



KARTA CHARAKTERYSTYKI

WODA AMONIAKALNA R-R 25 %

Data sporządzenia: 2002-09-18 Data aktualizacji: 2015-06-01

Wydanie: 4

SEKCJA 1. IDENTYFIKACJA SUBSTANCJI/MIESZANINY I IDENTYFIKACJA PRZEDSIĘBIORSTWA

1.1. IDENTYFIKATOR PRODUKTU

Nazwa substancji : WODA AMONIAKALNA R-R 25 %

Wzór chemiczny : $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$

Numer CAS : 1336-21-6

Oznakowanie WE : 215-647-6

Numer indeksowy : 007-001-01-2

Numer rejestracji : 01-2119488876-14-xxxx

Synonimy : woda amoniakalna

1.2. ISTOTNE ZIDENTYFIKOWANE ZASTOSOWANIA SUBSTANCJI LUB MIESZANINY ORAZ ZASTOSOWANIA ODRADZANE

W przemyśle chemicznym, farmaceutycznym, gumowym, tekstylnym, do produkcji środków myjących, w procesie odsiarczania gazów spalinowych, odczynnik laboratoryjny.

1.3. DANE DOTYCZĄCE DOSTAWCY KARTY CHARAKTERYSTYKI

DYSTRYBUTOR:

Przedsiębiorstwo Przemysłowo Handlowe
„STANLAB” sp. j.
ul. Olszewskiego 12 20-481 LUBLIN
Tel. +48.817100700 fax. +48.817100705
E-mail: info@stanlab.eu strona internetowa: www.stanlab.eu
Osoba odpowiedzialna za K.Ch.: Rafał Jakubski tel.: +48.817100570



1.4. NUMER TELEFONU ALARMOWEGO

telefon alarmowy: +48.817100500 (czynny 7⁰⁰ - 17⁰⁰ od pn-pt)

SEKCJA 2. IDENTYFIKACJA ZAGROŻEŃ

2.1. KLASYFIKACJA SUBSTANCJI LUB MIESZANINY

Klasyfikacja zgodnie z Rozporządzeniem (WE) Nr 1272/2008

Działanie żrące na skórę (Skin Croc. 1B); H314

Ostra toksyczność dla środowiska wodnego (Aquatic Acute 1); H400

Działanie toksyczne na narządy docelowe - narażenie jednorazowe (STOT SE 3); H335

Pełny tekst zwrotów H znajduje się w punkcie 16.

2.2. ELEMENTY OZNAKOWANIA

Piktogramy



Hasło ostrzegawcze

Niebezpieczeństwo

Zwroty wskazujące rodzaj zagrożenia (H):

H314 Powoduje poważne oparzenia skóry oraz uszkodzenia oczu .

H335 Może powodować podrażnienie dróg oddechowych.

H400 Działa bardzo toksycznie na organizmy wodne.

Zwroty wskazujące środki ostrożności:

P260 Nie wdychać pyłu/dymu/gazu/mgły/par/rozpylonej cieczy.

P273 Unikać uwolnienia do środowiska.

P301+330+331 W PRZYPADKU POŁKNIĘCIA: wypluć usta. NIE wywoływać wymiotów.

P304+340 W PRZYPADKU DOSTANIA SIĘ DO DRÓG ODDECHOWYCH: wyprowadzić lub wynieść poszkodowanego na świeże powietrze i zapewnić mu warunki do swobodnego oddychania.

P305+351+338 W PRZYPADKU DOSTANIA SIĘ DO OCZU: Ostrożnie płukać wodą przez kilka minut. Wyjąć soczewki kontaktowe, jeżeli są i można je łatwo usunąć. Nadal płukać.

P501 Zawartość/pojemnik usuwać zgodnie z krajowymi przepisami.

2.3. INNE ZAGROŻENIA

Długotrwałe narażenie na działanie par amoniaku może doprowadzić do przewlekłych nieżytów oskrzeli, zaburzeń w trawieniu i przemianie materii.

