Stald-gjodning, der beregnede til 8 Mf. Qæsset omtrent vil vaere 180,000,000 Rd. aarlig; altsaa ei engang 5 Gange saa meget, som Vaerdien af den aarlig benyttede kunstige Gjedning.

Indsorelsen af disse nye og vigtige Gjedningsmidler har ei blot forandret hele Driftsmaaden, ei blot aabnet en vid Mark for Undersøgelser med Brugen af Gjedningen, men har ogsaa tvunget Landmanden til at bestrebe sig for at faae Sikkerhed om, at den Gjedning, han kjøber, virkelig besidder de Egenskaber, han antager. De fleste kunstige Gjedningsarter ere saa variable, at det er vanskeligt at kontrollere dem, og selv om en eller anden af dem har givet et tilfredsstillende Resultat, er Landmanden dog nødsaget til, inden han efter kjøber deraf, da at overbevise sig om, at den Gjedning, som bliver ham tilbuddt under det samme Navn, i Virkeligheden er i Besiddelse af de samme Egenskaber, som Prøven han havde forsøgt. Heri finder man en væsentlig Forstjel mellem kunstig Gjedning og Staldgjedning; thi medens denne sidstes Besta-fsenhed og Godhed saa temmelig kan bedømmes ved et Skjon, er det ydre Udseende ved hin derimod saa langt fra at være betegnende, at det endog er muligt, at forvanse dens Karakter saa sterk, at den sletteste fuldkommen kommer til at ligne den bedste. For at undgaae de Banskeligheder, der saaledes op-lastes for ham, er Landmanden dersor nødt til at the til Chemikerens Hjælp, for gjennem ham at forvisse sig om, at den Gjedning, han vil kjøbe, i Virkeligheden svarer til dens Udseende. Men da opstaar after den Banskelighed, at Undersøgelsens Resultater maae betegnes ved chemiske Udtryk, som Landmanden kun yderst sjeldent fuldkommen forstaar at vur-dere, og Banskeligheden voxer derved, at de forskjellige Chemikere udtrykke Analysens Resultater efter forskjellige Systemer; fulgte alle Chemikere derimod et og samme System, da kunde der dog være Haab om, at Landmanden ad reent empirisk Bei vilde kunne lære at forstaar dem. En stor Deel af de dygtigste Chemikere have nu rigtignok adopteret en og samme Plan, men forskjel-

lige Omstændigheder forhindre, at den kan blive almindelig, thi deels betragte flere Chemikere det ene System for at være klarere og mere oplysende end det andet, deels ønske mange Fabrikanter, at AnalySEN af deres Fabrikat skal opføres i en Form, der afviger fra alle andre, fordi de derved mene snarere at kunne hændrage Landmændenes Opmærksomhed paa den, og endelig betinge de store Fremstridt, Videnskaben gjør fra Tid til anden, at der skeer Tilføjninger og Forandringer i det ældre System. Hertil kommer endnu det selv for Chemikere usædlig Mikmak, som Uvidenhed eller Bedrageri ofte stiller frem under Navn af en Chemisk Analyse, for om muligt derved at blande en eller anden mindre dybtseende Landmand. Selv om det er vanskeligt, er det dog ikke umuligt at danne sig en Mening om den Troverdighed, der kan sættes til hvilkenom helst Analyse, og man kan danne sig Regler, som i de fleste Tilfælde ville sætte Landmanden i Stand til selv at skjonne derover, hvilket vi skulle prøve at påvisse i de efterfølgende Blade. Men vi nødsages da først til at føre Læseren ind i Detaillerne ved de vigtigste Gjødningsemidlers Natur og Sammensætning.

Forrest maae vi da sætte som en almindelig Regel, at jo simpelere AnalySEN af en Gjødning bliver opført, desto bedre, thi Hovedhensigten med AnalySEN er dog — eller bør i al Fald være — at sætte Landmanden i Stand til at sammenligne forskellige Prøver, for at han selv kan overbevise sig om, hvilken der er den bedste. Det er derfor ei alene unsædligt, men det er endog ligefrem forkasteligt til dette Brug at fremstille en Analyse paa en videnskabelig Maade i alle dens Enkelheder; derved tabes Overblikket, derved hændrages Landmandens Opmærksomhed let paa Punkter i AnalySEN, som ere uden al praktisk Betydning. Lad os tage et Exempel, og det vil da bedre kunne forståes; den mest Guano indeholder saaledes phosphorsure Salte af forskellig Art, nemlig Phosphorsyre i Forbindelse med Kalk, med Magnesia og som øftest tillige med Jern; hvad Nutte vilde det nu være at opføre hvert af disse

Salte for sig, de have alle samme Værdi, det er ved Phosphorsyren og ikke ved Kalken, Magnesiaet eller Jernet, at de faae Betydning i Gjødningen, og det første Landmanden derfor maatte gjøre ved at modtage en slig Analyse til Bedømmelse er at sammenlægge alle 3 Salte, og da opstille dem i en samlet Gruppe under det fælles Navn „phosphorsure Salte“. Det vilde altsaa besværlig- eller vanskeliggjøre Landmanden Sammenligningen mellem den foreliggende Gjødning og en tidligere benyttet, samtidig med at det maatte vække Mistanke om Analyssens Rigtighed, thi det er ulige lettere at bestemme Mængden af alle de phosphorsure Salte under eet, end Mængden af hvert enkelt, og det Honorar, der i Almindelighed erlægges for en saadan Analyse, strækker ikke til, at man saadan con amore til ingensomhelst Nyte skulde forsøge sit Arbeide til det dobbelte eller tredobbelte; — nei, man ledes meget snarere til at antage, at det er en foregivet og ikke en virkelig Noiagtighed, Analysen bærer til Skue. Den omhyggelige Analytiker vil derimod anvende al sin Flid paa saa noiagtigt som muligt at bestemme den samlede Mængde af disse Stoffer under den fælles Hovedbenevnelse „phosphorsure Salte“, og paa en lignende Maade vil han sammenfatte en stor Deel af de andre Stoffer i enkelte Hovedgrupper, der lettere oversees og sammenlignes af Landmanden, hvilket Læseren snart skal faae Lejlighed til bedre at forstaae, naar vi komme til at omtale de enkelte Gjødningsarters Sammensætning. Analytikeren maa saa meget som muligt vogte sig for at forsøge Antallet af disse Hovedgrupper, og vel kan der komme Tilsælde, hvor dette er nødvendigt, men han maa da anfore Grunden til, at han har anset denne Afsigelse for rigtig.

