|  |
| --- |
|  |

|  |
| --- |
| Características de las propiedades físicas y químicas de la materia |
| Materia: Química |
|  |
| Fatima Gpe. Avalos Rojas |
|  |
| 2-B |
| 18/03/2016 |
|  |
|  |
|  |
|  |



Cuadro comparativo

|  |  |
| --- | --- |
| Propiedades químicas de la materia | Propiedades físicas de la materia |
| 1. Hidrolisis: es un proceso químico que involucra la ruptura de una molécula o de un compuesto iónico por acción del agua. 2. Combustión: es todo proceso de oxidación rápida que se produce con desprendimiento de calor y algunas veces luz. 3. Reducción: es todo proceso por el cual un átomo o ion gana electrones. 4. Esterificación: es un proceso químico que se da entre un ácido graso y un alcohol. 5. Oxidación: un elemento o compuesto pierde uno o más electrones. 6. Saponificación: es una hidrolisis que de un triglicérido con una bese fuerte, a través de la cual se obtiene un jabón y se recupera el glicerol. | 1. Elasticidad: capacidad de los cuerpos para deformarse cuando se aplica una fuerza y de recuperar su forma original al quitar la fuerza aplicada. 2. Textura: es la capacidad que se determina por medio del tacto donde se percibe la disposición el espacio de las partículas de un cuerpo. 3. Dureza: es la resistencia que pone un material al ser rayado. 4. Temperatura: es la medida de grado de agitación térmica de las partículas de un cuerpo. 5. Solubilidad: es la capacidad que tienen las sustancias de disolverse. 6. Conductibilidad: es la propiedad física que presentan algunas sustancias al conducir electricidad o calor. |