

**ARAX**

آراکس شیمی

آراکس شیمی

بازرگانی و بازاریابی صادرات و واردات  
 مشتقات نفتی، شیمیایی و انواع اسیدها  
 و تولید کننده هیدروکسید سدیم

No: .....

Date: .....

## Паспорт безпеки матеріалу

## Гідроксид натрію, Пелети, Реагент ACS MSDS

## Розділ 1: Ідентифікація хімічних продуктів і компаній

Назва продукту: Гідроксид натрію, гранули, реагент ACS

Каталог кодів: SLS4090

CAS #: 1310-73-2 RTECS:

WB4900000

Інвентаризація TSCA: TSCA 8 (b): Гідроксид натрію

CI #: Не доступний.

Синонім: хімія каустичної соди

Назва: Натрій гідроксид хімічний

Формула: NaOH

Контактна інформація: ARAX CHEMISTRY 20 км, Khavaran Rd, Тегеран, Іран.

## Розділ 2: Склад та інформація про інгредієнти

Склад:

Назва	CAS #	% по вазі
Гідроксид натрію	1310-73-2	100

Токсикологічні дані щодо інгредієнтів: Гідроксид натрію LD50: Немає даних. LC50:  
 Немає даних





No: ..... Розділ 3: Ідентифікація небезпек

Date: .....

Потенційні гострі наслідки для здоров'я:

Дуже небезпечно при попаданні на шкіру (роз'їдаюче, подразнюючу, проникаюче), на очі контакт (дратівливий, роз'їдає), проковтування при вдиханні. кількість тканини ушкодження залежить від довжини контакту. Попадання в очі може привести до рогівці пошкодження або сліпоты. Контакт зі шкірою може викликати запалення і утворення пухирів. Вдихання пилу викличе роздратування шлунково-кишкового тракту або дихальних шляхів. тракт, який характеризується палінням, чханням і кашлем. сильна перетримка може викликати пошкодження легенів, задуха, втрату свідомості або смерть. запалення для ока характерні почервоніння, сльозотеча і свербіж. шкіра запалення характеризується свербінням, лущенням, почервонінням або, іноді, пухирі.

Потенційні хронічні наслідки для здоров'я:

КАРЦИНОГЕННИЙ ЕФЕКТ: Нема даних. МУТТАГЕННИЙ ЕФЕКТ: Нема даних.

ТЕРАТОГЕННІ ЕФЕКТИ: Нема даних

ТОКСИЧНІСТЬ РОЗВИТКУ: Не доступно. Речовина токсична для легких.

Повторне або тривале вплив речовини може призвести до утворення органів-мішеней. ушкодження. Повторний вплив на очі низького рівня пилу може привести до появи очей роздратування. Повторний вплив на шкіру може привести до локального руйнування шкіри або дерматиту. Повторне вдихання пилу може привести до різного ступеня дихання роздратування або пошкодження легенів.

#### Розділ 4: Заходи першої допомоги

Попадання в очі: Перевірте і видаліть усі контактні лінзи. У разі контакту, негайно промийте очі великою кількістю води протягом не менше 15 хвилин. Холодна вода може бути використовуваний. Негайно зверніться за медичною допомогою.



# ARAX



آراکس شیمی

# آراکس شیمی

بازرگانی و بازاریابی صادرات و واردات  
مشتقات نفتی، شیمیایی و انواع اسیدها  
و تولید کننده هیدروکسید سدیم

No: ..... Контакт зі шкірою:

Date: ..... У разі контакту негайно промийте уражені ділянки великою кількістю води протягом не менше 15 хвилин при знятті забрудненого одягу та взуття. Накрийте роздратовану шкіру Перить одяг перед повторним використанням. з пом'якшувальною засобом. Холодна вода може бути використана. Ретельно очистіть взуття перед повторним використанням. Негайно зверніться за медичною допомогою.

Серйозний контакт зі шкірою:

Вимийте дезінфікуючий мило і покрийте забруднену шкіру антибактеріальним кремом. Звернутися за медичною допомогою.

вдихання:

При вдиханні вивести постраждалого на свіже повітря. Якщо немає дихання проведіть штучну вентиляцію легенів. якщо увагу відразу. важко дихати, дати кисень. отримати медичний.

Серйозне вдихання:

Евакуювати потерпілого в безпечне місце якомога швидше. Відпустіть обтягуючий одяг такий як комір, краватка, ремінь або пояс. Якщо дихання утруднене, введіть кисень. якщо потерпілий не дихає, проведіть реанімацію «рот в рот»

ПОПЕРЕДЖЕННЯ:

Це може бути небезпечно для людини, який надає допомогу, щоб дати рот в рот реанімація, коли вдихаємо матеріал токсичний, інфекційний або їдець. Шукати негайна медична допомога.

Прийом всередину:

НЕ викликайте блювоту, якщо це не призначено медичним персоналом. ніколи дати що-небудь в рот людині без свідомості. Якщо це велика кількість Матеріал проковтує, негайно зверніться до лікаря. Відпустіть тісний одяг, таку як комір, краватка, ремінь або пояс.