Idet vi nu gaae over til at omtale Enkelthederne i AnalySEN, og navnlig til at fremhæve det, der specielt fortjener Landmændenes Opmærksomhed ved denne, maae vi imidlertid indførerne os til de 2 Hovedklasser: Guano og phosphorsur Kalk og aldeles lade f. Ex. Salpeter og svovlsur Ammonialude af vores Betragtninger. Vi maae dernæst gjøre den Be-

mærkning, at sjøndt man som oftest henregner Guano til den saakaldte „kunstige“ Gjødning, og man derfor let kunde ledes til at troe, at den enten paa en eller anden Maade havde været underkastet Menneskenes Paavirkning, er dette dog aldeles ikke Tilfældet, da den er en saa naturlig, saa upaavirket Gjødningsart, som hvilkenjomhelst Staldgjødning; derimod er sur phosphorsur Kalk og enhver anden Handelsgjødning, som ofte, for at gives et tiltalende Navn, bliver kaldet „kunstig Guano“, Produktet af Fabrikdrift, altsaa i en anden Form end den, hvori den findes i Naturen.

Blandt alle de forskellige Slags Guano indtager den peruaniske en fremragende Plads, det baade er den bedste og den der mest bruges; dens Sammensætning kan udtrykkes saaledes:

|                                       |       |
|---------------------------------------|-------|
| Vand . . . . .                        | 13,73 |
| Organisk Stof og ammoniakaliske Salte | 53,16 |
| Phosphorsyre Salte . . . . .          | 23,48 |
| Alkalisalte . . . . .                 | 7,97  |
| Sand . . . . .                        | 1,66  |

Deraf: 100,00

|                                      |       |
|--------------------------------------|-------|
| Ammoniak . . . . .                   | 17,00 |
| Phosphorsyre i Alkalisalte . . . . . | 2,50  |

Undertiden betegner man det ogsaa paa følgende Maade:

|                             |       |
|-----------------------------|-------|
| Vand . . . . .              | 13,73 |
| Organiske Stoffer . . . . . | 53,16 |
| Phosphorsur Kalk . . . . .  | 23,48 |
| Phosphorsyre . . . . .      | 2,50  |
| Alkalisalte . . . . .       | 5,47  |
| Sand . . . . .              | 1,66  |

Deraf: 100,00

|                               |       |
|-------------------------------|-------|
| Kvælstof . . . . .            | 14,00 |
| Svarer til Ammoniak . . . . . | 17,00 |

|  |       |
|--|-------|
| Phosphorsur Kalk, uoploselig . . . . . | 23,48 |
| do. do. oploselig . . . . .            | 5,42  |

Denne sidste Maade frembyder ingen Fordede over den første, er tvertimod mere sammensat, hvilket er en Fejl. Det er saaledes f. Ex. unødvendigt at anføre *Nvælstoßmængden*, naar man angiver *Ammoniakmængden*; og den Gruppe, der er kaldet „*Alkalisalte*“, og som er erholdt ved at trække *Phosphorsyre-mængden* fra den samme Gruppe i den første Tabel, er virkelig en Blanding af Alkalisalte med Alkalier, der ere beroede deres *Phosphorsyre*.

Undersøge vi nu Analysen af en peruanst Guano, see vi, at denne ligesom alle andre Gjødningørter er en Blanding af værdifulde og værdiløse Stoffer. Vand og Sand høre naturligvis aabenbart til disse sidste, og de fortjene kun vor Opmærksomhed, naar de findes i en saadan Mængde, at de derved ville reducere Mængden af de andre Stoffer i en væsentlig Grad. Vi see dernæst, at over Halvdelen er organiske Stoffer, indeholdende 17 % Ammoniak; lidt under  $\frac{1}{4}$  Deel er phosphorsure Salte, uoploselige i Vand, og i en Form lig den, hvori de findes i Been;  $\frac{1}{10}$  Deel er Alkalisalte, indeholdende 2,5 % Phosphorsyre, der er oploselig i Vand, altsaa i en Form, som vi mest passende kunne sammenligne med den, hvori den findes i de oploselige phosphorsure Salte i sur phosphorsur Kalk. Dersom andre Stoffer end de her nævnte findes i nogen stor Mængde, og hvis der er meget Sand, da kan man være vis paa, at Guanoen ikke er ægte.

Før at give en Maalestok til Værdibestemmelseren af Guano skulle vi anføre, at  $\frac{2}{3}$  af Værdien af en peruanst Guano skyldes Ammoniakken,  $\frac{1}{3}$  Deel de phosphorsure Salte og  $\frac{1}{3}$  Phosphorsyren i de alkaliske Salte; de øvrige alkaliske Salte saavel som de organiske Stoffer ere derimod af en uvæsentlig Betydning.

