Las Acciones de Aseo Persona

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Acción Producto | Contenido | Sustancia | Efecto |
| Jabón | 180g | 1.-Lipofílica2.-[Hidróxido de sodio](https://es.wikipedia.org/wiki/Hidr%C3%B3xido_de_sodio) 3.-Ácido Graso |  **Lipofilica** Tiene afinidad por las grasas y gran solubilidad en los lípidos; posee la propiedad fisicoquímica que favorece el equilibrio de partición o reparto de un soluto entre el agua y un disolvente orgánico inmiscible, a favor de éste; influye en la absorción y bioacumulación.[**Hidróxido de sodio**](https://es.wikipedia.org/wiki/Hidr%C3%B3xido_de_sodio)es un sólido blanco cristalino sin olor que absorbe la humedad del aire  Cuando se disuelve en agua libera una gran cantidad de calor El hidróxido de sodio es muy[corrosivo](https://es.wikipedia.org/wiki/Corrosivo). Generalmente se usa en forma sólida o como una solución de 50**Ácido Graso** biomolécula de naturaleza lipídica formada por una larga cadena hidrocarbonada lineal, de diferente longitud o número de átomos de carbono, en cuyo extremo hay un grupo carboxilo |
| Pasta Dental | 140g | 1.-Peróxido de hidrógeno 2.-Calcita.3.- Flúor | **El peróxido de Hidrógeno** Se crea con hidrógeno y el oxígeno. tiene muchos usos; antiséptico, agente del hogar, y agente de blanqueamiento de dientes**Calcita** mineral de la clase 05 de la clasificación de Strunz, llamados minerales carbonatos y nitratos. Es el Mineral más estable que existe de carbonato de calcio, frente a los otros dos polimorfos con la misma fórmula química aunque distinta estructura cristalina: el aragonito y la vaterita, más inestables y solubles.**Flúor** Es un gas a temperatura ambiente, de color amarillo pálido, formado por moléculas diatómicas F2. Es el más electronegativo y reactivo de todos los elementos. En forma pura es altamente peligroso, causando graves quemaduras químicas al contacto con la piel. |
| Desmaquillante  | 125 ml | 1.-Agua Destilada 2.-Aceite de Almendras 3.- AceiteRicino | **El aceite de Ricino** a su vez contiene el 70-77 % de los [triglicéridos](https://es.wikipedia.org/wiki/Triglic%C3%A9rido) del ácido ricinoleico.**El aceite de Almendras** Emite un olor especial debido al [ácido hidrociánico](https://es.wikipedia.org/wiki/%C3%81cido_hidroci%C3%A1nico) o ácido prúsico que contiene. Pesa más que el agua**Agua Destilada** sustancia cuya composición se basa en la unidad de [moléculas](https://es.wikipedia.org/wiki/Mol%C3%A9cula) de H2O y ha sido purificada o limpiada mediante [destilación](https://es.wikipedia.org/wiki/Destilaci%C3%B3n). |