

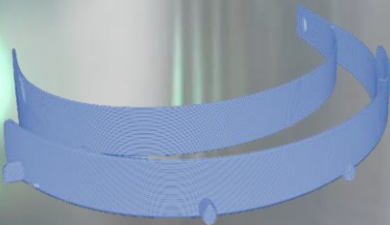
## DESCRIPCIÓN GENERAL



Elemento fabricado para proteger el rostro de salpicaduras de agua, saliva, sangre de la boca del paciente y cuerpos extraños producidos en procesos de pulimiento y mecánica dental.

Tiene un peso aproximado de 22 gramos, neutralidad óptica y resistencia al impacto a bajas velocidades, la hace ideal para ser utilizada por cirujanos, paramédicos, veterinarios, odontólogos, biólogos, bacteriólogos, en centros hospitalarios, laboratorios farmacéuticos e industrias alimenticias.

## PARTES Y REPUESTOS



**Cabezal y visera** Fabricado en polímero de Ácido poliláctico (PLA), Tereftalato de polietileno Glicol (PETG) y Acrilonitrilo butadieno estireno (ABS). Sostiene la careta en la cabeza, resistente al impacto y a la salpicadura de fluidos biológicos. Sostiene el visor y oscila en el cabezal para levantar o bajar la careta. Sistema de ajuste Compuesto por 1 juegos de tornillos plásticos elaboradas en los mismos materiales, que tienen como función sujetar la visera con el cabezal.

**Visor** Fabricado en acetato de celulosa de 20 x 30, ópticamente rectificado, lo cual hace que la visión sea libre de distorsiones. Se sujeta a la visera por medio de tres tornillos con tuerca de nylon. Este sistema facilita el cambio del visor.

**Algunos protectores en la parte inferior disponen de un seguro de forma para que el visor no se deforme por la baja densidad del acetato.**

Fabricada bajo los lineamientos de la Norma: ANSI Z87.1 Practice for Occupational and educational eye and face protection. NTC3610 Caretas para soldar y protectores faciales

## *Descripción técnica*

Escudo facial, máxima y completa protección del rostro, cubre hasta el mentón. Evita la contaminación cruzada y salpicaduras de fluidos.

Los protectores faciales están diseñados para proteger su cara y los ojos contra la exposición accidental de salpicaduras de sustancias peligrosas o infecciosas. El escudo de plástico proporciona visibilidad continua y clara y se puede usar cómodamente con máscaras faciales quirúrgicas, anteojos o gafas de seguridad. La banda elástica ofrece un ajuste cómodo mientras que el protector de la longitud de la barbilla permite que el flujo de aire fresco a la cara proporcione comodidad adicional para el desgaste extendido. Perfeccionado para todos los trabajadores médicos, dentales y de la atención médica de la emergencia.




- Protege la cara y los ojos
- No Desechable
- Ultra ligero
- Se puede usar con mascarillas quirúrgicas, anteojos o gafas de seguridad
- Sin látex
- Permite el uso de anteojos formulados y respirador de libre mantenimiento.
- Práctica banda elástica que permite un cómodo ajuste.

## Advertencia

- ❖ Las caretas para protección del rostro son protectores secundarios y se recomienda usarlos con protectores primarios (anteojos de seguridad).
- ❖ Este producto previene enfermedades o infecciones por salpicadura de fluidos. No protege de impactos producidos por objetos punzantes y volantes relativamente grandes.
- ❖ Únicamente está diseñado para evitar salpicaduras de fluidos en los ojos, nariz y boca del usuario.
- ❖ La careta visor para profesionales de la salud, debe ser usada para fines y aplicaciones clínicas, médicas, o en laboratorios. No es recomendable su uso para riesgos industriales

## Descripción de proceso de limpieza y desinfección.

Para la desinfección de los equipos de protección será el Hipoclorito de sodio. La actividad biocida de los compuestos clorados, se debe fundamentalmente a la capacidad de formar ácido hipocloroso no disociado y a la liberación de cloro libre. **Por este motivo, se debe tener cuidado, durante la preparación del desinfectante clorado.** Cuidar el pH adecuado, la concentración, la temperatura, tiempo de almacenamiento, etc, para garantizar su efectividad. La concentración del ácido hipocloroso (HClO) no disociado, depende directamente del pH de la solución. El pH óptimo, al cual la concentración de ácido hipocloroso es máxima, oscila entre 6.0 y 6.5, a pH mayores disminuye bruscamente la concentración del ácido hipocloroso. Se postula que el cloro libre y el ácido hipocloroso, que se forman en la solución clorada, producen su efecto desinfectante por desnaturalización de proteínas, inhibición de reacciones enzimáticas vitales para el microorganismo.