Naar en Landmand derfor skal bedømme en Guano-analyse, maa han først og fremmest see hen til Ammoniak-mængden, fordi en lille Forandring i denne bør have en stor Indflydelse paa Prisen. En Formindskelse af 1 % Ammoniak kan kun opveies ved en Forøgelse af 8 % Phosphorsyre. Den peruanst Guano er imidlertid i Modsatning til de andre

Guanosorter af en temmelig eensartet Beskaffenhed, saa vi ofte kun behøve at forvisse os om, at den er ægte, for at kunne lægge den ovenstaaende Analyse til Grund for vores Beregninger. Dog kan der undertiden ogsaa komme mindre gode Ladninger, og en Forskjellighed af fra 15 til 19% Ammoniak ligger indenfor Mulighedens Grænser, hvilket omrent vil foraarsage en Værdiforskjellighed af 1 Rd. pr. 100 Rd.

Ville vi blot forvisse os om, at en Guanoprøve er ægte, da kan Analysen simplificeres meget, thi indeholder den blot af:

|  |        |
|--|--------|
| Bund, organiske Stoffer o. lg. . . . . | 66,89. |
| Phosphorsure Salte . . . . .           | 23,48. |
| Ammoniak . . . . .                     | 17,00. |

da kunne vi være temmelig sikre paa, at den ikke er forfalsket.

Hidtil har den peruaniske Guano været temmelig fri for Sand, men en Ladning, som for fort Tid siden blev undersøgt, og som sagdes at komme directe fra Chincha Øerne, indeholdt 18% Sand og kun 11—12% Ammoniak. Der er naturligvis indledet retslige Undersøgelser desangaaende, men hvilket Udfald disse end maae faae, er det dog nødvendigt, at man for Fremtiden er mere forsiktig med Kjøbet af den peruaniske Guano, og mere end hidtil tager AnalySEN til Hjælp.

Dog vil den peruaniske Guano altid staae højt over alle de andre Sorter Guano, der bringes paa Markedet under de mest forskellige Navne, som f. Ex. Saldanha Bay Guano, Kooria Moorria, Patagonisk, fra Bolivia, fra Chili o. s. v., thi disse ere langtfra saa righoldige paa Ammoniak, og tilmeld meget mere uensartede, hidrørende fra, at de dels findes afleirede i Egne, som ere for regnfulde til at en Udvadskning af Ammoniakken kan undgaaes, dels fra at de kun findes i Lag af ringe Mægtighed og pletviis, saa at de absolut maae mangle den Gensformighed, som udmarker den peruaniske Guano. Da de kun indeholde lidt Ammoniak, bliver Phosphorsyren det vigtigste Stof, men desuden indeholder de ofte svovlsure og kulsure Kalkalte, og næsten altid en overordenlig stor Mængde Sand. Neden-

staaende Analyser, der ere Middeltallene af en Mængde Undsøgeller af de vigtigste Sorter, ville yderligere godt gjøre den store Forskjel, der er mellem dem indbyrdes.

|                            | Patagonist G. | fra Chili. | Salvanha Bay. |
|----------------------------|---------------|------------|---------------|
| Band . . . . .             | 20,61         | 14,89      | 21,03.        |
| Organiske Stoffer . . . .  | 19,72         | 16,83      | 14,93.        |
| Phosphorsure Salte . . . . | 30,66         | 36,90      | 56,40.        |
| Svovlsur Kalk . . . . .    | 1,30          | "          | "             |
| Kulsur Kalk . . . . .      | 3,66          | 10,28      | "             |
| Afkali-Salte . . . . .     | 7,01          | 6,84       | 6,10.         |
| Sand . . . . .             | 17,04         | 14,26      | 1,54.         |
|                            | 100,0         | 100,00     | 100,00.       |

Deraf:

|                             |      |      |       |
|-----------------------------|------|------|-------|
| Ammoniaf . . . . .          | 2,10 | 1,42 | 1,62. |
| Phosphorsyre i Alkalialtene | 3,00 | "    | "     |

Men for tillige at vise, hvor lidt man kan stole paa Gensartetheden i en og den samme Guanosort, kunne vi anføre nogle Analyser af Guanoprosver fra Bolivia, som utoivl- somt være ægte og uforfalskede:

|                       | I.     | II.    | III.   | IV.     |
|-----------------------|--------|--------|--------|---------|
| Band . . . . .        | 4,25   | 19,70  | 11,80  | 7,20.   |
| Organiske Stoffer . . | 10,50  | 15,65  | 18,65  | 11,25.  |
| Phosphorsure Salte .  | 58,84  | 16,10  | 12,80  | 13,31.  |
| Svovlsur Kalk . . .   | "      | 40,93  | 32,91  | 7,40.   |
| Afkali-Salte . . . .  | 2,26   | 4,97   | 5,94   | 58,84.  |
| Sand . . . . .        | 24,15  | 2,65   | 17,90  | 2,00.   |
|                       | 100,00 | 100,00 | 100,00 | 100,00. |

Deraf:

|                    |      |      |      |       |
|--------------------|------|------|------|-------|
| Ammoniaf . . . . . | 0,80 | 0,37 | 0,46 | 2,04. |
|--------------------|------|------|------|-------|

En Prove indeholdt altsaa en Mæsse svovlsur Kalk, medens en anden slet ingen havde, een havde en stor Mængde Alkalialte, en anden næsten ingen, een var stærkt sandet, en anden derimod temmelig sandfri, fort sagt, Forskjellen viser sig saa stor, at man neppe skulde troe, de hidrørte fra samme Kilde,

hvilket dog var tilstrækkelig godt gjort at være tilføldet, men saalænge Kilderne ikke ere undersøgte af videnskabeligt dannede Mænd, kan det ikke nytte at ville gruble over Grundene hertil.

