



Fosfato de Aluminio y Sodio

Sinónimos

Fosfato Ácido de Sodio y Aluminio, FSA, SALP, Anhidro; SALP 3:2:8

Identificación

CAS	7785-88-8
Fórmula molecular	Na ₃ Al ₂ H ₁₅ (PO ₄) ₈
FEMA	
EINECS	232-090-4

Características

Aspecto: Polvo.
Olor: Sin olor
Color: Blanco a crema
Sabor: Característico
Peso molecular, g/mol 897.82
Pureza, % 95.00 – 100.00



Usos



Emulsionante sintético y levadura. Se obtiene por síntesis de ácido fosfórico, hidróxido de sodio y óxido de aluminio. Es un agente leudante de alto valor de neutralización, en la industria de lácteos aumenta la untabilidad del queso y ayuda en el desarrollo del fundido, además previene y disminuye la separación de la grasa del queso. Pates, bizcochos, bollería y pastelería.

También se usa como anti aglomerante en el teñido e impresión; fabricación de tintas, lacas, papel, goma vegetal, cemento, porcelana, explosivos, cemento jaspeado, en curtiduría, purificador de aguas, clarificador de ingenios; como catalizador en síntesis de amoníaco; como mordiente en el teñido con carmín.

Primeros Auxilios Básicos



Recomendación general: Siga las instrucciones y acuda de inmediato al médico. Contacto con la piel: Puede causar irritación, lave inmediatamente con jabón y abundante agua por 15 minutos. Retire toda la ropa contaminada.

Contacto con los ojos: Enjuagar inmediatamente con agua por al menos 15 minutos, también los párpados. Obtenga atención médica.

Ingestión: Si está consciente, suministre 2 a 4 vasos de leche o agua. No suministre nada vía oral si la persona está inconsciente. Obtenga atención médica. Inhalación: Busque una zona fresca y mantenga reposo. Suministre oxígeno si es necesario. Obtenga atención médica.

Riesgos de Incendio o Explosión



Usar un aparato respiratorio MSHA/NIOS y herramientas de protección.

Puede generar gases tóxicos durante el incendio por la combustión y la descomposición térmica.

Medios de extinción de incendios: el agua o el rocío de agua.

Almacenamiento y Manipulación



Manipulación:

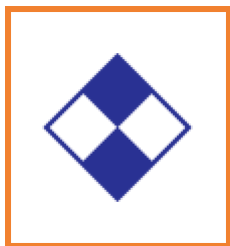
Lavar completamente después de manipular. Quitar la ropa contaminada y lavar antes de su reutilización. Usar con la ventilación adecuada. Reduzca al mínimo la generación y la acumulación del polvo. Evite el contacto con los ojos, piel, y ropa.

Mantenga el envase cerrado firmemente. Evite la ingestión y la inhalación.

Almacenaje:

Almacene en un envase firmemente cerrado. Almacene en un área fresca, seca, bien-ventilada lejos de sustancias incompatibles.

Estabilidad y Reactividad



Estabilidad química:

Estable. Sin embargo, puede descomponerse si es calentado.

Condiciones a evitar:

Materiales incompatibles, generación de polvo, exceso de calor, oxidantes fuertes.

Incompatibilidades con otros materiales:

Agentes oxidantes.

Productos peligrosos de descomposición:

Monóxido de carbono, gases irritantes y tóxicos, amoníaco y/o derivados, nitrógeno.

Polimerización peligrosa: No se ha divulgado

Información Toxicológica



RTECS#: CAS# 123-77-3: LQ1040000 LD50/LC50: No disponible.

Carcinogenicidad: Azodicarbonamide - no enumerado por ACGIH, IARC, NIOSH, NTP, o el OSHA.

Epidemiología: Ninguna información disponible.

Teratogenicidad: Ninguna información disponible.

Toxicidad específica en determinados órganos - exposición repetida

No se clasifica como tóxico específico en determinados órganos (exposición repetida).

Peligro por aspiración: No se clasifica como peligroso en caso de aspiración.

Información Ecológica



Ecotoxicidad: Ningún dato disponible. Ninguna información disponible.

Ambiental: Ninguna información disponible.

Comprobación: Hidroliza en las altas temperaturas al nitrógeno, al bióxido de carbono y al amoníaco.

Otro: Ninguna información disponible.