Nombre IUPAC	Otros nombres	N° CAS	N° UN	NCh 2120/2190	NCh 1411
Hipoclorito de sodio	Sal sódica del ácido hipocloroso, Oxidocloruro de sodio.	7681-52-9	1791		
Fórmula Molecular	Número RTECS	Masa Molecular	Pictogramas de peligro GHS 05 GHS09		Grupo Envasado
NaClO	NH3486300	74,44 g/mol			UN: II y III

R (Riesgos específicos atribuidos a las sustancias peligrosas)		S (Consejos de prudencia relativos a las sustancias peligrosas)	
31	En contacto con ácidos libera gases tóxicos.	28	En caso de contacto con la piel, lavar inmediatamente con el producto especificado por el fabricante.
34	Provoca quemaduras.	45	En caso de accidente o malestar, acudir inmediatamente al médico. (Si es posible mostrar la etiqueta).
		50	No mezclar con amoníaco o con lo especificado por el fabricante.



La mezcla de cloro y amoníaco libera gas de cloramina, una combinación de monocloraminas ( $\text{NH}_2\text{Cl}$ ) y dicloraminas ( $\text{NHCl}_2$ ). Las cloraminas inhaladas pueden reaccionar con la humedad del tracto respiratorio liberando amoniaco ( $\text{NH}_3$ ), ácido clorhídrico ( $\text{HCl}$ ) y radicales libres de oxígeno. La inhalación de bajas concentraciones de cloraminas puede causar una ligera irritación del tracto respiratorio. En altas concentraciones, “la combinación de ácido clorhídrico, amoníaco y radicales libres de oxígeno puede resultar en efectos corrosivos y lesión celular, dando cuadros de neumonitis y edema”.

## Preparación de la solución desinfectante.

Para iniciar el proceso de desinfección se debe preparar una solución de concentración de 5 g/L (0,5% o 5000 ppm) de cloro libre, se utiliza en caso de salpicaduras de sangre u otra materia orgánica.

### Fórmula para preparar soluciones desinfectantes de hipoclorito de sodio ( $\text{NaClO}_4$ )

Cualquier concentración puede ser utilizada para obtener una solución de hipoclorito diluida utilizando la siguiente fórmula:

$$\text{Fórmula: } \left[ \frac{\% \text{ de hipoclorito de sodio concentrado}}{\% \text{ de hipoclorito de sodio deseado}} \right] - 1$$

**Ejemplo:**

$$\left[ \frac{4.5\%}{0.5\%} \right] - 1 = 9 - 1 = 8 \text{ partes de agua}$$

por cada parte de hipoclorito

Por ejemplo, para preparar una solución 0.5% a partir de una 4.5% de hipoclorito de sodio se utilizarán 8 partes de agua con 1 parte de agua.

Donde “parte” puede ser utilizado para cualquier unidad de medida (litro, mililitro, galones, etc), o utilizando cualquier medidor (taza, frasco, garrafón, etc).

## Equipo de protección para el personal encargado de la preparación

- Protección respiratoria: Utilizar máscara para vapores inorgánicos.
- Guantes de protección: Usar guantes de neopreno, u otro material compatible de puño largo.
- Protección a la vista: Gafas de seguridad con protección lateral, resistentes contra salpicaduras y proyecciones de la sustancia química. Disponer de escudo facial.
- Otros equipos de protección: Delantal para proteger el cuerpo de productos corrosivos, contar con instalaciones de lavador de ojos, ducha de emergencia y/o lavaojos, y ropa impermeable y botas de caucho o zapatos de seguridad o calzado cerrado no absorbente con resistencia química y de planta baja.
- Ventilación: Los lugares de trabajo deben tener buena ventilación local y se debe disponer de un buen sistema de extracción general.
- Medidas para reducir la posibilidad de Exposición: Utilizar siempre los elementos de protección personal para evitar la exposición.

## Proceso de limpieza de protectores faciales.

**PASO 1:** Para iniciar el proceso de desinfección se debe realizar un desmontaje de las caretas en sus partes con el fin de limpiar con detalla cada una de las piezas, para ello se debe separar el cabezal y la visera del visor.

**PASO 2:** Con un cepillo y con una solución de jabón se deben limpiar la mascararas con el fin de limpiar residuos orgánicos que queden impregnados en los protectores.



