

§ 49. Мінеральні добрива

Поняття про кислотні та лужні ґрунти



Азотфіксуючі бактерії поглинають азот повітря і перетворюють його на сполуки Нітрогену, що дуже необхідні для розвитку рослин

Проблеми раціонального використання мінеральних добрив



Рослини, зелені частини яких накопичують нітрати



Цвітіння води в річці внаслідок надмірної концентрація ортофосфат-іонів

Додаткові завдання до параграфа

Комплексні завдання

49.1. Поживну цінність фосфатних добрив прийнято оцінювати, розраховуючи масову частку P_2O_5 у кожному з них. Обчисліть масову частку P_2O_5 у преципітаті.

49.2. Порівняйте вміст Нітрогену в сечовині $CO(NH_2)_2$, амоніачній селітрі NH_4NO_3 , натрієвій селітрі $NaNO_3$. Яке з цих добрив має найбільшу поживну цінність для рослин?

49.3. Юним агрономам дано завдання підгодувати яблуню амоніачною селітрою, приготувавши розчин: 1 г солі на 1 л води. Однак амоніачної селітри не виявилось, і вони вирішили замінити її на калійну. Яку масу калійної селітри треба розчинити в 1 л води, щоб одержати розчин із потрібним умістом Нітрогену?

49.4. Річну норму внесення в ґрунт фосфатних добрив визначають кількістю P_2O_5 . Яка маса преципітату потрібна для обробки поля площею 50 га протягом року, якщо норма внесення фосфатного добрива становить 120 кг P_2O_5 на гектар?