|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Producto | Sustancia | Acción | Contenido | Efecto |
| Lejía | Cloro | Eliminar Bacterias | La lejía contiene cloro gas disuelto en una solución alcalina, como hidróxido de sodio. | Añadido al agua destruye rápidamente las bacterias y otros microbios que pueda contener, lo que garantiza su potabilidad y ayuda a eliminar sabores y olores. El cloro realiza una doble función para mantener la calidad de vida de las personas: por un lado, es el elemento imprescindible para el tratamiento y la potabilización del agua y para la prevención y el combate de enfermedades infecciosas. |
| Pinol | Lauril Sulfato de Sodio | Detergente y surfactante | El SLES es preparado por etoxilación del alcohol dodecílico o dodecanol, el cual es convertido en un éster del ácido sulfúrico, que se neutraliza convirtiéndolo en la sal de sodio. El SLS o lauril sulfato de sodio, es producido de la misma manera, pero sin polietoxilar el alcohol previamente. | El lauril éter sulfato de sodio (SLES) es el superfactante de aniones activos más corriente utilizado en la producción de productos para la limpieza, el fregado y lavado doméstico así como, en la producción de productos cosméticos y de higiene personal. El SLES no irrita la piel y es de origen natural |
| Jabón Axion | Trietanolamina | Neutralizar el pH | La trietanolamina está compuesta por tres grupos de hidroxilos: carbono, hidrógeno y óxido de nitrógeno, se obtiene por medio de la reacción del óxido de etileno con el amonio acuoso. | Elemento para balancear el pH en la industria cosmética, de productos de limpieza e higiene. |
| Desengrasante | Tensoactivo anionico | Quitar grasa | Están constituidos por una cadena  alquílica lineal o ramificada que va de 10 a 14 átomos de carbono, y en su extremo polar de la molécula se encuentra un anión. Representantes de este grupo son derivados del ión sulfato o de sulfonatos como es el dodecil sulfato de sodio o dodecil bencen sulfonato  de sodio | Son agentes de superficie o surfactantes con carga eléctrica negativa cuando se disuelven en agua.  Se usan para disminuir la tensión superficial y por su potencia para emulsionar grasas |