



HOJA DE SEGURIDAD
PRODUCTO:
UREA

CLAVE: US-001-HS

SALUD (azul)	1
INFLAMABILIDAD (rojo)	0
REACTIVIDAD (amarillo)	0
ESPECIAL	
EPP	

SECCIÓN I DATOS GENERALES		
DISTRIBUIDOR: QUÍMICA TREZA S.A DE C.V	FECHA DE ELABORACIÓN	oct-15
DIRECCION: PRESA HUAPANGO 11 REC. HIDRÁULICOS TULTITLÁN EDO DE MÉXICO TEL: 58 99 97 70 FX:58 84 99 00	No DE REVISIÓN	03
	FECHA DE REVISIÓN	JUL-19
ELABORO: JEFE DE SEGURIDAD	APROBO: Bárbara Caracheo Peña Gestión de Calidad	TELÉFONO DE EMERGENCIA: SETIQ (55) 55 75 08 38, 01 800 00 21 400

SECCIÓN II DATOS DE LA SUSTANCIA	
NOMBRE DEL PRODUCTO: UREA	SINÓNIMOS: CANBAMIDA, ACIDO CAMBAMIDICO, CARBONIL DIAMIDA,CARBONILDIAMIDA
NOMBRE QUÍMICO: UREA	
FÓRMULA: CH4N2O	
FAMILIA QUÍMICA: AMIDA ALFATICA	

SECCIÓN III IDENTIFICACIÓN	
No CAS: 57-13-6	LMPE-PPT: -----
No ONU: -----	LMPE-CT: -----
IPVS (IDLH): -----	LMPE-P: -----

SECCIÓN IV PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS			
Estado Físico:	CRISTALES	Color:	BLANCOS
Tem De Ebullición:	ND	Olor:	COMO AMONIACO
Punto De Inflamación:	NO APLICA	Punto De Fusión:	ND
Densidad de vapor:	1.335	Temperatura De Autoignición:	NO APLICA
Peso Molecular	60.0408	PH:	7.2 (10% SOLUCIÓN)
Solubilidad En Agua:	SOLUBLE	Velocidad De Evaporación:	ND
% De Volatilidad:	ND	Presión De Vapor:	1.2105 mm HG A 25 °C
		Límites De Inflamabilidad, %:	ND
Otros datos:			

SECCION V RIESGOS DE FUEGO O EXPLOSIÓN	
FUEGO: SUSTANCIA NO COMBUSTIBLE	
MEDIOS DE EXTINCIÓN: NIEBLA DE AGUA <input checked="" type="checkbox"/> ESPUMA <input checked="" type="checkbox"/> HALON <input checked="" type="checkbox"/> CO2 <input checked="" type="checkbox"/> QUIMICO SEC O <input checked="" type="checkbox"/> OTRO:	
EQUIPO ESPECIAL EN EL COMBATE DE INCENDIOS: EQUIPO DE RESPIRACIÓN AUTÓNOMO	
PROCEDIMIENTO Y PRECAUCIONES EN EL COMBATE DE INCENDIOS: SUSTANCIA NO COMBUSTIBLE	
RESULTADOS DE LA COMBUSTIÓN: DURANTE LA COMBUSTIÓN SE PUEDEN GENERAR GASES TOXICOS E IRRITANES POR LO QUE DEBERÁ DE UTILIZART EQUIPOQUE PREVENGA EL CONTACTO CON LA PIEL Y LOS OJOS.	
EXPLOSIÓN: ND	

SECCIÓN VI DATOS DE REACTIVIDAD	
PRODUCTO:	
ESTABLE <input checked="" type="checkbox"/> INESTABLE <input type="checkbox"/>	RIESGO DE POLIMERIZACIÓN: NO HA SIDO REPORTADO



