



TITULO: Ejercicios de reacciones químicas.

Dulce María Álvarez López

Universidad del Sureste

Dulce María Álvarez López, Bachillerato en Enfermería General, Universidad del Sureste

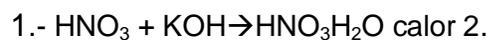
La correspondencia relacionada de este trabajo está dirigida a la Profesora. María de los Ángeles Venegas Castro, Universidad del Sureste.

Universidad Del Sureste, Carretera Comitán Tzimol km. 57, 30098

Comitán de Domínguez, Chis, a 27 de junio del 2020.

Contacto:bioang70@hotmail.com

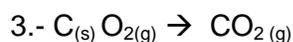
## Clasificación de reacciones químicas.



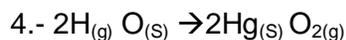
Reacción de doble desplazamiento. Acido base



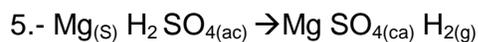
Reacción endotérmica. Porque libera o absorbe calor.



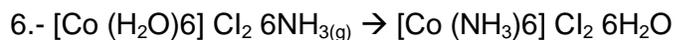
Reacción exotérmica. Por el desprendimiento de calor.



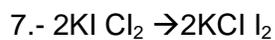
Reacción endotérmica. Si se toma calor en forma de calor.



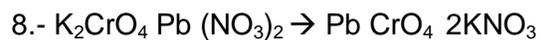
Reacción desplazamiento individual (sustitución). Porque un átomo toma el lugar de otro similar pero menos activo.



Reacción de doble desplazamiento. Porque un ion positivo se combina con otro ion negativo y viceversa.



Reacción de desplazamiento o sustitución. Porque un átomo toma el lugar de otro similar pero menos activo.



Reacción de doble desplazamiento. Porque un ion positivo se combina con otro ion negativo y viceversa.



Reacción de síntesis. Porque cuando dos átomos diferentes interactúan para formar un compuesto distinto.



Reacción de doble desplazamiento.