Som oftest opføres Guanoanalyserne i den Form, vi her have benyttet, og de smaa Afsigelser, man undertiden vil stode paa, kunne ikke lægge nogen Banskelighed i Beien. Enhver Guanoanalyse, der gaaer mere i Enkelthederne end ovenstaende, bør i Grunden forkastes, da den snarere vildleder end veileder Landmanden.

Inden vi dernæst gaae over til at anstille Betragtninger over Analyserne af sur phosphorsur Kalk, maae vi, for ret at klare disses Betydning, med et Par Ord først omtale Fabrikationen, der i de sidste Aar udføres paa flere forskellige Maader, hvilket da atter har tilfølge, at Produktet bliver høist forskelligt. Allerede i lang Tid har man vidst, at hensmuldrede Been have en heldig Indflydelse paa Plantevæxten; det var en ubestridelig Erfaringssætning; men den stod ikke desto mindre i Strid med alle datidige Ansuelser om Plantens Ernæring; og først for en Snes Aar siden har Videnskaben funnet løse denne ligesom saa mangen anden gordiss Knude. At benytte Venene hele, var af mange Grunde uhensigtsmæssigt; de blev derfor slaaede noget i Stykker, men man funde da næste Aar pleie dem næsten ligefaa usorandrede op, som man havde bragt dem paa Marken, uden at have sporet nogen Virkning deraf. De friske Been indeholde nemlig en Deel Fidt, der i Jorden danner en Sabé, som afleirer sig om hver lille Beenpartikel, og derved forhindrer Lustens Adgang til denne, og folgelig ogsaa dens Oplossning og Virkning. Man maatte dersofr luge Fidtet ud af Venene, hvorved de desuden blevet skjore, saa de let lode sig male fint, altsaa bedre funne fordeles, bedre blandes med Jorden og mere udsetttes for Lustens og Vandets Paavirkning. Men denne Operation var baade besværlig og bekostelig, og det var derfor af en uvurdeerlig Betydning, da Liebig paaviste en langt lettere og fuldstændigere Maade at

pulverisere dem paa. Han valgte nemlig at pulverisere dem ved chemiske Midler, istedetfor at man hidtil udelukkende havde brugt mechaniske, hvorved Pulveriseringen aldrig kan blive saa fuldstændig som ved hin, der skiller Atom fra Atom. Sætter man nemlig noget Svovlhyre til Benene, da vil denne destruere baade Limen og Fidtet i disse, den trænger ind selv i de mindste Dele af Benene, og frigjør dem for Fidtet og Limen, der hidindtil har bundet dem sammen til en fast Beenmasse; Pulveriseringen bliver altsaa saa fuldstændig som man kan tænke sig. Men ei nok hermed, Svovlhyren lader ei engang selve Beenmassen i Fred; heller ikke den kan modstaae Svovlhyrens chemiske Kraft. Som bekjendt bestaaer selve Beenmassen, eller det, der bliver tilbage, naar man brænder Benene, fortrinsvis af Phosphorsyre og Kalk, der her er i en noie chemisk Forening, som fuldstændigt modstætter sig Vandets Paavirkning. Kommer nu Svovlhyre i Berøring med denne Beensubstant, da hersover den Phosphorsyren de  $\frac{2}{3}$  Dele af dennes Kalk, for selv at forene sig dermed; men Phosphorsyren, der nu kun er i Forbindelse med den ene Trediedeel af den oprindelige Kalkmængde, kan nu paavirkes af Vandet, som oplöser den og fører den til Planterne. Benene blevе altsaa fuldstændig oplöste i: svovlsur Kalk, oplöselig phosphorsur Kalk og de destruerede organiske Stoffer (Liim og Fidt), og denne Blanding var det, som tidligere udgjorde Hovedbestanddelen af den saakaldte sure phosphorsure Kalk.

Siden den Tid er der imidlertid fundet forskjellige Mineralier: Apatit, Phosphorit, Østeolit og forstenede Been og Ekrementer af Forverdenens Dyr, den saakaldte Koprolit, der indeholde en overordenlig Mængde phosphorsur Kalk\*), lig den, der findes i Benene, hvorfor den, for at blive tjenlig for

---

\*) Apatit (90—92% phosphorsur Kalk) er fundet ved Kragers i Norge, Phosphorit (80%) i store Lag i Spanien; desuden i Siebengebirge og i Baiern, Østeolit (80—84%) i Wetterau, og Koprolit (50—60%) paa mangefolige Steder og i betydelig Mængde i England og Nordamerika.

Planterne maa behandles og oploses paa samme Maade i Svoovlsyre. Men medens den destruerede Liim i Venene indeholdt en stor Mængde Ammoniaf, der havde en hurtig og heldig Indvirkning paa Planterne, findes der ikke i disse Mineralier nogen Ammoniaf, og Fabrikanten søger deraf at bøde paa denne Mangel, ved at sætte svovlsur Ammoniaf, Fiskeaffald, Blod, Guano, alle Slags dyriske Affald o. lg. til den sure phosphorsure Kalk, der er vundet af disse Mineralier. Men ved alle disse Tilsætninger vil jo aabenbart Analysen give høist forskellige Resultater for den sure phosphorsure Kalk, eftersom man enten har benyttet den ene eller anden Fabrikationsmaade, den ene eller anden Tilsætning. Af det Foranstaende vil det jo desuden være klart, at en stor Mængde svovlsur Kalk (ɔ: Gibbs) i den sure phosphorsure Kalk ikke, — saaledes som man saa ofte troer, — hentyder paa Forfalskning, da der nødvendigiis maa dannes Gibbs, naar Svoovlsyren, man tilsætter, gaaer i Forbindelse med de 3 Dele af Kalkmængden i det anvendte Raamateriale.

