

Video Resumen

Reaccion Quimica

Una Reaccion Quimica es un proceso donde dos o mas sustancias (Reactivas) se unen para formar sustancias nuevas (Productos) con caracteristicas diferentes a las originales y se clasifican en

- **Reacciones de Sintesis o de adiccion:** Son donde dos o mas sustancias se combinan para dar lugar a un producto. Ejemplo. Hidrogeno y el Oxigeno se unen para formar una molecula de agua

$$2H + O \rightarrow H_2O$$

- **Reacciones de descomposicion:** Son aquellas donde un compuesto se descompone para formar dos o mas sustancias lo contrario al de la sintesis por ejemplo la molecula de agua se descompone en ^{ases} ~~que~~ las compone como el Hidrogeno y Oxigeno



al pasarle corriente electrica

- **Reacciones de Sustitucion Simple: o desplazamiento:** Un elemento toma el lugar de otro en el compuesto original creandose un compuesto nuevo

• **Reacciones de sustitución/ doble o desplazamiento:** se cambian dos elementos de dos compuestos

• todas las reacciones químicas llevan consigo una variación de energía: absorción o desprendimiento de energía

• **Endotérmicas:** absorben calor o energía

• **Exotérmicas:** liberan calor o energía

• **Combustión:** donde una sustancia orgánica reacciona con el oxígeno desprendiendo luz y calor (**Exotérmicas**)

• **Neutralización:** ácido fuerte, base fuerte

• **Iones:** se forman iones (partículas cargadas eléctricamente)

• **Oxidación Reducción (Redox):** transferencia de electrones

• **Nucleares:** interaccionan los núcleos de los átomos de los elementos químicos liberando enormes cantidades de energía

• **Sentido de la reacción:** **Irreversibles:** los productos no se pueden convertir en reactivos nuevamente

Reversible: los productos pueden volver a convertirse en reactivos

actividad