HOJA DE SEGURIDAD
PRODUCTO:
UREA

CLAVE: US-001-HS

INCOMPATIBILIDAD: CON AGENTES OXIDANTES FUERTES, HIPOCLORITO DE SODIO, NITRATO DE SODIO, HIPOCLORITO DE CALICIO , PERCLORATO DE NITROSILO, PERCLORATO DE GALIO, PENTAFLUORURO DIFOSFOROSO
PRODUCTOS PELIGROSOS DE LA DESCOMPOSICIÓN: MONOXIDO DE CARBONO, OXIDOS DE NITRÓGENO, ÁCIDO FUERTES, DIÓXIDO DE CARBONO
CONDICIONES A EVITAR: ND
INFORMACIÓN TOXICOLÓGICA: LD50/LC50: Ratas Oral: LD50= 11 gm/kg Oral ratas: LD50= 8471mg/kg; <BR CARCINOGENICIDAD No Listado Por ACGIH, IARC, NIOSH, NTP, u OSHA EPIDEMIOLOGICO Ratas oral: TDLo= 821 gm/kg/1Y-C Efectos reproductivos: Mujeres intraplacental TDLo= 1400 mg/Kg (mujeres 16 semanas después de la concepción) Fertilidad- aborto; mujeres intraplacental TDLo= 1600 mg/Kg (mujeres 16 semanas después de la concepción. Fertilidad- aborto. Neurotoxicidad: información no disponible. Mutagenicidad: inhibidor DNA: humanos linfocitos= 600 mmol/L análisis citogenética: humanos linfocitos= 628 mmol/L ; mutación en mamíferos células somáticas: ratones, linfocitos= 265mmol/L Otros estudios: administración en piel (humanos) = 22 mg/3D (intermitente, suave)

SECCIÓN VII RIESGOS A LA SALUD Y PRIMEROS AUXILIOS	
INHALACIÓN:	PUEDA CAUSAR IRRITACIÓN
INGESTIÓN:	CAUSA IRRITACIÓN GASTROINTESTINAL CON NAUSEAS, VÓMITO Y DIARREA. PUEDE CAUSAR ALTERACIÓN CARDIACO. PUEDE OCASIONAR DISTURBIOS EN EL BALANCE ELECTROLÍTICO DE LA SANGRE
CONTACTO CON LOS OJOS:	CAUSA IRRITACIÓN EN LOS OJOS. LA PROLONGADA EXPOSICIÓN O EN ALTAS CONCENTRACIONES PUEDE CAUSAR DAÑO EN LOS OJOS
CONTACTO CON LA PIEL:	CAUSA IRRITACIÓN EN LA PIEL
SUSTANCIA CONSIDERADA COMO:	
CARCINOGENICA <input type="checkbox"/> no <input type="checkbox"/>	MUTAGENICA <input type="checkbox"/> SI <input type="checkbox"/>
TERATOGENICA <input type="checkbox"/> no <input type="checkbox"/>	OTRA:
EMERGENCIA Y PRIMEROS AUXILIOS	
INHALACIÓN:	REMOVER INMEDIATAMENTE AL AIRE LIBRE. DE RESPIRACIÓN ARTIFICIAL SI ES NECESARIO. SI RESPIRA CON DIFICULTAD DAR OXÍGENO.
INGESTIÓN:	SI LA VÍCTIMA ESTÁ CONCIENTE DAR DE 2 4 VASOS DE LECHE O AGUA SI ESTÁ CONCIENTE. BUSCAR ASISTENCIA MÉDICA
CONTACTO CON LOS OJOS:	LAVAR LOS OJOS CON AGUA AL MENOS 15 MINUTOS, OCASIONALMENTE MOVER LOS PÁRPADOS Y OJOS. BUSCAR AYUDA MÉDICA
CONTACTO CON LA PIEL:	LAVAR CON AGUA Y JABÓN AL MENOS 15 MINUTOS. REMOVER LA ROPA CONTAMINADA. BUSCAR ASISTENCIA MÉDICA
OTROS RIESGOS:	
DATOS PARA EL MÉDICO:	TRATAR SINTOMÁTICAMENTE. ÁCIDOS DÉBILES COMO EL ACÉTICO Y EL PROPIÓNICO SE PUEDEN USAR COMO ANTÍDOTOS QUÍMICOS. .
ANTÍDOTO EN CASO DE EXISTIR:	-----