AnalySEN af den sure phosphorsure Kalk udtryffkes i Neglen paa følgende Maade:

|                                  |         |
|----------------------------------|---------|
| Vand . . . . .                   | 18,39.  |
| Organiske Stoffer . . . . .      | 14,11.  |
| Phosphorsure Salte, oploselige.. | 14,88.  |
| Do. uoploselige*) . .            | 15,13.  |
| Svoovlsyre . . . . .             | 7,63.   |
| Svoovlsur Kalk . . . . .         | 20,44.  |
| Alkalosalte. . . . .             | 3,82.   |
| Sand . . . . .                   | 5,60.   |
|                                  | 100,00. |

Deraf:

|                    |       |
|--------------------|-------|
| Ammoniaf . . . . . | 2,10. |
|--------------------|-------|

\*) Ved Begrebet „uoploselige phosphorsure Salte“ forstaaes saavel her som i det følgende uoploselige i Vand; det vil altsaa nærmest svare til den af Svoovlsyre upaavirkede phosphorsure Kalk i Venene.

Undertiden anfører man ikke Ammoniakmængden særskilt, men angiver den saaledes:

„Ammoniak svarende til 8,76% svovlsur Ammoniak.“

Dette er forkasteligt, og man bør aldrig godkjende en Analyse, der ikke noisiagtigt angiver Ammoniakmængden; og det er saameget mere forkasteligt, som man absolut først maa bestemme Ammoniakmængden, og først da deraf beregne Mængden af den svovlsure Ammoniak; men Fabrikanten hører ofte denne Maade at udtrykke det paa, da den muligvis kan blønde og derved bibringe Indtrykket af at være bedre, end den i Virkeligheden er.

Ligeledes maae vi henlede Landmændenes Opmærksomhed paa, at Mængdebestemmelsen af de oploselige phosphorsure Salte ofte er unoiaagtig, thi det fordrer særegne Forholdsregler, naar man vil sikre sig en noiaagtig Bestemmelse deraf. Tidligere var man ikke opmærksom derpaa, men senere Undersøgelser have viist, at den gamle Fremgangsmaade, som endnu benyttes meget almindeligt, giver heelt vildledende Resultater. Man oploste nemlig den sure phosphorsure Kalk, satte dertil et Kalksalt og saa Ammoniak, og Bundfaldet, man derved erholdt, veiede man og angav det som „oploselige phosphorsure Salte“. Men idet disse Salte bundfældes, rive de i Virkeligheden en Deel af det tilsatte Kalksalt ned med sig, og dette forsøger da naturligvis den fundne vægt af „oploselige phosphorsure Salte.“ Den Feil, som derved fremkommer, kan undertiden være meget betydelig, saaledes gav AnalySEN af en sur phosphorsur Kalk efter denne Methode 37,29% oploselige phosphorsure Salte, medens den samme Prove ved en noiagtigere Fremgangsmaade kun gav 29,12%, altsaa en Forskjel af 8%, hvilket, som vi senere skulle see, omtrent vil forringe den 1 Rd. pr. 100 Pd. Wel er Feilen sjeldent saa stor, men dog stor nok til at den fortjener Landmændenes Opmærksomhed. Det kan desværre ikke nægtes, at denne feilagtige Maade som oftest bruges af Chemikerne, da den er let og hurtig, og det er blevet nødvendigt at udføre en Analyse saa hurtigt som

muligt, paa Grund af den ringe Betaling, der i Reglen ydes deraf. De fleste Fabrikanter og Mellemhandlere kjende fuldkomment vel denne forskjellighed mellem Analyserne, og naar de deraf kjobe en Gjodning, lade de som oftest Analysen udføre paa den nsiagtige Maade, hvorimod de ved Salget til Landmændene bekjendtgjøre en Analyse, udført paa den feilagtige Maade, fordi Gjodningen derved synes bedre, end den er.

Det første man maa forviisse sig om, naar man vil bedømme Godheden af en sur phosphorsur Kalk, er, om denne er lavet af Been eller af Beenaske eller af andre Materialier, der ikke indeholde organiske Stoffer. I Reglen benytter imidlertid Fabrikanten ikke udelukkende et enkelt Raamateriale, men blander som oftest Venene med Beenaske, eller naar det gjælder om at lave en billig Gjodning med Koproliter. Laves den af Been alene, er den brun eller sort, og synes noget klæbrig ved at bankes mellem to Stene eller i en Morter, hvilket hidroerer fra Liimsubstansen i Venene, saa den desvagtet godt kan være tør. Er den derimod lavet af Beenaske, da har den en graa Farve og er altid tør og pulverformig, selv om den indeholder mere Fugtighed end den, der er lavet af Been. I Almindelighed laves imidlertid som sagt den sure phosphorsure Kalk af forskjellige Materialier, og hvor man har brugt Beenaske og Koproliter, tilhæfter man da noget Blod, svovlsur Ammoniak eller lignende, for at forøge Ammoniakmængden; i saa Tilfælde kan den naturligvis have et heist forskjelligt Udseende, og Landmanden kan da ikke ved det blotte Skjøn faae nogen bestemt Mening om dens Godhed.

