

ЯРА ФРАНС ЮЗИН де Парди	ИНФОРМАЦИОНЕН ЛИСТ ЗА БЕЗОПАСНОСТ	Превод на български език Максам България АД Габрово
----------------------------	-----------------------------------------	-----------------------------------------------------------

АМОНИЕВ НИТРАТ ПОРЪОЗЕН АГ

1. СЪДЪРЖАНИЕ И ИДЕНТИФИКАЦИЯ НА ПРОИЗХОДА

1.1. ИДЕНТИФИКАЦИЯ НА СЪДЪРЖАНИЕТО

- 1.1.1. Химическо наименование: Амониев нитрат.
1.1.2. Търговско наименование: Амониев нитрат поръозен АГ.
1.1.3. Приложение на продукта: Предназначен за производство на промишлени взривни вещества.

1.2. НАИМЕНОВАНИЕ НА ПРОИЗВОДИТЕЛЯ / ДОСТАВЧИКА

- 1.2.1. ЯРА ФРАНС Юзине де Парди, Франция.
1.2.2. Телефон: 00359 66 801 694 (доставчик).
1.2.3. Факс: 00359 66 801 699 (доставчик).

2. СЪСТАВ И ДАННИ ЗА СЪДЪРЖАНИЕТО

2.1. Амониев нитрат		EINECS №	CAS №	
2.2. Наименование		299-348-7	6484-52-2	
2.3. Формула:		Амониев нитрат		
2.4. Описание:		NH ₄ NO ₃ .		
2.5. Опасни компоненти:		Бели гранули с неправилна форма и пореста повърхност.		
Номер ООН	Означение	%	Клас	R-фрази
1942	Амониев нитрат	> 99	5.1	25
	Влага	< 0,12		
	Запалими вещества	< 0,20		

3. ИДЕНТИФИКАЦИЯ ЗА ОПАСНОСТ

3.1. Опасност за човешкото здраве: По принцип е безопасен продукт, когато с него се работи правилно

При контакт с кожата: Продължителен контакт може да предизвика дразнене.

При контакт с очите: Може да причини дразнене след контакт

При поглъщане: Малки количества не биха могли да причинят токсичен ефект. Големи количества могат да увеличат гастро-чревните разстройства и в екстремни случаи при млади хора може да се предизвика образуване на метхемоглобин и цианоза, проявяваща се в посиняване около устата.

При вдишване: Високата прахова концентрация от частици може да предизвика дразнене на носа и на горните дихателни пътища със симптоми на възпалено гърло и кашлица.

Дълготрайни ефекти: Не са известни неблагоприятни ефекти.

Принципна опасност: Пожароопасен. Продукти от термичното разлагане: Вдишване на газове от разграждането, съдържащи азотни окиси и амоняк могат да предизвикат дразнене и разяждащи ефекти на дихателната система. По-късно могат да се проявят и увреждания на белия дроб.

3.2. Опасност за околната среда: Амониевия нитрат е азотен тор. Големи разсипи могат да причинят неблагоприятни екологични въздействия, като еутрофикация в ограничени водни повърхности или нитратно замърсяване.

3.3. Пожар, нагряване и детонация: Самият продукт не е запалим, но подпомага горенето, дори в отсъствието на въздух. При нагряване се топи и по-нататъшното нагряване може да предизвика разграждане, освобождаване на токсични пари, съдържащи азотен окис и амоняк.

4. МЕРКИ ЗА ПЪРВА ПОМОЩ

4.1. При контакт с кожата: Измийте с вода и сапун.

4.2. При контакт с очите: Обилно промивайте с воде поне 10 минути. Ако дразненето продължи, потърсете лекарска помощ.

4.3. При поглъщане: Не предизвиквайте повръщане. Дайте на пострадалия вода или мляко. Ако е погълнато по-голямо количество, потърсете лекарска помощ.

4.4. При вдишване: Преместете пострадалия далеч от опасната зона. Ако не се чувства добре, потърсете лекарска помощ.