SECCIÓN VIII INDICACIONES EN CASO DE FUGA O DERRAME
PROCEDIMIENTO Y PRECAUCIONES INMEDIATAS: UTILICE EL EQUIPO DE PROTECCIÓN ADECUADO ASPIRE O BARRA EL MATERIAL DERRAMADO Y COLOQUE EN UN CONTENEDOR ADECUADO.
MÉTODOS DE LIMPIEZA: SI NO ESTÁ CONTAMINADAVUELVASE A USAR

SECCIÓN IX PROTECCIÓN PERSONAL	
PROTECCIÓN RESPIRATORIA:	PROTECCIÓN RESPIRATORIA
PROTECCIÓN DE MANOS:	GUANTES
PROTECCIÓN DE PIEL:	ROPA APROPIADA PARA SU MANEJO
PROTECCIÓN DE OJOS:	GOGLES O ANTEOJOS DE SEGURIDAD.
OTRO EQUIPO ESPECIAL:	NO SE REQUIERE



HOJA DE SEGURIDAD
PRODUCTO:
UREA

CLAVE: US-001-HS

SECCIÓN X INFORMACIÓN SOBRE TRANSPORTACIÓN

PRODUCTO NO REGULADO

SECCIÓN XI INFORMACIÓN SOBRE ECOLOGÍA



BACTERIAS: la prueba del microtox del *phytobacterium phosphoreum*. si está lanzada al agua, la urea puede degradarse fácilmente aunque es biotico hidrolisis como está demostrado por varios estudios de investigación que la presencia del fitoplancton naturalmente-occurring aumenta la tarifa de la degradación porque la urea del uso del fitoplancton como fuente del nitrógeno y porque la urea es descompuesta por fotosíntesis del fitoplancton. En aguas ricas del fitoplancton, la degradación ocurre mucho más rápidamente en luz del sol que en la hidrólisis abiótica oscura de la urea ocurre muy lentamente en hidrólisis biótica del la relación

AMBIENTAL: si está lanzada a la atmósfera, la urea se degradará rápidamente en la fase vapor por la reacción con los radicales fotoquímico producidos del hidroxyl (vida media de 9.6 horas). Si esta es lanzada al suelo, la urea es hidrolized al amonio aunque la actividad del urea del suelo (la base de su uso como fertilizante) el índice del hidrolisis puede ser rápida (24hrs); sin embargo, un número las variables (tales como aumento del tamaño de la pelotilla del fertilizante) puede disminuir la tarifa de la degradación a partir de días a las semanas

SECCIÓN XII PRECAUCIONES ESPECIALES

MANEJO:	PROVEER DE VENTILACIÓN SUFICIENTE QUE MANTENGA A 15MG/M3
ALMACENAMIENTO:	EVITE EL CONTACTO CON LA PIEL Y LOS OJOS, EVITAR RESPIRAR VAPORES O POLVOS. LENTES DE CONTACTO NO DEBEN DE USARSE.
OTRAS PRECAUCIONES:	ALMACENAS EN ÁREAS FRIAS Y SECAS BIEN VENTILADO Y ALEJADOS DE FUENTES DE IGNICIÓN, EVITAR ENVASES DE BRONCE Y OTROS DE COBRE.

*ND=NO DISPONIBLE

NOTA IMPORTANTE: Hasta donde es de nuestro conocimiento, la información que aquí se proporciona, es correcta y se da de buena fe, sin embargo Química Treza S.A. de C.V., no adquiere responsabilidad alguna en caso de que esta información fuera defectuosa o incompleta. El empleo adecuado de cualquier material o su empleo en una formulación es responsabilidad del usuario. Aunque aquí se describen algunos riesgos, no garantizamos que los indicados sean los únicos que existen.