

## Литература

1. *Аликберова Л. Ю., Рукк Н. С.* Полезная химия: задачи и истории. — М.: Дрофа, 2005.
2. *Белин В. Ф.* Ваш огород (маленькая энциклопедия). — М.: Большая российская энциклопедия, 1998.
3. *Ващенко И. М.* Практикум по основам сельского хозяйства. — М.: Просвещение, 1991.
4. *Дорофеева Т. И.* Эти двуликие нитраты // Химия в школе. — 2000. - № 5. — С. 43.
5. Книга для чтения по неорганической химии: Книга для учащихся в 2 частях. — М.: Просвещение, 1993.
6. *Лыгин С. А.* К рассмотрению проблемы кислотных дождей // Химия в школе. — 2003. — № 6. — С. 35.
7. *Сударкина А. А.* Химия в сельском хозяйстве. — М.: Просвещение, 1995.
8. *Пичугина Г. В.* Химия и повседневная жизнь человека. — М.: Дрофа, 2004.
9. *Трухина М. Д.* Нитраты: польза или вред // Химия. Приложение к газете «Первое сентября». - - 2001. - № 17. - С. 1.
10. *Трухина М. Д.* Азот в жизни растений // Химия. Приложение к газете «Первое сентября». - - 2001. - № 25. - С. 1.

## Приложение

### Практическая работа № 1. Изучение кислотности почв. Составление картограмм кислотности почв (2 ч)

**Оборудование и реактивы:** пробирки, фильтровальная бумага, воронка; дистиллированная вода, универсальный индикатор, образцы почвы.

#### Ход работы

В пробирку поместите почву (столбик почвы должен быть 2—3 см). Прилейте дистиллированную воду, объем которой должен быть в три раза больше объема почвы. Закройте пробирку пробкой, тщательно встряхивайте в течение 1—2 минут.

Профильтруйте полученную смесь почвы и воды. Почва останется на фильтре, а собранный в пробирке фильт-

рат представляет собой почвенную вытяжку (почвенный раствор).

Возьмите универсальный индикатор, нанесите на него палочкой почвенный раствор. Определите по окраске универсального индикатора pH почвенного раствора.

Для составления картограммы кислотности почв выберите какой-либо участок земли (поля), возьмите пробы почвы с различных мест выбранного участка. Определите кислотность каждой пробы почвы и нанесите полученные данные на план участка.