Naac man gjennemseer en Analyse af sur phosphorsur Kalk, maa man først og fremmest see hen paa, hvormegen oploselig phosphorsur Kalk den indeholder, da denne i Reglen udgjor de  $\frac{2}{3}$  eller  $\frac{3}{4}$  af Værdien. Ammoniakmængden maa omtrent tillægges  $\frac{1}{3}$  og den uoploselige phosphorsure Kalk  $\frac{1}{4}$  af Værdien; den svovlsure Kalk og de organiske Stoffer ere derimod kun af ringe Værdi. Saaledes kan man imidlertid kun demme, naar det benyttede Raamateriale har været Been; har dette derimod været Beenaske eller

Koproliter, er Ammoniakmængden ofte kun ubetydelig, og i saa Tilfælde tages der næsten udelukkende Hensyn til den oploselige phosphorsure Kalk.

Bed Balget af forskellige Slags surphosphorsur Kalk, maa der tages et væsentligt Hensyn til den Maade, hvorpaa man vil bruge den. Skal den benyttes ene, vil man i Reglen gjøre bedst i at vælge den, der er fabrikeret af Been eller som i det mindste indeholder nogen Ammoniaf, og i saa Tilfælde bør den indeholde mindst 15 % oploselige og 15 % uoploselige phosphorsure Salte samt 2 % Ammoniaf. Dersom den derimod skal bruges i Forbindelse med peruanisk Guana, vil det i Reglen være fordeelagtigt at vælge den, der er lavet af Been-askle eller Koproliter, og i saa Tilfælde bør den indeholde 24 % oploselige og 8—10 % uoploselige phosphorsure Salte.

Med Hensyn til de fleste af de andre i Handelen værende kunstige Gjødningsarter, da er det ikke vel muligt at give nogle Regler for disses Bedømmelse, da deres Sammensætning er saa højt forskellig. Som noget temmelig karakteristisk kan man imidlertid anføre, at de sjeldent have nogen høj Værdi, og at den Pris, der forlanges for dem, i Reglen er for høj. Dog skulle vi bemærke, at Chilisalpeteret bør indeholde 95 % salpetersurt Natron, og at det bør forkastes, hvis det ikke har 90 %, samt at den i Handelen gaaende svovlsure Ammoniaf ikke bør indeholde mere end 4 % Forurenninger, altsaa 96 % reen svovlsuur Ammoniaf, der svarer til 25 % Ammoniaf.

Efterat man nu ved Hjælp af Analysen har underjøgt, hvorledes Gjødningen er bestaffen, bliver det næste Spørgsmaal, hvad Værdi denne eller hin Gjødning har. At bestemme dette er ofte meget vanskeligt, thi mangfoldige Omstændigheder influere derpaa. Ved saa eensidige Gjødningsmidler, som f. Ex. Chilisalpeter eller svovlsur Ammoniaf, er det temmelig let, thi man kan der legge Markedspriserne til Grund for sin Beregning efter at have fradraget de Forurenninger Analysen godt gjorde. Som oftest ere Gjødningsarterne imid-

lertid ikke saa ensidige, men mere sammensatte, og Værdien for hvert enkelt Stof maa da beregnes efter den Pris, der betales for det, hvor det findes ublandet; men herved kommer da alle de Omveglinger, som Markedspriserne for de enkelte Stoffer ere udsatte for, til at indvirke paa vor Beregning. Den Væthed, hvormed Gjødningsarten kan bringes paa Marken, det Omfang, i hvilket dens forskjellige Bestanddele ere nyttige for Planterne, den Hurtighed, hvormed de oploses og gaae over i Planterne, eller med andre Ord den Tid, der hengaaer, inden den benyttede Kapital atter er indvundet gjennem Afgrøderne etc. etc., maa nødvendigvis ogsaa indvirke paa Priserne.

Det er derfor indlysende, at det er overordentlig vanskeligt, at opstille et System for Værdibestemmelsen af Gjødningsarterne i det Hele taget, hvorimod der lettere kunde lægges en Plan for hver Slags Gjødning for sig. Men da dette imidlertid fra en anden Side betragtet vilde frembyde store Vanskeligheder, har man forsøgt at opstille en almindelig Regel, som, skjønt langtfra absolut noiagtig, dog vil kunne yde god Tjeneste ved den relative Værdibestemmelse af disse Stoffer.

Ammoniak, oploselige og uoploselige phosphorsure Salte, svovlsur Kalk, Salpetersyre (som salpeterjurt Natron) Kali, Natron og organiske Stoffer ere de vigtigste Stoffer i Gjødningen, ere de, der give den dens Værdi og Betydning, men bidrage rigtignok i meget forskjellig Grad dertil. Saaledes er Ammoniakken og de phosphorsure Salte uden Sammenligning de vigtigste, og for en stor Deel beroer Gjødningens Værdi udelukkende paa dem. Ligeledes er Kalien ogsaa værdifuld, men den findes sjeldent i nogen ret stor Mængde i Gjødningen; derimod indeholder denne ofte Natron, der imidlertid har langt ringere Værdi. Den svovlsure Kalk og de organiske Stoffer, der i Neglen findes i en rigelig Mængde i de fleste Gjødningsarter, bidrage kun lidt til at forøge disses Værdi,

og ofte tillægges der ikke deres Tilstedeværelse nogen Betydning, hvilket dog neppe er ganske rigtigt.

