|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Resultado de imagen para insignia liceo industrial talca**  | **Liceo Industrial Superior Talca.****Depto de Ciencias.** **RETROALIMENTACIÓN**ASIGNATURA: Cs. Naturales /Eje Química PROFESORA: M° Eugenia Marín TALUMNO(A): \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_CURSO: 1ro medio  Nº LISTA: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_FECHA: \_Julio 2020**OBJETIVO:** Conocer aspectos básicos de la Química, cómo se forma la materia, cómo se transforma y cómo se cumplen ciertas leyes entre ellas la Ley de la Conservación de la materia.**REPASAMOS LOS SIGUIENTES CONCEPTOS**

|  |  |
| --- | --- |
| Materia | Cuando hablamos de **materia** nos referimos a todo aquello que ocupe espacio y tiene masa. |
| Composición de la materia | La materia está formada por ciertas partículas que se combinan para formar **átomos**, que a su vez se combinan para formar **moléculas**. |
| Átomo | Un **átomo** es la parte más pequeña que forma parte de un sistema químico. Es la unidad fundamental de la materia. |
| Protones | tienen carga positiva y son 1.836 veces más pesadas que los electrones |
| Electrones | tienen carga negativa y son más ligeras. |
| Neutrones | no tienen carga eléctrica y pesan aproximadamente lo mismo que los protones. |
| Molécula | La **molécula** se crea cuando los átomos se unen entre si. |
| Macromolécula | Las moléculas también pueden unirse y dar origen a moléculas más complejas y de mayor tamaño. |

 |





**Importancia de las reacciones químicas**



Tanto la fotosíntesis como la respiración son ejemplos de reacciones químicas.
La existencia de [seres vivos](https://concepto.de/seres-vivos/) de todo tipo es únicamente posible gracias a la capacidad de reacción de la materia.

 **RECORDANDO**

Una reacción química se representa mediante una **ecuación química**. Para leer o escribir una ecuación química, se deben seguir las siguientes reglas:

* Las fórmulas de los reactivos se escriben a la izquierda, y las de los productos a la derecha, separadas ambas por una flecha que indica el sentido de la reacción.
* A cada lado de la reacción, es decir, a derecha y a izquierda de la flecha, debe existir el mismo número de átomos de cada elemento.

**ACTIVIDAD: De acuerdo a lo Aprendido Completa la siguiente tabla, identificando reactantes y productos:**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ECUACIÓN | REACTANTES | PRODUCTOS |
| EJEMPLO H2 + I2 → 2 HI | H2 + I2 |  2 HI |
| NaOH + HCl → NaCl + H2O |  |  |
| C + O2 → CO2 |  |  |
| CaCO3 → CaO + CO2 |  |  |