**ARAX**  
CHEMISTRY  
Manufacturer of  
Caustic Soda  
Flakes





No: .....недоступний

Date: .....ТОКСИЧНІСТЬ РОЗВИТКУ: Не доступно. Речовина токсична для легких.

Повторне або тривале вплив речовини може призвести до утворення органів-мішеней. ушкодження. Повторний вплив на очі низького рівня пилу може привести до появи очей роздратування. Повторний вплив на шкіру може привести до локального руйнування шкіри, або дерматит. Повторне вдихання пилу може привести до різного ступеня дихання роздратування або пошкодження легенів.

### Розділ 5: Дані про пожежі і вибуху

Займистість продукту: Негорючий.

Температура самозаймання: не стосується.

Спалахи: не стосується.

Легкозаймисті межі: не стосується.

Відпрацьовані гази: немає в наявності.

Небезпека пожежі в присутності різних речовин: Небезпека в присутності різних речовин як метали.

Небезпека вибуху продукту при механічному впливі: немає даних.

Небезпека вибуху виробу при наявності статичної розряду: немає даних. трохи вибухонебезпечний при наявності тепла.

Засоби пожежогашіння та інструкції: не стосується.

**Особливі зауваження за пожежною безпекою:** гідроксид натрію + металевий пил цинку викликає загоряння останній. При належних умовах температури, тиску і стану розподілу він може загорітися або зреагувати із застосуванням ацетальдегіду, аллилового спирту, аллілхлоріда, бензол-1,4-Діола, трифторида хлору, 1,2-діхлоретілен, нітроетан, нітрометан, нітропарафіни, нітропропан, ціннамальдегід, 2,2-дихлор-3,3-діметілбутан. При контакті з водою гідроксид натрію може виділяти достатньо тепла для запалити сусідні горючі матеріали. Фосфор, зварений з NaOH, дає змішані фосфіни який може самозайматися в повітрі. гідроксид натрію і ціннамальдегід + тепло





No: .....

відновники, метали, кислоти, луги, волога. Зберігання: Зберігати в щільно

Date: .....

закритій тарі.

Упаковку зберігати в прохолодному, добре провітрюваному площі. Не зберігати при температурі вище 23 ° C (73,4 ° F)

### Раздел 8: Контроль воздействия / Личная защита

Инженерный контроль: Используйте технологические корпуса, местную вытяжную вентиляцию или другие технические средства контроля для поддержания уровня в воздухе ниже рекомендуемых пределов воздействия. Если пользовательские операции генерируют пыль, дым или туман, используйте вентиляцию, чтобы держать загрязнители в воздухе ниже предела воздействия.

Персональная защита: защитные очки. Синтетический фартук. Паро-пылевой респиратор. Обязательно используйте утвержденный / сертифицированный респиратор или аналогичный. Перчатки. Полный костюм. Паро-пылевой респиратор. Boots. Перчатки. Автономный дыхательный аппарат следует использовать, чтобы избежать вдыхания продукта. Предлагаемая защитная одежда может быть недостаточно; проконсультируйтесь со специалистом ДО обработки этого продукта.

Пределы воздействия: CEIL: 2 от ACGIH (TLV) [Соединенные Штаты] [1995]  
Консультируйтесь с местными органами власти для приемлемых пределов воздействия

### Розділ 9: Фізичні та хімічні властивості

Фізичний стан і зовнішній вигляд: Тверде тіло.

Запах: без запаху.

Смак: не доступно.

Молекулярний вага: 40 г / моль

Білий колір.

pH (1% розчин / вода): 13,5 [Basic.]



Manufacturer of  
Caustic Soda  
Flakes







Точка кипіння: 1388 ° C (2530,4 ° F)

No: ..... Температура плавлення: 323 ° C (613,4 ° F)

Date: ..... Критична температура: не доступно.

Питома вага: 2,13 (вода = 1)

Тиск пара: не стосується.

Щільність пара: не доступно.

Волатильність: не доступно.

Поріг запаху: не доступно.

Вода / Нафта Відст. Коефіцієнт: не доступний.

Иконичность (в воді): не доступно.

Дисперсійні властивості: побачити розчинність в воді.

Розчинність: легко розчинний в холодній воді

**Розділ 10: Дані про стабільність і реактивності**

Стабільність: продукт стабільний.

Температура нестабільності: не доступно.

Умови нестабільності: немає даних.

Несумісність з різними речовинами: Сильно реагує з металами. реагує з окислювачі, відновники, кислоти, луги, волога.

Корозійної: не доступно.

Особливі зауваження по реакційної здатності: гігроскопічні. Багато тепла виділяється при твердому тілі матеріал розчиняється в воді. Тому, холодна вода і обережність повинні бути використані для цей процес. Розчин гідроксиду натрію і октан + диборан під час обробки реакційної суміші оксима і диборана в тетрагідрофурані є дуже екзотермічним, м'який вибух відзначається в одному



No: .....

