

Pelofos

KNIGA

Opće karakteristike i sastav Pelofosa.

Tehnologija proizvodnje Pelofosa se bazira na upotrebi sirovog fosfata i Siemens-Martinove troske, otpadnog produkta svih čeličana, za koji do danas nema gotovo nikakve upotrebe. Kemijskom analizom ove troske ustanovljeno je da sadrži mangana, magnezija, sumpora, bakra, cinka, kobalta, molibdena, bora i drugih elemenata od kojih neki aktiviziraju fosfornu kiselinu sirovih fosfata (Stout 1940. i 1950., Pierre 1953.)

Kemijski sastav SM—troski i sirovih fosfata različitog porijekla prikazuje slijedeća tabela (Prof. V. Logomerac):

| Kemijski sastav | SM—troske | | | | Sirovi fosfati | | |
|----------------------------------------|-----------|-------|----------|--------|----------------|--------|--------|
| | Zenica | Sisak | Smđerevo | Alžir | Tunis | Jordan | UAR |
| P ₂ O ₅ — ukupni | 2,50% | 1,39% | 1,32% | 29,56% | 29,93% | 32,32% | 23,75% |
| — topivi | 1,13 | 0,90 | 1,02 | 9,70 | 11,45 | 9,11 | 8,69 |
| SiO ₂ | 17,40 | 19,72 | 17,76 | 4,25 | 2,54 | 3,54 | 6,57 |
| Al ₂ O ₃ | 4,90 | 6,91 | 6,27 | 3,82 | 1,56 | 0,16 | 0,68 |
| Fe ₂ O ₃ | 3,13 | 3,48 | 4,24 | 0,05 | 0,14 | 0,15 | 0,47 |
| FeO | 14,56 | 10,63 | 11,78 | | | | |
| Fe—metalno | 0,10 | 0,18 | 4,62 | | | | |
| CaO | 31,50 | 36,40 | 40,09 | 47,40 | 48,20 | 49,50 | 46,50 |
| MgO | 5,76 | 5,45 | 6,16 | 0,34 | 0,03 | 0,20 | 0,61 |
| Mn | 8,84 | 7,21 | 7,74 | 0,08 | trag | trag | trag |
| S | 0,50 | 0,14 | 0,09 | 1,37 | 1,54 | 0,66 | 0,82 |
| TiO ₂ | 0,175 | 0,212 | 0,18 | 0,04 | 0,04 | 0,014 | 0,018 |
| Cr | 0,06 | 0,27 | 0,387 | 0,006 | 0,01 | 0,004 | 0,004 |
| V | 0,11 | 0,10 | 0,10 | 0,02 | 0,01 | 0,02 | 0,01 |
| K | 0,13 | 0,08 | 0,18 | 0,07 | 0,12 | 0,08 | 0,06 |
| Na | 0,40 | 0,58 | 0,53 | 0,80 | 0,79 | 0,22 | 0,67 |
| B | 0,064 | 0,087 | 0,076 | | | | |
| Li | 0,05 | 0,05 | 0,05 | 0,04 | 0,04 | 0,04 | 0,04 |
| Cu | 0,01 | 0,04 | 0,03 | 0,005 | 0,005 | 0,04 | 0,001 |
| Mo | 0,002 | 0,002 | 0,002 | 0,002 | 0,002 | 0,002 | 0,002 |

Kao što se vidi na tabeli vrlo je značajan sadržaj CaO, na čemu se bazira alkaličnost Pelofosa. To je i indikacija za njegovu upotrebu na kiselim tlima i u kombinaciji s kiselim gnojivima, pa se osim fosfatizacije ujedno vrši i kalcifikacija tla.

Premda tome, Pelofos je fosforno gnojivo alkalične reakcije, koje sadrži smjesu kalcijevih fosfata sa minimum 17 — 18% P₂O₅, 4% MgO, 1—4% Mn,

te navedene mikroelemente. Fosfati se nalaze u lakše i teže topivom obliku pa je zato potrebno Pelofoš upotrebljavati kod osnovne gnojidbe uz osnovni obradu tla u jesen, kao i za meliorativnu gnojidbu. Jedna od upadljivih karakteristika primjene Pelofoša je intenzivna tamnozelena boja lišća gnojenih biljaka.

Pelofoš se može miješati sa svim ostalim mineralnim gnojivima, pa i s ureom. Ne može se miješati jedino sa gnojivima na bazi amonija.

Radi usporedbe Pelofoša s Thomas fosfatom, dajemo podatke o njihovom sastavu (prof. dr V. Mihalić):

| Gnojivo Sastav u % | Pelofoš | Tomasov fosfat |
|-------------------------------------------------------------------|---------|----------------|
| P ₂ O ₅ ukupni | 18,43 | 17,40 |
| P ₂ O ₅ topivi u 2%-tnoj limunskoj kiselini | 18,13 | 15,60 |
| SiO ₂ | 10,69 | 8,70 |
| Fe ₂ O ₃ | 4,14 | 16,0 |
| Al ₂ O ₃ | 0,50 | 1,80 |
| CaO | 44,65 | 47,40 |
| MgO | 5,74 | 2,40 |
| Mn | 4,07 | 5,1 |
| SO ₃ | 1,64 | 17,4 |

Prema dr J. Anić, sadržaj mikroelemenata u Pelofošu je slijedeći:

| Sastojak | Pelofoš |
|-----------------|--------------|
| MgO | 4,5 — 6,3% |
| SO ₃ | 3,8% |
| Mn | 2,4 — 4,5% |
| Cu | 40 — 65 ppm |
| Mo | 6 — 12 ppm |
| Zn | 54 — 110 ppm |
| B | oko 20 ppm |

Kemijska reakcija standardnih fosformih gnojiva je slijedeća (Dr V. Mihalić):

| Gnojivo: | pH |
|--------------|------|
| Superfosfat | 2,5 |
| Hiperfosfat | 6,5 |
| Thomasfosfat | 10,9 |
| Pelofoš | 9,6 |

Kao što se vidi, superfosfat je izrazito kisele reakcije, dok se hiperfosfat približava neutralnoj reakciji. Thomasfosfat i Pelofoš su izrazito alkalični, pa bi kod upotrebe i o tome trebalo voditi više računa nego do sada.

»RADONJA«
Kemijska industrija — Sisak
 — istraživačka služba
 R. K. — A. M. — N. K.
 (Nastavak u slijedećem broju)