



Nombre de alumno: David Ramírez Lopez

Nombre del profesor: luz Elena cervantes

Nombre del trabajo: supernotas

PASIÓN POR EDUCAR

Materia: química

Grado: 1°

Grupo: BRH05EMC0120-A

Las reacciones químicas y el equilibrio químico

<p style="text-align: center;">Las reacciones químicas</p> <p>La reacción química también se le puede llamar cambio químico o fenómeno químico esto lleva un proceso llamado termodinámico ya que son con químicos o sustancias "llamadas reactivos y reactantes" y estas se transforman</p>	<p style="text-align: center;">Tipos de reacciones químicas</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ Síntesis ➤ Descomposición ➤ Precipitación ➤ Combustión ➤ Neutralización ➤ Iónicas ➤ Reversibles ➤ Nucleares ➤ Exotérmicas etc. 	<p style="text-align: center;">El equilibrio químico</p> <p>El equilibrio químico es aquel que ve el estado de todas las actividades químicas y/o concentraciones de los reactivos y también todos los productos que no contengan ningún cambio neto.</p>	<p style="text-align: center;">Cambios en el equilibrio químico</p> <p>Se hace cambios en este cuando hay que equilibrarse por los reactivos y los productos y si hay algún desequilibrio este se mueve a la derecha o hacia el lado de los (productos).</p>
<p style="text-align: center;">¿Cómo se representan?</p> <p>Las reacciones químicas para el balanceo o para saber cómo está su estado se ponen con letras números flechas etc. Así se hace fácilmente a los que tienden a ser este tipo de práctica.</p>	<p>Las reacciones químicas están por todas partes todos los días hay en nuestro entorno un ejemplo el aire que respiramos y los árboles que lo vuelven a procesar en oxígeno para que nosotros volvamos a respirar aire puro.</p>	<p style="text-align: center;">¿Cómo se presentan?</p> <p>En este método también se utilizan números, símbolos, letras, flechas, entre otras. Ya que también se configura como el método de balanceo por tanteo.</p>	<p style="text-align: center;">Tipos de equilibrios</p> <p>Equilibrio en fase homogénea: reactivos y productos de la misma fase, equilibrio en fase heterogénea: reactivos y productos de distinta fase.</p>
<p style="text-align: center;">Ventajas</p> <p>Unas de las ventajas o son muchas es que un ejemplo la comida hay algunas comidas que se utilizan de ese tipo de reacción y otro ejemplo es cuando el baño tiene mucho sarro con los productos que venden en las tiendas se pueden quitar.</p>	<p style="text-align: center;">Desventajas</p> <p>Hay algunas cosas como vapor, sustancias, etc. Que el cuerpo por naturaleza lo absorbe y hay cosas que son muy malas al cuerpo un ejemplo el ácido muriático entre otros.</p>		