|  |
| --- |
| Universidad lamar |
| Actividad 2 |
| Química 1 |
|  |
| **Valeria Noemi López Correa** |
| **Maestro: Daniel Salvador Rojas Tapia**  |

|  |
| --- |
| Actividad 2  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Sustancia | Efecto | Producto | Contenido | Acción |
| Sulfato de sodio. | Tiene un efecto desinfectante, también influye notablemente en el peso del producto. | Detergente. | Sulfato de sodio, alquil aril sulfonato de sodio, perfume y pigmento. | Acción detergente. |
| Alquil aril sulfonato de sodio. | Es resistente al ataque biológico por su composiciónmolecular ramificada y por la adhesión de los anillosbencénicos a los átomos terciarios de carbono de losgrupos de cadena ramificada. | Detergente. | Sulfato de sodio, alquil aril sulfonato de sodio, perfume y pigmento. | Acción detergente. |
| Pigmento. | Da coloración al área a la que se le agrega el pigmento o colorante. | Detergente. | Sulfato de sodio, alquil aril sulfonato de sodio, perfume y pigmento. | Acción detergente. |
| Sodio | Crea un efecto cavitacional y la acción de limpieza se vuelve superior al ser un desodorizante y blanqueador. | Vanish súper barra | Sodio, sal inorgánica, glicerina, ácido cítrico, enzima, pigmento y blanqueador óptico. | Quitamanchas para el prelavado. |
| Glicerina | Es un jabón neutro lo que favorece a eliminar impureza sin perjudicar la piel. | Vanish súper barra | Sodio, sal inorgánica, glicerina, ácido cítrico, enzima, pigmento y blanqueador óptico. | Quitamanchas para el prelavado |
| Ácido cítrico | Debido a que hace efecto con el oxígeno limpia profundamente  | Vanish súper barra | Sodio, sal inorgánica, glicerina, ácido cítrico, enzima, pigmento y blanqueador óptico. | Quitamanchas para el prelavado |
|  |  |  |  |  |
| Etilenglicol monohexil éter | Similar a la enzima, ocasiona que las reacciones químicas ocurran de manera más rápida. | Clorox Toallitas Desinfectantes | Etilenglicol monohexil éter, isopropanol, tensoactivo no iónico, cloruro de n-alquil dimetil etilbencil amonio, fragancia y regulador de pH. | Limpia y desinfecta superficies |
| Isopropanol | Es una sustancia solvente, en este caso, al hacerse solución con las demás sustancias las toallitas obtienen esa composición necesaria para hacer su trabajo.  | Clorox Toallitas Desinfectantes | Etilenglicol monohexil éter, isopropanol, tensoactivo no iónico, cloruro de n-alquil dimetil etilbencil amonio, fragancia y regulador de pH. | Limpia y desinfecta superficies  |
| Amonio | Tiene poder desengrasante y quita manchas. | Clorox Toallitas Desinfectantes | Etilenglicol monohexil éter, isopropanol, tensoactivo no iónico, cloruro de n-alquil dimetil etilbencil amonio, fragancia y regulador de pH. | Limpia y desinfecta superficies |

Bibliografía

Méndez, A. 3 de diciembre de 2013. "Sulfato de sodio". La guía.

Recuperado de <http://quimica.laguia2000.com/quimica-inorganica/sulfato-de-sodio>

Artículo: Efecto del detergente doméstico alquil aril sulfonato de sodio lineal (LAS) sobre la mortalidad de tres caracoles dulceacuícolas en el PerúArtículo

Revista: Ecología Aplicada Revista ()

Recuperado de <http://www.redalyc.org/articulo.oa?id=34100113>

Rivas, R. (2011) "Hipoclorito de sodio". FES Iztacala, UNAM.

Recuperado de <http://www.iztacala.unam.mx/rrivas/NOTAS/Notas11Limpieza/irrhipoclorito.html>

¿Qué es una enzima?.2016. Learn Genetics. Universidad de Utah.

Recuperado de <http://learn.genetics.utah.edu/es/extraction/enzyme.cshtml>

González, M. 14 de septiembre de 2010. "Usos del amoníaco". La guía.

Recuperado de <http://quimica.laguia2000.com/conceptos-basicos/usos-del-amoniaco>