При пожар и отделяне продукти от разграждане

4.5. При контакт с кожата: Промийте обилно засегнатото от стопения продукт място със студена вода.

4.6. При вдишване на газове от разграждането: Отстранете пострадалия от опасната зона. Оставете го на топло и в покой, дори и ако няма симптоми на отравяне. Дайте кислород, особено ако е налице посиняване около устата. Изкуствено дишане се прилага само ако дишането спре. Пострадалият трябва да бъде под лекарско наблюдение поне 48 часа, тъй като може да се развие белодробен оток.

5. ПРОТИВОПОЖАРНИ МЕРКИ

- 5.1. Ако продуктът не е пряко включен в пожара: Използвайте подходящи гасящи агенти.
- 5.2. Ако продуктът е включен в пожара
 - Повикайте противопожарна бригада;
 - Избягвайте вдишването на токсични пари. Не стойте от подветрената страна. При наличие на пари използвайте противогаз.
 - Използвайте обилно вода.
 - Не използвайте химически пожарогасители с пяна или опитайте да потушите пожара с пара или пясък.
 - Ако пожарът е възникнал в склад, отворете вратите и прозорците, за да осигурите максимална вентилация.
 - Не позволявайте на стопилката да проникне в канализацията.
 - Ако продуктът проникне в канализация, уведомете съответните органи.

6. МЕРКИ СРЕЩУ СЛУЧАЙНИ РАЗСИПВАНИЯ

- 6.1. Разсипването трябва да се почисти бързо, да се смете и да се постави в чист надписан отворен контейнер за безопасно изхвърляне. Не позволявайте да се смесва с дървесни трици или други запалими органични вещества.
- 6.2. В зависимост от степента и природата на замърсяване може да се използва продукта за наторяване в селското стопанство след консултация с агроспециалист.
- 6.3. Да се избягва замърсяване на водопроводи и канализации. В случай на попадане на продукта в такива съоръжения да се информират съответните органи.

7. МАНИПУЛИРАНЕ И СЪХРАНЕНИЕ

- 7.1. Процедури по манипулиране:
 - Избягвайте излишно разпрашаване
 - Избягвайте замърсяване със запалими вещества, освен при смесване съгласно технологични инструкции.
 - Избягвайте ненужното излагане на атмосферни условия, за да се предотврати абсорбирането на влага.
- 7.2. Процедури по съхранение:
 - Складирайте далеч от източници на огън и топлина.
 - Складирайте далеч от запалими материали и вещества, упоменати в 10.3.
 - Осигурете охрана на склада.
 - Не пушете и не използвайте открит огън в склада.
 - Складовите помещения да бъдат затворени, сухи и с добра вентилация.
 - Продуктът не трябва да се излага на директна слънчева светлина, за да се избегне разрушаването на гранулите вследствие на термичните цикли.

8. КОНТРОЛ НА ДОЗИТЕ И ЛИЧНА ЗАЩИТА

- 8.1. Норми на професионално излагане на вредно въздействие
 - Няма специфични официални норми.
 - Норми на хигиена на човешкото здраве: Норма за вдишвани частици TLW/TWA: 10 mg/m^3 .
- 8.2. Предохранителни и технологични мерки: Избягвайте високите концентрации на прах.
- 8.3. Персонална защита:
 - Използвайте подходящи ръкавици, когато продължително време работите с продукта.
 - Използвайте подходящи респиратори, ако концентрацията на прах е висока.
 - След работа с продукта измивайте добре ръцете си и поддържайте добра лична хигиена.

9. ФИЗИЧЕСКИ И ХИМИЧЕСКИ ХАРАКТЕРИСТИКИ

- 9.1. Физическо състояние: Бели гранули.
- 9.2. Мирис: Без мирис.
- 9.3. pH на воден р-р 100 g/l: минимум 4.
- 9.4. Точка на топене: $160 - 170^\circ\text{C}$.
- 9.5. Точка на кипене: 210°C .
- 9.6. Взривоопасност: Не е взривоопасен. С добавка на горива или мощни взривни вещества се получават промишлени взривни вещества. Нагряване в силно ограничено пространство (например метална тръба) може да предизвика детонация.
- 9.7. Окисляващи свойства: Подпомага горенето и окислява.
- 9.8. Насипна плътност: $690 \dots 750 \text{ kg/m}^3$.
- 9.9. Маслопоглъщаемост: $> 10\%$.
- 9.10. Водоразтворимост: 1900 g/l вода при 20°C .