Istnieje możliwość powstania mieszaniny wybuchowej amoniaku, desorbującego się z wody amoniakalnej z powietrzem. Z otwartego naczynia w każdej temperaturze desorbuje się z wody amoniakalnej gazowy amoniak. W przypadku zetknięcia z rtęcią, chlorem, bromem, jodem, fluorowodorem i podchlorynami następuje samozapalenie. Gazowy zmiomak w zetknięciu z wapniem, sodem i chlorem tworzy związki wybuchowe. Amoniak jest gazem żrącym, trującym, wybuchowym i palnym.

SEKCJA 3. SKŁAD/INFORMACJA O SKŁADNIKACH

3.1. SUBSTANCJE

Nazwa chemiczna	Numer CAS	Oznakowanie WE	Numer indeksowy
WODA AMONIAKALNA R-R 25 %	1336-21-6	215-647-6	007-001-01-2

SEKCJA 4. ŚRODKI PIERWSZEJ POMOCY

4.1. OPIS ŚRODKÓW PIERWSZEJ POMOCY

- Kontakt z oczami : **Oczy płukać obficie chłodną wodą co najmniej 15 minut. Unikać silnego strumienia wody ze względu na ryzyko mechanicznego uszkodzenia rogówki. W każdym przypadku skażenia oczu konieczna pilna pomoc okulistyka.**

- Kontakt ze skórą : **Zmywać obficie bieżącą chłodną wodą, jednocześnie zdejmując ostrożnie odzież ze względu na możliwość głębokich uszkodzeń oblanej skóry. Nie stosować środków zobojętniających (zakwaszających). Jeżeli podrażnienie lub ból się utrzymuje wezwać lekarza.**

- Wdychanie : **Wynieść zatrutego z miejsca narażenia, ułożyć w wygodnej pozycji półleżącej lub siedzącej, zapewnić spokój i całkowity bezruch (zagrożenie obrzękiem płuc przy wysiłku), chronić przed utratą ciepła. Natychmiast wezwać lekarza.**

- Połknięcie : **Osobie przytomnej natychmiast podać melko lub wodę. Nie wywoływać wymiotów, jednak w przypadku wystąpienia samoistnych wymiotów pozwolić wymiotować, by nie doszło do wtórnego zachłyśnięcia się wymiocinami. Wezwać lekarza.**

4.2. NAJWAŻNIEJSZE OSTRE I OPÓŹNIONE OBJAWY ORAZ SKUTKI NARAŻENIA

Pary amoniaku działają silnie drażniąco, a w wysokich stężeniach pobudzająco na układ nerwowy. Powoduje uszkodzenie szkliwa zębów, zapalenie spojówek, przewlekłe zapalenie oskrzeli, zapalenie skóry, zawroty głowy, nudności, podniecenie, silne napady kaszlu, majaczenie, utratę równowagi.

4.3. WSKAZANIA DOTYCZĄCE WSZELKIEJ NATYCHMIASTOWEJ POMOCY LEKARSKIEJ I SZCZEGÓLNEGO POSTĘPOWANIA Z POSZKODOWANYM

Brak innych zaleceń niż podane w punkcie 4.1.

SEKCJA 5. POSTĘPOWANIE W PRZYPADKU POŻARU

5.1. ŚRODKI GAŚNICZE

Odpowiednie środki gaśnicze: dwutlenek węgla, proszek gasniczy, piana gasnicza.

Nieodpowiednie środki gaśnicze: użycie wody w trakcie palenia się amoniaku desorbującego się z wody amoniakalnej może powodować powstawanie silnie toksycznych tlenków azotu.

5.2. SZCZEGÓLNE ZAGROŻENIA ZWIĄZANE Z SUBSTANCJĄ LUB MIESZANINĄ

Desorbujący amoniak.

5.3. INFORMACJE DLA STRAŻY POŻARNEJ

Stosować aparat izluczający drogi oddechowe oraz gazoszczelne, żaroodporne ubranie ochronne.

Pojemniki zamknięte znajdujące się w strefie pożaru chłodzić rozproszonym strumieniem wody, o ile to możliwe usunąć zbiorniki ze strefy pożaru.

