

Nombre:

Karime Andrea García Hernández

Nombre del maestro:

Daniel Rojas

Materia:

Química

Grado:

2ª BEO

Fecha:

 24 de Agosto de 2014

Escuela:

Universidad lamar

**Químicos que se utilizan en los productos personales.**

* + Lavarme las manos antes de comer o consumir un alimento
	+ La ducha diaria
	+ Lavarte los dientes
	+ La hidratación en tu piel
	+ Cuidado en tus uñas de manos pies
	+ El cuidado en tu cabello
	+ Limpiarme las orejas
	+ Cambiarte de ropa cada vez que te bañas

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Sustancia | Acción  | Producto  | Contenido | Efecto  |
| flúor | Cepillarme | Pasta | El ingrediente principal es yeso (carbonato de calcio) finamente molido, u otro polvo mineral, como el óxido de aluminio. Estos polvos son ligeramente abrasivos, por eso ayudan a eliminar el sarro depositado por los alimentos y el agua. Para blanquear la pasta, a veces se agrega óxido de titanio. En cuanto a los geles transparentes, deben su poder abrasivo a compuestos de sílice, a los que se agregan colorantes | El flúor es capaz de combatir las bacterias que se encuentran sobre la superficie de los dientes. |
| carbono | Bañarme | Shampoo | Emplear recipientes de acero inoxidable. En uno calentar un poco del agua de la fórmula, con la alquilolamida y unos 100 grs. del etoxilado. Completar con el resto de los componentes- La Sal para espesar al shampu; el perfume agregar estando frio, y finalmente el Formol como conservador. Se puede dar color,con colorantes usados en reposterias, OJO pocas gotas | El carbono es un elemento químico que pertenece al grupo 14 en la tabla periódica; está presente en una amplia variedad de compuestos y constituye una parte importante de las plantas y los animales. El carbono es el décimo quinto elemento más abundante en la corteza terrestre y el segundo más abundante en el cuerpo humano, después del oxígeno. |
| Cloruro de sodio | tañarme | jabón | Las grasas y aceites utilizados son compuestos de glicerina y un ácido graso, como el ácido palmítico o el esteárico. Cuando estos compuestos se tratan con una solución acuosa de un álcali, como el hidróxido de sodio, en un proceso denominado saponificación, se descomponen formando la glicerina y la sal de sodio de los ácidos grasos | Para poder lograr una saponificación completa, y se calienta. Al enfriarse, se separan nuevamente dos capas: la superior, de jabón, y la inferior, de lejía. Al jabón se le agrega agua y se cuece nuevamente; de esta manera se eliminan los restos de sal, glicerina y lejía. |