|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| sustancia | Accion | producto | contenido | Efecto |
| Bicarbonato de sodio  | Blanquear  | Vanish  | 50 gr  | Es un compuesto sólido cristalino de color blanco soluble en [agua](https://es.wikipedia.org/wiki/Agua), con un ligero sabor [alcalino](https://es.wikipedia.org/wiki/%C3%81lcali) parecido al del [carbonato de sodio](https://es.wikipedia.org/wiki/Carbonato_de_sodio) (aunque menos fuerte y más salado que este último), de fórmula [Na](https://es.wikipedia.org/wiki/Sodio)[HCO3](https://es.wikipedia.org/wiki/Bicarbonato). Se puede encontrar como [mineral](https://es.wikipedia.org/wiki/Mineral) en la naturaleza o se puede producir artificialmente. |
| Suavizante  | Lavar  | Suavitel  | 15 gr  | Un suavizante textil es un producto que se utiliza comúnmente en el proceso de lavado de ropa.El suavizante se comercializa disuelto en agua y se añade en forma líquida a la [lavadora](https://es.wikipedia.org/wiki/Lavadora). Los ingredientes más importantes de los suavizantes son los tensioactivos catiónicos, habitualmente del tipo amonio cuaternario |
| Hidróxido de sodio  | desinfectar  | pinol | 25 gr | El hidróxido de sodio ([Na](https://es.wikipedia.org/wiki/Sodio%22%20%5Co%20%22Sodio)[OH](https://es.wikipedia.org/wiki/Grupo_hidroxilo)) es un [hidróxido](https://es.wikipedia.org/wiki/Hidr%C3%B3xido) [cáustico](https://es.wikipedia.org/wiki/Sustancia_corrosiva) usado en la industria (principalmente como una [base química](https://es.wikipedia.org/wiki/Base_%28qu%C3%ADmica%29)) en la fabricación de [papel](https://es.wikipedia.org/wiki/Papel), [tejidos](https://es.wikipedia.org/wiki/Tejido_textil), y [detergentes](https://es.wikipedia.org/wiki/Detergente). Además, se utiliza en la industria petrolera en la elaboración de lodos de perforación base agua |
| Cloruro de sodio  | lavar | Color max  | 50 gr  | Es un [compuesto iónico](https://es.wikipedia.org/wiki/Compuesto_i%C3%B3nico) formado por un [catión](https://es.wikipedia.org/wiki/Cati%C3%B3n) [sodio](https://es.wikipedia.org/wiki/Sodio) (Na+) y un [anión cloruro](https://es.wikipedia.org/wiki/Cloruro) (Cl-), y, como tal, puede reaccionar para tener cualquiera de estos dos iones. Como cualquier otro cloruro [iónico](https://es.wikipedia.org/wiki/Compuesto_i%C3%B3nico) [soluble](https://es.wikipedia.org/wiki/Solubilidad), [precipita](https://es.wikipedia.org/wiki/Precipitado) cloruros insolubles cuando es agregado a una solución de una [sal](https://es.wikipedia.org/wiki/Sal_%28qu%C3%ADmica%29) metálica apropiada como [nitrato de plata](https://es.wikipedia.org/wiki/Nitrato_de_plata) |

Productos de limpieza :

**Vanish :**

- bicarbonato de sodio

- suavizante

- peróxido de hidrogeno

**Suavitel:**

- suavizante,

- cationico ,

- agentes de viscosidad

**Pinol:**

**-** formol

- hidróxido de sodio

- esencia de pino

**Color max :**

 **-** tensoactivo anionico ,

 - cloruro de sodio ,

- fragancia