Date: .....

випадку. Реагує з водою, кислотами, кислотою хлориди, сильні підстави, сильні окислювачі, сильні відновники, легкозаймисті рідини, органічні галогени, метали (тобто алюміній, олово, цинк), нітрометан, крижана оцтова кислота, оцтовий ангідрид, акролеїн, хлоргидрин, хлорсульфонова кислота, етіленціангідрин, гліоксаль, соляна кислота, сірчана кислота, сірчана кислота, азотна кислота, олеум, пропіолактон, ацілонітріл, фтористий пентоксид, хлоретанол, хлороформ-метанол, тетрагідроборат, ціаногени азид, 1,2,4,5 тетрахлорбензол, коричнева альдегід. Реагує з гідроксидом формальдегіду з виходом мурашина кислота і водень.

Особливі зауваження по корозійної активності: дуже їдкий для алюмінію та інших металів в наявність вологи.

Полімеризація: не відбудеться

### Розділ 11: Токсикологічна інформація

Шляхи в'їзду: всмоктується через шкіру. Шкірний контакт. Зоровий контакт. Вдихання. При попаданні всередину.

Токсичність для тварин: LD50: не доступно. LC50: не доступно.

Хронічний вплив на людей: завдає шкоди наступним органам: легким. інший Токсична дія на людей: надзвичайно небезпечно при вдиханні (легке корозійні). Дуже небезпечно при попаданні на шкіру (роз'їдає, дратує, проникає), попадання в очі (роз'їдає), проковтування.

Особливі зауваження по токсичності для тварин: найнижча опублікована летальна доза: ЛПНЩ [Кролик] - Маршрут: Оральний; Доза: 500 мг / кг

Особливі зауваження про хронічному впливі на людину: Може впливати на генетичний матеріал (мутагенний). Розслідування як мутагена (цитогенетичний аналіз), але дані відсутні. Особливі зауваження з приводу інших токсичних впливів на людей: гострі потенційні наслідки для здоров'я: шкіра: Може бути шкідливо при усмоктуванні в шкіру. Викликає сильне роздратування шкіри і опіки. травень викликають глибокі проникаючі виразки шкіри. Очі: викликає сильне подразнення очей і опіки. Може викликати хімічний кон'юнктивіт і пошкодження рогівки. Вдихання: Шкідливо при вдиханні. Викликає сильне подразнення



# ARAX



آراکس شیمی

# آراکس شیمی

بازرگانی و بازاریابی صادرات و واردات  
مشتقات نفتی، شیمیایی و انواع اسیدها  
و تولید کننده هیدروکسید سدیم

No: .....  
Date: .....  
دихальних шляхів і слизових оболонок при кашлі, опіки, утруднене дихання і  
можлива кома. Роздратування може привести до хімічного  
пневмоніт і набряк легенів. Викликає хімічні опіки дихальних шляхів і  
слизові оболонки. Попадання усередину: Може бути смертельним при ковтанні.  
Може викликати серйозні і постійного погіршення травного тракту. Викликає  
сильне роздратування шлунково-кишкового тракту і горить. Може викликати  
перфорацію травного тракту. Викликає сильний біль, нудоту, блювота, діарея і  
шок. Може викликати корозію і необоротне руйнування стравохід і  
шлунково-кишковий тракт.

### Розділ 13: Утилізація відходів

Утилізація відходів: Відходи повинні бути утилізовані відповідно до  
федеральними, державними і місцевими правилами. правила екологічного  
контролю.

### Розділ 14: Транспортна інформація

Класифікація DOT: клас 8

Ідентифікація їдких матеріалів: гідроксид натрію, твердий

UNNA: 1823

PG: II Спеціальні положення для

Транспорт: немає в наявності

### Розділ 15: Інша інформація

Рекомендації: не доступно.

Інші спеціальні міркування: не доступно.

Створено: 10.10.2010 18:32

Останнє оновлення: 21.05.2016, 12:00

## ARAX



Manufacturer of  
Caustic Soda  
Flake



ARAX



آراکس شیمی

آراکس شیمی

بازرگانی و بازاریابی صادرات و واردات  
مشتقات نفتی، شیمیایی و انواع اسیدها  
و تولید کننده هیدروکسید سدیم

No: .....

Date: .....

Наведена вище інформація вважається точною і являє собою інформація в даний час доступна для нас. Проте, ми не даємо жодних гарантій товарної або будь-який інший гарантії, явною або непрямыми, щодотаку інформацію, і ми не несемо ніякої відповідальності, що впливає з її використання. користувачів повинні провести свої власні розслідування, щоб визначити придатність інформація для їх конкретних цілей. ScienceLab.com ні в якому разі не повинен нести відповідальність за будь-які претензії, втрати або збитки будь-якої третьої сторони або за втрату прибутку або будь-які спеціальні, непрямі, випадкові, непрямі або приблизні збиток, як би він не виникав, навіть якщо було рекомендовано araxchemistry про можливість такого збитку

ARAX



Manufacturers  
Caustic Soda

