

## Паспорт безопасности

Удобрения жидкие азотные (КАС) TSh 6.3-82:2006	УДК 631.8	Стр. 1 из 10
---	-----------	-----------------

### 1. Идентификация химической продукции и ведения о производителе или поставщике

1.1 Техническое наименование.	Удобрения жидкие азотные (КАС)
1.2. Химическая формула.	$\text{NH}_4\text{NO}_3 + \text{CO}(\text{NH}_2)_2$
1.3 Полное официальное название организации.	Открытое Акционерное Общество «Максам - Чирчик»
1.4 Адрес почтовый.	Адрес: 702100, Республика Узбекистан, Ташкентская область, г. Чирчик, ул. Ташкентская, 2
1.5 Телефон, в том числе для экстренных консультаций, ограничения по времени.	Телефоны: (+9987071) 6-40-79 Факс: (+9987071) 6-57-49, 5-15-75 Email: <a href="mailto:info@maxam-chirchiq.uz">info@maxam-chirchiq.uz</a>
1.6 Ответственный за поставку продукции на рынок	Коммерческий директор

### 2. Идентификация опасности

2.1 ПДК рабочей зоны. (предельно-допустимая концентрация)	Удобрения жидкие азотные (КАС) - $25 \text{ mg/m}^3$ , 4 класс опасности. Аммофос - $6 \text{ mg/m}^3$ , 4 класс опасности.
2.2 Степень опасности продукта в целом.	КАС относится к малоопасным веществам. Не является окислителем, не поддерживает горение. КАС не являются пожароопасными и термически устойчивы.

### 3. Состав (информация о компонентах)

3.1 3.1.1 Общая характеристика	КАС – являются жидкими минеральными удобрениями, состоящими из раствора аммиачной селитры и раствора карбамида. В качестве ингибитора коррозии применяется аммофос по TSh 6.6-09:2008. КАС – не токсичная жидкость, но при длительном воздействии может вызвать раздражение кожи. КАС не обладают кумулятивными свойствами, не образуют токсичных соединений в воздушной среде и сточных водах в присутствии других веществ. КАС не являются пожароопасными и термически устойчивы.
-----------------------------------	---

Наименование продукта	Код ОКП	Наименование показателей	Норма	Методы контроля
Удобрения жидкие азотные (КАС)	21 8111	1. Суммарная массовая доля азота, % в пределах	$27,0 \div 33,0$	п.4.3.3
		2. Массовое соотношение между карбамидом и аммиачной селитрой	$0,5 \div 0,8$	п.4.3.4
		3. Щелочность в пересчёте на свободный аммиак, %	$0,05 \div 0,50$	п.4.1