Nie dopuścić do przedostania się środków gaszących do kanalizacji, wód i gleby.

SEKCJA 6. POSTĘPOWANIE W PRZYPADKU NIEZAMIERZONEGO UWOLNIENIA DO ŚRODOWISKA

6.1. INDYWIDUALNE ŚRODKI OSTROŻNOŚCI, WYPOSAŻENIE OCHRONNE I PROCEDURY W SYTUACJACH AWARYJNYCH

Unikać zanieczyszczenia substancją. Unikać wdychania par/aerozoli. Stosować wymagane środki ochrony indywidualnej.

6.2. ŚRODKI OSTROŻNOŚCI W ZAKRESIE OCHRONY ŚRODOWISKA

Nie dopuścić do dostania się do kanalizacji, wód powierzchniowych lub gruntowych. W przypadku poważnego skażenia środowiska natychmiast powiadomić odnośne władze.

6.3. METODY I MATERIAŁY ZAPOBIEGAJĄCE ROZPRZESTRZENIANIU SIĘ SKAŻENIA I SŁUŻĄCE DO USUWANIA SKAŻENIA

Ostrożnie zebrać przy pomocy substancji absorbującej ciecz, przekazać do likwidacji. Oczyszczyć zanieczyszczony teren. Celem dokładnej neutralizacji zastosować rozcieńczony kwas siarkowy.

SEKCJA 7. POSTĘPOWANIE Z SUBSTANCJAMI I MIESZANINAMI ORAZ ICH MAGAZYNOWANIE

7.1. ŚRODKI OSTROŻNOŚCI DOTYCZĄCE BEZPIECZNEGO POSTĘPOWANIA

Podczas stosowania nie jeść, nie pić, unikać kontaktu z substancją, unikać wdychania pyłów, przestrzegać zasad higieny osobistej, stosować odzież i sprzęt ochronny (jak podano w punkcie 8), pracować w dobrze wentylowanych pomieszczeniach.

7.2. WARUNKI BEZPIECZNEGO MAGAZYNOWANIA, ŁĄCZNIE Z INFORMACJAMI DOTYCZĄCYMI WSZELKICH WZAJEMNYCH NIEZGODNOŚCI

Przechowywać w szczelnie zamkniętych opakowaniach, w chłodnych, dobrze wentylowane pomieszczenie, w temperaturze poniżej +25 °C, z dala od źródeł ciepła i innych źródeł zapłonu.

Materiały stwarzające zagrożenie pożarowe i wybuchowe: Iten, chlor, brom, jod, fluorowodór, podchloryny, sól, wapń, kwasy.

7.3. SZCZEGÓLNE ZASTOSOWANIE(-A) KOŃCOWE

patrz punkt 1.2.

SEKCJA 8. KONTROLA NARAŻENIA/ŚRODKI OCHRONY INDYWIDUALNEJ

8.1. PARAMETRY DOTYCZĄCE KONTROLI

Parametry kontroli (NDS, NDSCh, NDSP)

Amoniak:

NDS: 14 mg/m³,

NDSCh 28 mg/m³

- Wg Rozporządzenia MPiPS z dnia 6 czerwca 2014r. Dz. U. Nr 0, poz. 817

Zalecenia dotyczące procedury monitoringu zawartości składników niebezpiecznych w powietrzu – metodyka pomiarów : - rozporządzenie MZ z dnia 02.02.2011r. (Dz. U. Nr. 33 poz. 166).

8.2. KONTROLA NARAŻENIA

Stosowane środki ochrony osobistej powinny spełniać wymogi Rozporządzenia Ministra Gospodarki Z dnia 21 grudnia 2005r (Dz. U. nr 259, poz.2173).

Środki ochrony indywidualnej:

- **ochrona dróg oddechowych:** konieczna, gdy tworzą się pary/aerozole – maska przeciwgazowa (stosować pochłaniacz na NH₃)

- **ochrona oczu:** konieczna – okulary ochronne typu gogle

- **ochrona rąk:** konieczna – rękawice ochronne odporne na działanie chemikali.

