

Сульфат амонію



Черкаси, Україна

Хімічна формула: $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$.

Сульфат амонію - одне з широко застосовуються у сільському господарстві азотно-сірчаних мінеральних добрив, містить 21% азоту в амонійній формі та 24% сірки. Гігроскопічність його слабка, тому при тривалому зберіганні не злежується та зберігає сипучість. Забезпечує значний приріст врожаю чаю, жита, картоплі, бавовни, рису, вівса, цукрових буряків. З успіхом конкурує з кращими азотними добривами. Сульфат амонію, завдяки амонійной формі азоту, сумісної з сіркою, запобігає накопиченню нітратів у 3 рази, зменшує вміст радіонуклідів у рослинах у 2 рази. Може застосовуватися на забруднених територіях. Використовується під всі сільськогосподарських культур (від картоплі до citrusових) на чорноземах та сероземах. Добриво має цінною якістю - низькою міграційної здатністю, так як катіон амонію активно поглинається ґрунтом і це оберігає його від вимивання. Тому сульфат амонію рекомендують вносити на легких ґрунтах, при зрошенні, тобто там, де є потенційна небезпека втрати азоту добрива за рахунок міграційних явищ. Амонійний азот сульфату амонію засвоюється рослинами. Сірка необхідна для живлення всіх культур, так як входить до складу деяких синтезованих рослинами незамінних амінокислот.

Фізико-хімічні показники сульфату амонію (амонію сірчаноокислого)

Найменування показника

Масова частка азоту в перерахунку на суху речовину, %, не менше 21

Масова частка води, %, не більше 0,2

Масова частка вільної сірчаної кислоти, %, не більше 0,03

Фракційний склад:

масова частка фракції розміром більше 0,5 мм, %, не менш

менше 6 мм, % 80-100

Розсипчастість, % 100

Масова частка нерозчинного у воді залишку, %, не більше 0,02

Вимоги безпеки сульфату амонію (амонію сірчаноокислого)

Сульфат амонію - негорючий речовина. При нагріванні до 235°C здатне розкладатися з виділенням аміаку та тріоксиду сірки. Для захисту від пилу застосовують протизапорошений респіратор та брезентові рукавиці.

Упаковка, транспортування та зберігання.

