

### Augšņu agroķīmiskajām analīzēm izmantotās metodes

Agroķīmisko īpašību rādītājs	Metode (ekstrahents)
<b>Organiskā viela</b>	Augsnēs ar organisko vielu saturu līdz 15 % tās nosaka, oksidējot augsni ar kālija dihromātu ( $K_2Cr_2O_7$ )  Augsnēs ar organisko vielu saturu, lielāku par 15 %, tās nosaka sadedzinot, pie $t$ 525 °C
<b>Reakcija (pH)</b>	Potenciometriski 1 molārā KCl suspensijā
<b>Kustīgais fosfors un kālijs</b>	Egnera – Rīma (DL) metode, ekstrahents - 0,04 molārs kalcija laktāta šķīdums (pH 3,5-3,7)
<b>Apmaiņas magnijs*</b>	DL metode, ekstrahents - 0,04 molārs kalcija laktāta šķīdums (pH 3,5-3,7)
<b>Apmaiņas kalcijs</b>	Ekstrahents - 1 molārs KCl šķīdums (pH 5,6-6,0)
<b>Sērs</b>	Ekstrahents - 1 molārs KCl šķīdums (pH 5,6-6,0)
<b>Bors</b>	Ekstrahents - karsts ūdens
<b>Varš, cinks, mangāns</b>	Ekstrahents - 0,05 molārs etilēndiamīntetraetiķskābes dinātrija sāls šķīdums (EDTA)
<b>Dzelzs</b>	Ekstrahents – 1 N HCl šķīdums
<b>Nātrijs</b>	Ekstrahents – dejonizēts ūdens

*No 2004. gada jūnija magnija saturu, tāpat kā fosfora un kālija saturu, nosaka 0,04 molārā kalcija laktāta izvilkumā (DL metode), kas šo elementu noteikšanai tiek lietots arī Vācijā. Līdz šim magniju noteica pēc Nozares standarta LV ST ZM 83-97.*