- **ochrona ciała:** konieczna – ubranie ochronne

- **środki ochronne i higieny:** natychmiast zmienić zanieczyszczone ubranie. Wymyć ręce i twarz po pracy z tą substancją. Stosować krem ochronno-barierowy do skóry.

- Pracodawca jest zobowiązany zapewnić, aby stosowane środki ochrony indywidualnej oraz odzież i obuwie posiadały właściwości ochronne i użytkowe oraz zapewnić odpowiednie ich pranie, konserwację, naprawę i odkażanie.

SEKCJA 9. WŁAŚCIWOŚCI FIZYCZNE I CHEMICZNE

9.1. INFORMACJE NA TEMAT PODSTAWOWYCH WŁAŚCIWOŚCI FIZYCZNYCH I CHEMICZNYCH

Stan skupienia: ciecz
Barwa: bezbarwny
Zapach: ostry, charakterystyczny, gryzący
pH: 13 (24% roztwór)
Temperatura topnienia: -57,5 °C
Temperatura wrzenia: 37,7 °C
Temperatura zapłonu: brak danych
Temperatura samozapłonu: nie dotyczy
Granice wybuchowości : nie dotyczy
Gęstość par: 0,91 g/cm³
Prężność par: 62 hPa (5% roztwór); 1057 hPa (35% roztwór)
Rozpuszczalność w wodzie: miesza się w każdym stosunku z wodą
Rozpuszczalność w innych rozpuszczalnikach: miesza się z alkoholem, acetonem i chloroformem.

SEKCJA 10. STABILNOŚĆ I REAKTYWNOŚĆ

10.1. REAKTYWNOŚĆ

Podczas magazynowania w normalnych warunkach nie jest reaktywny.

10.2. STABILNOŚĆ CHEMICZNA

W normalnych warunkach woda amoniakalna jest stabilna chemicznie. Ze wzrostem temperatury woda amoniakalna wzrasta ilość uwalnianego z niej amoniaku. Amoniak jest aktywny chemicznie. Stwarza zagrożenie pożarem i/lub wybuchem.

10.3. MOŻLIWOŚĆ WYSTĘPOWANIA NIEBEZPIECZNYCH REAKCJI

Gwałtownie reaguje przy kontakcie z kwasami, silnymi utleniaczami, halogenkami, kwasem akrylowym, siarczanem dimetylu, azotanem srebra, tlenkiem srebra, podchlorynami, rtęcią, dwutlenkiem węgla, trichlorkiem azotu, tlenkiem etylenu

10.4. WARUNKI, KTÓRYCH NALEŻY UNIKAĆ

Nie należy przechowywać w otwartych naczyniach, ponieważ amoniak desorbuje się z wody amoniakalnej w każdej temperaturze. Unikać wysokich temperatur.

10.5. MATERIAŁY NIEZGODNE

Zasady (możliwość wydzielania się gazowego amoniaku), jod, silne kwasy, metale i stopy metali (np. cynk, miedź).

10.6. NIEBEZPIECZNE PRODUKTY ROZKŁADU

W przypadku spalania amoniak utlenia się do toksycznych tlenków azotu.

SEKCJA 11. INFORMACJE TOKSYKOLOGICZNE

11.1. INFORMACJE DOTYCZĄCE SKUTKÓW TOKSYKOLOGICZNYCH

Ostra toksyczność:

LD50 (doustnie, szczur): 350 mg/kg,

Działanie drażniące: amoniak bezwody powoduje poparzenia skóry (badania na szczurach). Przyjmuje się, że substancja ma silne właściwości drażniące na skórę, oczy i drogi oddechowe.

Działanie żrące: działa żrąco na błonę śluzową przełyku i żołądka.

Działanie uczulające: nie spełnia kryteriów klasyfikacji.

Toksyczność dla dawki powtarzalnej: nie spełnia kryteriów klasyfikacji.

Rakotwórczość: nie spełnia kryteriów klasyfikacji.

Mutagenność: nie spełnia kryteriów klasyfikacji.

Szkodliwe działanie na rozrodczość: nie spełnia kryteriów klasyfikacji.

