УЧЕБНИКИ И УЧЕБНЫЕ ПОСОБИЯ ДЛЯ ВЫСШИХ

СЕЛЬСКОХОЗЯЙСТВЕННЫХ УЧЕБНЫХ ЗАВЕДЕНИЙ

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Л. Н. АЛЕКСАНДРОВА, О. А. НАЙДЕНОВА**

**ЛАБОРАТОРНО-ПРАКТИЧЕСКИЕ**

**ЗАНЯТИЯ ПО ПОЧВОВЕДЕНИЮ**

Издание 3-е, переработанное и дополненное

Допущено Главным управлением

выс­шего и среднего сельскохозяйственного

образования Министерства сельского

хо­зяйства СССР в качестве учебного пособия

для студентов агрономических факультетов

сельскохозяйственных вузов

ЛЕНИНГРАД «КОЛОС»

ЛЕНИНГРАДСКОЕ ОТДЕЛЕНИЕ • 1976

**ОПРЕДЕЛЕНИЕ MgO КОМПЛЕКСОМЕТРИЧЕСКИМ МЕТОДОМ**

Для определения магния используют фильтрат от по­луторных окислов, в части которого определялось содер­жание СаО. В этом растворе определяют комплексомет- рически суммарное содержание кальция и магния, а по разности вычисляют количество магния. Для суммар­ного определения количества кальция и магния берут такой же объем раствора, какой был взят для опреде­ления кальция. Раствор помещают в коническую колбу вместимостью 250 мл, добавляют 5—10 капель водного раствора гидроксиламина (или 0,1 г сухого препарата), а также 1—2 капли 1%-ного раствора Na2S, после чего разбавляют раствор до 100 мл, затем приливают 5 мл хлоридно-аммиачного буфера и вносят хромоген черный до установления явно винно-красной окраски. Медленно титруют 0,02 н. раствором трилона Б до перехода ок­раски в сине-голубую. Для расчета MgO из объема три­лона Б, пошедшего на титрование суммы Са и Mg, вы­числяют объем, пошедший на титрование Са, а в даль­нейшем используют приведенную выше формулу, но вместо коэффициента 0,028 используют 0,020 — коэффи­циент пересчета MgO в граммы.