

20.03.24.

25 гр.

Сировина і допоміжні матеріали у виробництві

Тема: Л.П.Р. МЕТОДИ ВИЗНАЧЕННЯ РІЗНИХ ВИДІВ АЗОТНИХ ДОБРІВ ЗА ЗОВНІШНІМИ ОЗНАКАМИ ТА ЯКІСНИМИ РЕАКЦІЯМИ

Знання розчинності добрив має велике значення для правильного вибору часу і способів їх внесення. Усі добре розчинені добрива після їх внесення в ґрунт швидко переходять у ґрунтовий розчин і їх елементи живлення можуть бути використані рослинами. Елементи живлення не розчинених у воді добрив стають доступними для рослин тільки через деякий час після взаємодії їх в ґрунті і під дією самих

рослин.

Хід роботи. За зразками описують зовнішній вигляд, колір, запах, гігроскопічність, фізичний стан (у вигляді порошка, гранул або кристалів) азотних добрив.

Для дослідження на розчинність беруть 1 г добрива, поміщають у пробірку, туди ж доливають 5-6 мл дистильованої води. Пробірку збовтують і спостерігають за розчинністю добрива. Якщо добриво повністю не розчинилось, пробірку підігрівають на вогні пальника. При цьому може бути повне розчинення добрива, коли немає залишку на дні пробірки і одержаний розчин прозорий, і повне розчинення, коли розчин має легку каламутність, і неповне розчинення - розчин дуже каламутний, а добриво на дні пробірки зберігається у вигляді нерозчинного залишку.

Результати роботи записують за такою формою:

Назва добрива і його хімічна формула	Колір і запах	Гранули аморфні або кристалічні порошки	Гігроскопічність	Розчинність у воді
Аміачна селітра (NH ₄ NO ₃)	Аміак білий	Кристали	Гігроскопічність	Розчинна у воді