10. СТАБИЛНОСТ И РЕАКТИВНОСТ

10.1. Стабилност

Продуктът е стабилен при нормални условия на съхранение и манипулиране.

10.2. Условия, които трябва да се избягват:

- Нагриване над 170 °C (разлага се с отделяне на газове).
- Замърсяване с несъвместими материали.
- Ненужно излагане на атмосферни условия.
- Близост до източници на топлина и огън.
- Заваряване или други топлинни обработки на оборудването или инсталациите, преди първоначално да се отстрани чрез измиване останалия продукт.

10.3. Материали, които трябва да се избягват:

- Запалителни материали (освен предвидените по технология), редуциращи агенти, киселини, основи, сяра, хлорати, хлорити, хромати, нитрити, перманганати, метални прахове или вещества, съдържащи мед, никел, кобалт, цинк и техните сплави.

10.4. Опасни реакции, продукти на разграждане

- При силно нагриване продуктът се топи и разгражда, отделяйки токсични пари. Нагриването в силно ограничено пространство (например метална тръба) може да доведе до бурна реакция и детонация, особено ако е смесен с органични горива.
- При контакт с алкални материали, като варовик, се отделя амониак.

11. ТОКСИКОЛОГИЧНА ИНФОРМАЦИЯ

11.1. Общи положения

Амониевия нитрат сам по себе си е безвреден, когато с него се работи правилно. При нагриване може да се отделят токсични газове.

11.2. Данни за токсичност

- LD₅₀ (орално за плъхове) > 2000 мг/кг, може да предизвика метхемоглобинанемия.

12. ЕКОЛОГИЧНА ИНФОРМАЦИЯ

12.1. Мобилност

Силно разтворим във вода. NO₃⁻ йонът е подвижен. Амониевият йон (NH₄⁺) се адсорбира от почвата.

12.2. Стабилност (разграждане)

Нитратният йон е преобладаваща форма за наторяване на растенията. Следва се естественият цикъл на нитрификация / денитрификация за получаване на азот.

12.3. Биоакмулиране

Продуктът не проявява никакви биоакмулационни способности.

12.4. Екотоксичност

Ниска токсичност към водния свят. TLM между 9610 – 100 ppm.

13. СЪОБРАЖЕНИЯ ПРИ ИЗХВЪРЛЯНЕ

13.1. Общи положения

Отпадъците могат да се пласират като тор за селскостопански нужди, ако не са замърсени с органични горива и други органични замърсители.

14. ТРАНСПОРТНА ИНФОРМАЦИЯ

14.1. Класификация по ООН.

Клас 5, раздел 5.1 Окисляващи вещества, ООН № 1942, ADR/RID поз. 21 ° (с), IMDG опаковка gr. III, кат. Складиране А, код стр 5123 (94).

14.2. Етикет за опасност: 5.1.

15. НОРМАТИВНА ИНФОРМАЦИЯ

Изготвен в съответствие с Европейските нормативни документи за пускане на пазара на химически продукти и опасни химически вещества.

15.1. ЕЕС Директиви

- 67/548/ЕЕС Европейска Директива за опасните вещества и субстанции, 7-мо изменение
- 793/93/ЕЕС Европейска Директива за класификация на химическите вещества с търговско предназначение
- 82/501; 87/216; 88/610/Севезо; 96/82/Севезо; Основни опасни инциденти
- 79/831; 81/437 Съществуващи химически вещества с търговско предназначение

16. ДРУГА ИНФОРМАЦИЯ

Съдържащата се тук информация е основана на познанията и опита, които има производителят към посочената дата и не е окончателна.

При други приложения, моля да се обръщате към нас за подробни съвети.