Vi skulle nu undersøge, hvilken Priis, der for Tiden omrent betales for 100 Pd. af de forskjellige Stoffer, eftersom det findes i den ene eller den anden Gjødningsart. — Lad os saaledes først betragte de uoploselige phosphorsure Salte. 100 Pd. knuste og fint malede Koproliter koste 7 Mk.; disse indeholde 58 % phosphorsure Salte; 100 Pd. af de phosphorsure Salte vilde altsaa koste os 2 Rd., naar vi kjøbe dem i Form af Koproliter. Denne Priis er imidlertid overordentlig lav, fordi de phosphorsure Salte ikke der findes i en Form, at Planten hurtigt kan optage dem, og Koproliterne benyttes deraf næsten udelukkende som Raamateriale til Fabrikationen af den sure phosphorsure Kalk, hvorved den bliver mere oploselig, mere tjenlig til Plantenæring, men naturligvis ogsaa dyrere. Beenask koste 2 Rd. 2 ½ pr. 100 Pd.; den indeholder da 70 % phosphorsure Salte, hvoraf 100 Pd. følgelig vilde koste 2 Rd. 5 Mk. 4 ½, naar vi kjøbe dem i Form af Beenask. I disse to Tilfælde — Koproliter og Beenask — ere vi gaaede ud fra, at de phosphorsure Salte udelukkende bestemme disses Værdi; spørge vi derimod f. Ex., hvad koste 100 Pd. phosphorsure Salte i Been, da kunne vi ikke saaledes som ovenfor umiddelbart beregne dette, thi Benene indeholder ogsaa en Deel Ammoniak, hvis Værdi naturligvis først maa trækkes fra Benenes Priis; gjøre vi dette, da finde vi, at vi omrent betale 3 Rd. 1 Mk. 9 ½ for hver 100 Pd. phosphorsure Salte i Benene. Heraf seer man da, at man betaler langt mere for de phosphorsure Salte, naar disse findes i Been, end naar de kjøbes i Form af Koproliter.

Ammoniak gaaer i Handelen navnlig i Form af svovlsur Ammoniak, der for Tiden omrent koste 7 Rd. pr. 100 Pd.; trækkes der herfra de 5—6 % Forureninger, den svovlsure Ammoniak som øftest indeholder, og vi desuden erindre os, at de 100 Pd. svovlsur Ammoniak kun indeholde 25,75 Pd.

Ammoniaf, da see vi, at 100 Pd. af dette Stof omtrent koste 28 Rd. 2 Mk. Ved at anstille en lignende Beregning med Been og peruanſk Guano, finde vi, at 100 Pd. Ammoniaf koste, naar de findes i:

|                               |    |     |   |     |    |    |
|-------------------------------|----|-----|---|-----|----|----|
| Svovlsur Ammoniaf*) . . . . . | 28 | Rd. | 2 | Mk. | "  | ß. |
| Been. . . . .                 | 27 | "   | 2 | "   | 12 | "  |
| Peruanſk Guano. . . . .       | 25 | "   | 5 | "   | "  | "  |

Middelprisen er omtrent 27 Rd., der i Almindelighed lægges til Grund ved Beregningerne.

Svovlsur Kalk (Gibs) sælges i Reglen for 2 Mk. 12 ß. pr. 100 Pd.

Man har været meget uenig om, hvorvidt der burde tillægges de organiske Stoffer i Handelsgjedningen nogen Værdi, da der i Staldgjodningen altid vil findes en saadan Mængde, at Virkningen af de faa Pund, den kunstige Gjødningsart indeholder, vil være forsvindende. I Almindelighed vurderer man dem dog til 1 Mk. 6 ß. à 2 Mk. 12 ß. pr. 100 Pd., af hvilke den laveste Pris vistnok vil være den rigtigste.

Natronnet vil omtrent have en Værdi af 2 Mk. 12 ß. pr. 100 Pd., Kalien derimod af 9—12 Rd.

Salpeter sælges for Tiden for 6 Rd. 2 Mk. pr. 100 Pd., men tager man Hensyn til de Forureninger, det altid indeholder, vil 100 Pd. af det rene Salt koste 7 Rd. 1 Mk.

Paa samme Maade bestemmer man Prisen for de andre Stoffer, der kunne forekomme i Gjedningen, men da de forskellige Chemikere benytte forskellige Udgangspunkter, skulle vi her indskrænke os til at anføre den Værdi, som 3 af Englands bekjendteste Chemikere tillægger 100 Pd. af de respektive Stoffer:

\*) Prisen paa den svovlsure Ammoniaf er for Tiden meget lav; den har ofte kostet 7 Rd. 3 Mk. til 8 Rd. pr. 100 Pd.

|                                     | Anderson.   | Boelcker.   | Maø.         |
|-------------------------------------|-------------|-------------|--------------|
| Ammoniak . . . . .                  | 27 Rd. „ ‰. | 27 Rd. „ ‰. | 25 Rd. 20 ‰. |
| Uoploselige phosphorsure Salte.     | 3 - 15 -    | 4 - 48 -    | 3 - 15 -     |
| Oploselige Do. . . .                | 13 - 48 -   | 13 - 48 -   | 14 - 66 -    |
| Oploselig phosphorsur Kalk .        | 21 - 4 -    | 21 - 4 -    | 22 - 10 -    |
| Alkalialalte (fortrinssværs Matron) | “ - 44 -    | “ - 55 -    | “ - 44 -     |
| Svovlsur Kalk . . . . .             | “ - 44 -    | “ - 55 -    | “ - 44 -     |
| Kali (Potasse) . . . . .            | 9 - “ -     | —           | 14 - “ -     |
| Salpeter (Matronsalpeter) . . .     | 7 - 20 -    | 9 - “ -     | —            |
| Organiske Stoffer . . . . .         | “ - 22 -    | “ - 44 -    | “ - 44 -     |

