

PROVITEX B

BLANQUEADOR CLORADO

Código I-29-65, Versión 1, Enero 23, 2024

DESCRIPCIÓN GENERAL.

PROVITEX B es un sanitizante, blanqueador a base de hipoclorito de sodio estabilizado al 13%.

BENEFICIOS Y ATRIBUTOS.

- Producto con **M.P** aprobadas por la **FDA** código **178.1010**.
- Simplifica los procesos de lavado.
- Es un blanqueador, desmanchador y desinfectante clorado.
- Ayuda considerablemente a la eliminación de manchas tales como sangre y materia orgánica.
- Dentro de su formulación contiene agentes estabilizantes que mantienen su concentración.
- Excelente para el lavado de ropa blanca, fibras naturales y sintéticas.
- Se puede utilizar en frío y en temperaturas de 70° C a 80° C.

APLICACIONES.

PROVITEX B está especialmente formulado para la desinfección y blanqueamiento textil.

INSTRUCCIONES DE USO / DILUCIÓN.

Para uso general: Utilice de 5 a 15 cc de **PROVITEX B** por kilo de ropa.

Para procesos de remojo: Utilice de 3 a 10 ML de **PROVITEX B** por litro de agua.

Nota: Las dosificaciones pueden variar respecto a la gravedad de la mancha a tratar.

En caso de requerir información adicional de dosificaciones **solicitar la curva de dosificación** con su asesor.

Somos la **Química** en su **Industria**



PROVITEX B

BLANQUEADOR CLORADO

Código I-29-65, Versión 1, Enero 23, 2024

ESPECIFICACIONES TÉCNICAS.

Apariencia: Líquido transparente.
Color: Ligeramente amarillo
Olor: Característico.
Hipoclorito (%m/v): Mínimo 13.5
Densidad (g/mL): Mínimo 1.19
Alcalinidad (%): Máximo 1.7
Cloro disponible (%): Mínimo 12.5
Gravedad específica: Mínimo 1.19
Solubilidad en agua: Completa.
Ingrediente activo: Hipoclorito de sodio.
CAS N°: 7681-52-9.

ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD.

Estabilidad: Estable. Dos años en condiciones normales de almacenamiento.

Condiciones a evitar: La solución se descompone lentamente. La descomposición es acelerada por el calor (temperaturas mayores de 40 °C) y por la luz.

Incompatibilidad con otros materiales: Compuestos de nitrógeno (amoníaco, urea, aminas, isocianuratos). Con sales de amonio en medio ácido forma tricloruro de nitrógeno explosivo. Con metanol forma metil hipoclorito explosivo. Con ácido clorhídrico libera cloro. Algunos metales como cobre, níquel y cobalto aceleran la descomposición del hipoclorito de sodio.

Productos de descomposición peligrosos: Cloro, oxígeno, clorato de sodio.

Polimerización peligrosa: No ocurre.

Para ver información completa de estabilidad y reactividad remitirse a la ficha de seguridad.

PRESENTACIONES.

Caneca de 20, 60 y 208 litros.

Somos la **Química** en su **Industria**

