|  |  |
| --- | --- |
| **Propiedades físicas de la materia.** | **Propiedades químicas de la materia.** |
| \*Masa: cantidad de materia q tiene un cuerpo. | **Combustión**, es una reacción química en la que se presenta una oxidación apresurada de la materia que la padece; se caracteriza por un aumento exagerado en la temperatura |
| \*Volumen: Espacio ocupado por la materia. | **Corrosión**, es una reacción química o electroquímica entre un material y el medio ambiente debido a la cual se disuelve o ablanda total o parcialmente. |
| \*temperatura: Nivel térmico o intensidad del calor q posee la materia. | **Descomposición**, es una reacción química a través de la cual un compuesto se divide y subdivide hasta terminar en sus componentes esenciales. |
| MASA Y VOLUMEN: Las dos propiedades extensivas más importantes de todos los cuerpos materiales son: la masa y el volumen. Ambas sirven para conocer de modo indirecto la cantidad de materia que contiene un cuerpo o sistema material | **Disociación**, la desintegración de un compuesto en formas más simples a través de una reacción química reversible, principalmente por la acción del calor y la presión |
| Calor Latente de Vaporización.   El cambio de fase de líquido a vapor se llama vaporización y la temperatura asociada con este cambio se llama punto de ebullición de la sustancia. | **Reacción de condensación**, reacción química que consiste en la combinación repetida de las moléculas de los reactivos, con eliminación de moléculas pequeñas, generalmente agua. |