SEKCJA 12. INFORMACJE EKOLOGICZNE

12.1. TOKSYCZNOŚĆ

Wodorotlenek amonowy powoduje zmianę pH środowiska. W silnie zalkalizowanym środowisku ryby giną wskutek uduszenia wywołanego postępującym uszkodzeniem ich organów oddychania spowodowanego wżerami na skórze i skrzelach ryb.

Toksyczność ostra:

LC50: 0,16 - 1,10 mg/l/96h (Pstrąg tęczowy)

LC50: 4,94/48h (Daphnia magna)

Hamowanie wzrostu glonów:

LC50: 2,4 mg/l/5dni (Chlorella vulgaris)

Stężenia śmiertelne:

- pstrąg tęczowy: 5 mg/l

- ukleja: 2 mg/l

- skorupiaki: 8 mg/l

12.2. TRWAŁOŚĆ I ZDOLNOŚĆ DO ROZKŁADU

Woda amoniakalna przechowywana w nieszczelnych naczyniach ulega rozkładowi w wyniku desorpcji amoniaku. Gazowy amoniak jest trwały termodynamicznie.

12.3. ZDOLNOŚĆ DO BIOAKUMULACJI

Nie ulega bioakumulacji.

12.4. MOBILNOŚĆ W GLEBIE

Rozpuszcza się w wodzie w każdej ilości, przenika do gleby.

12.5. WYNIKI OCENY WŁAŚCIWOŚCI PBT I VPVB

Nie spełnia kryteriów klasyfikacji jako substancja PBT lub vPvB.

12.6. INNE SZKODLIWE SKUTKI DZIAŁANIA

Nie są znane,

SEKCJA 13. POSTĘPOWANIE Z ODPADAMI

13.1. METODY UNIESZKODLIWIANIA ODPADÓW

Produkt i opakowania usuwać zgodnie z lokalnie obowiązującymi przepisami i regulacjami ochrony środowiska.

Małe ilości można niszczyć przez rozcieńczenie dużą ilością wody.

Duże ilości zebrać i po rozcieńczeniu do 10 % można stosować jako nawóz sztuczny. Zanieczyszczone powierzchnie, sprzęty i instalacje zmyć dużą ilością wody.

Opróżnione opakowania jednorazowego użytku przekazać do upoważnionego odbiorcy odpadów. Opakowania wielokrotnego użytku, jeśli to konieczne po uprzednim oczyszczeniu, mogą być powtórnie stosowane.

Klasyfikacja odpadów:

- Substancja:

odpowiednia do miejsca wytworzenia na podstawie kryteriów zawartych w obowiązujących przepisach.

- Opakowania:

15 01 10* - opakowania zawierające pozostałości substancji niebezpiecznych lub nimi zanieczyszczone.

- Ustawa z dnia 14.12.2012r. o odpadach (Dz. U. 2013, nr 0, poz. 21).
- Ustawa z dnia 13.06.2013r. o gospodarce opakowaniami i odpadami opakowaniowymi (Dz. U. 2013, nr 0, poz. 888).
- Rozporządzenie Ministra Środowiska z dnia 09.12.2014r. w sprawie katalogu odpadów (Dz. U. nr 0, poz. 1923).

SEKCJA 14. INFORMACJE DOTYCZĄCE TRANSPORTU

a) Numer ONZ : **UN 2672**

b) Nazwa przewożowa :

AMONIAK W ROZTWORZE WODNYM

c) Numer zagrożenia : **80**

d) Klasa RID / ADR : **8**

e) grupa pakowania : **III**

f) Nalepki : **8**

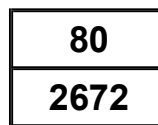
g) Kod ograniczeń przewozu przez tunele : **E**



nr 8 Czarny nadruk na białym tle.



Czarny nadruk na pomarańczowym tle.



- Ustawa o przewozie towarów niebezpiecznych
- Umowa europejska dotycząca międzynarodowego przewozu drogowego towarów niebezpiecznych ADR
- Rozporządzenie Ministra Pracy i Polityki Socjalnej z dnia 14.03.2000r (Dz. U. nr 26 poz. 313) w sprawie bezpieczeństwa i higieny pracy przy ręcznych pracach transportowych.