Den praktiske Benyttelse af disse Talstorrelser er meget simpel, og vil let forstaes ved et Par Exemplar. Vælge vi da først den sure phosphorsure Kalk, hvis Analyse er anført paa en tidligere Side, da faae vi i 100 Pd. deraf:

|       |  |         |
|-------|--|---------|
| 14,11 | Pd. organiske Stoffer til 22 ‰. pr. 100 Pd.. | 3,1 ‰.  |
| 14,88 | ” oploselige phosphorsure Salte til 13½ Rd.  |         |
|       | pr. 100 Pd. . . . .                          | 192,0 ” |
| 15,13 | ” uoploselige phosphorsure Salte til 3 Rd.   |         |
|       | 15 ‰. pr. 100 Pd. . . . .                    | 45,8 ”  |
| 28,07 | ” svovlsur Kalk til 44 ‰. pr. 100 Pd. . .    | 12,3 ”  |
| 3,82  | ” Alkalialalte til 44 ‰. pr. 100 Pd. . . .   | 1,6 ”   |
| 2,10  | ” Ammoniak til 27 Rd. pr. 100 Pd. . . .      | 54,4 ”  |
| 18,39 | ” Vand . . . . .                             | — ”     |
| 5,60  | ” Sand . . . . .                             | — ”     |

100 Pd. sur phosphorsur Kalk har en Værdi af 309,2 ‰.  
= 3 Rd. 1 Mk. 5½ ‰.

Behandle vi paa samme Maade en af de tidligere anførte Guanoanalyser, da faae i 100 Pd. Guano:

|       |   |         |
|-------|---|---------|
| 53,16 | Pd. organiske Stoffer . . . . .           | 11,6 ‰. |
| 23,48 | ” uoploselige phosphorsure Salte. . . . . | 71,2 ”  |
| 5,42  | ” oploselige Do. . . . .                  | 69,9 ”  |
| 7,97  | ” Alkalialalte. . . . .                   | 3,5 ”   |
| 17,00 | ” Ammoniak . . . . .                      | 440,6 ” |
| 13,73 | ” Vand og 1,66 Pd. Sand . . . . .         | — ”     |

100 Pd. peruanisk Guano har en Værdi af . . . 596,8 ‰.

= 6 Rd. 1 Ms. 4 $\frac{1}{2}$  §.

Bed Kjøbet af en Gjødning er der imidlertid mange andre Hensyn, der gjøre sig gjældende, idet Jorden, den skal anvendes paa, Planten, den skal anvendes til, Værstiden o. lg. maa komme med i Betragtning; vil en Landmand f. Ex. anvende en vis Sum til Kjøbet af kunstig Gjødning, da vil det under visse Omstændigheder være fordeelagtigt at kjøbe sur phosphorsur Kalk, under andre derimod at kjøbe Guano. Dette er imidlertid noget, som vi ikke her kunne indlade os paa at behandle; vi maae indskrænke os til at hentyde paa, at Ammoniak i Almindelighed kjøbes billigst i Form af peruanst Guano, og dyrest som svovlsur Ammoniak, at uoplöselige phosphorsure Salte erholdes billigst i Koproliter, dernæst i Beenaske og dyrest i Been, hvorimod oploselige phosphorsure Salte kjøbes billigst i sur phosphorsur Kalk, der er lavet af Beenaske alene.

I Almindelighed vil man finde, at meget eensidige Gjødningsmidler ikke virke saa godt, som de mere alsidige; om Landmanden imidlertid selv bør foretage Sammenblandingen af flere eensidige, for derved at forsøge Virkningen, eller om han ikke hellere bør overlade dette til Fabrikanten, er noget, der aldeles maa beroe paa det individuelle Skjøn og paa de lokale Forhold, som derved gjøre sig gjældende; kun skulle vi i Almindelighed bemærke, at en Blanding af peruanst Guano og sur phosphorsur Kalk, lavet af Beenaske, i Neglen vil være den fordeelagtiste og meest økonomiske Gjødning.

Af det Foregaaende fremgaer da, at det første Skridt, man bør gjøre, naar man vil kjøbe en Gjødning, er af Sælgeren at forlange en garanteret Analyse, som maa være undertegnet af Analytikeren og bestemt dateret. Mangler Datoen, da kan det være en Analyse, som er udført for lang Tid siden, og som nu benyttes til en Gjødning, som, — skjønt Fabrikanten mener, at den maa være akkurat den samme, — dog kan være meget forskellig derfra. Dersom Analysen ikke er forståelig, eller hvis den ikke er affattet efter de

Regler, som vi ovenfor have anført, bør den forkastes. Bejndes den derimod at være i Orden, da kan Landmanden lægge den til Grund for sin Beregning, og hvis han finder den tilfredsstillende, da bør han strax bestille den nødvendige Mængde, for at ingen Forvexling skal finde Sted. Saasnart Gjødningen er kommen ham ihænde, bør han udtagte Prover af mindst 6—8 Sække, blande disse og analysere dem, for derigjennem at kontrollere Fabrikanten og dennes Analytiker. Men det er da langtsra nødvendigt at foretage en fuldstændig Analyse; undersøger han f. Ex. blot Mængden af oploselige og uoploselige phosphorsure Salte i sur phosphorsur Kalk, eller de phosphorsure Salte og Ammoniakmængden i Guano, og dette viser sig at være rigtigt, da kan han saa temmelig sikker stole paa, at ogsaa det Øvrige af Fabrikantens Analyse er rigtigt.

Når Landmanden vil tage alle de Hensyn, som vi her have troet at burde gjøre ham opmærksom paa, da vil han være saa temmelig sikker paa at kunne faae ægte Varer, men de storartede Bedragerier, der gaae i Svang ved Salget af kunstige Gjødningsarter, og som for Englands Vedkommende ømtrent beløbe sig til 4,000,000 Rd. aarlig, nødsage ham ogsaa til at opbyde hele sin Omhyggelighed for at sikre sig gode, ægte Varer og undgaae Tab, og fremfor alt bør han ikke af smaalige Hensyn spare den Udgift, som en Analyse, hvad enten han selv udfører den, eller lader den udføre af en Anden, fører med sig.

---