SEKCJA 15. INFORMACJE DOTYCZĄCE PRZEPISÓW PRAWNYCH

15.1. PRZEPISY PRAWNE DOTYCZĄCE BEZPIECZEŃSTWA, ZDROWIA I OCHRONY ŚRODOWISKA SPECYFICZNE DLA SUBSTANCJI I MIESZANINY

- Rozporządzenie (WE) z dnia 18.12.2006r nr 1907/2006 Parlamentu Europejskiego i Rady w sprawie REACH.
- Rozporządzenie Ministra Pracy i Polityki Socjalnej z dnia 6 czerwca 2014 r. w sprawie najwyższych dopuszczalnych stężeń i natężeń czynników szkodliwych dla zdrowia w środowisku pracy (Dz. U. Nr. 0, poz. 817).

- Rozporządzenie Parlamentu Europejskiego i Rady (WE) Nr 1272/2008 z dnia 16 grudnia 2008r. w sprawie klasyfikacji, oznakowania i pakowania substancji i mieszanin, zmieniające i uchylające dyrektywy 67/548/EWG i 1999/45/WE oraz zmieniające rozporządzenie (WE) nr 1907/2006.
- Rozporządzenie Komisji (WE) nr 2015/830 z dnia 28 maja 2015 r. zmieniające rozporządzenie (WE) nr 1907/2006 Parlamentu Europejskiego i Rady w sprawie rejestracji, oceny, udzielania zezwoleń i stosowanych ograniczeń w zakresie chemikaliów (REACH).
- Ustawa z dnia 25 lutego 2011 roku o substancjach chemicznych i ich mieszaninach (Dz.U.Nr. 63 Poz. 322).
- Rozporządzenie Komisji (WE) nr 790/2009 z dnia 10 sierpnia 2009 r. dostosowujące do postępu naukowo-technicznego rozporządzenie Parlamentu Europejskiego i Rady (WE) nr 1272/2008 z dnia 16 grudnia 2008 r. w sprawie klasyfikacji, oznakowania i pakowania substancji i mieszanin.
- Rozporządzenie Komisji (WE) nr 944/2013 z dnia 2 października 2013 r. dostosowujące do postępu naukowo-technicznego rozporządzenie Parlamentu Europejskiego i Rady (WE) nr 1272/2008 z dnia 16 grudnia 2008 r. w sprawie klasyfikacji, oznakowania i pakowania substancji i mieszanin.

15.2. OCENA BEZPIECZEŃSTWA CHEMICZNEGO

Ocena bezpieczeństwa chemicznego została przeprowadzona.

SEKCJA 16. INNE INFORMACJE

Zwroty wskazujące rodzaj zagrożenia (H):

H314 Powoduje poważne oparzenia skóry oraz uszkodzenia oczu .

H335 Może powodować podrażnienie dróg oddechowych.

H400 Działa bardzo toksycznie na organizmy wodne.

Informacje zawarte w niniejszej karcie pochodzą ze źródeł, które uważamy za wiarygodne. Niemniej jednak dostarczone zostały bez żadnych gwarancji co do ich dokładności. Warunki i metody obchodzenia się, przechowywania, stosowania i usuwania produktu znajdują się poza naszą kontrolą i nie należą do naszych kompetencji. Z tego też powodu, między innymi, odmawiamy przyjęcia na siebie jakiegokolwiek odpowiedzialności za straty, zniszczenia czy koszty wynikłe z obchodzenia się, przechowywania lub usuwania produktu. Niniejsza karta powinna być wykorzystywana jedynie dla tego produktu.

Inne źródła informacji:

IUCLID Data Bank (European Commission – European Chemicals Bureau)

ESIS – European Chemical Substances Information System (European Chemicals Bureau)

Aktualizacja sekcji 2

Dane zawarte w pkt. 9 mają wyłącznie charakter informacyjny, nie są ofertą handlową w rozumieniu prawa (art. 71 k.c.) i nie zastępują parametrów zawartych w świadectwie Kontroli Jakości.