



**Nombre de alumno: Cristián  
Sebastián Hernández Gordillo**

PASIÓN POR EDUCAR

**Nombre del profesor: María de los  
Ángeles Venegas Castro**

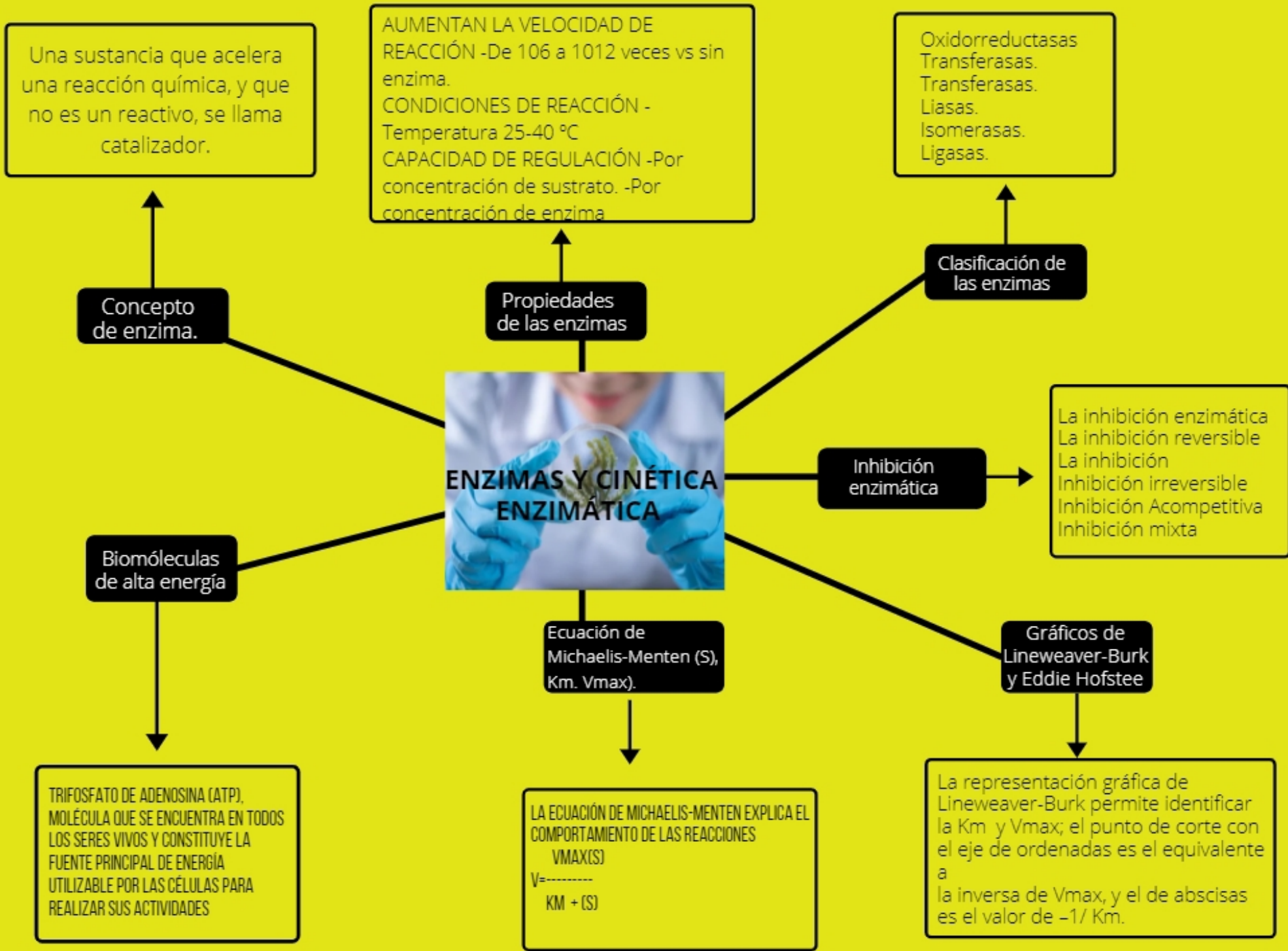
**Nombre del trabajo: mapa  
conceptual**

**Materia: bioquímica 1**

**Grado: 1° cuatrimestre**

**Grupo: A**

Comitán de Domínguez Chiapas a 29 de Enero de 2020.



Una sustancia que acelera una reacción química, y que no es un reactivo, se llama catalizador.

**Concepto de enzima.**

AUMENTAN LA VELOCIDAD DE REACCIÓN -De 10<sup>6</sup> a 10<sup>12</sup> veces vs sin enzima.  
 CONDICIONES DE REACCIÓN - Temperatura 25-40 °C  
 CAPACIDAD DE REGULACIÓN -Por concentración de sustrato. -Por concentración de enzima

**Propiedades de las enzimas**

Oxidorreductasas  
 Transferasas.  
 Liasas.  
 Isomerasas.  
 Ligasas.

**Clasificación de las enzimas**



**ENZIMAS Y CINÉTICA ENZIMÁTICA**

**Inhibición enzimática**

La inhibición enzimática  
 La inhibición reversible  
 La inhibición irreversible  
 Inhibición Acompetitiva  
 Inhibición mixta

**Biomoléculas de alta energía**

TRIFOSFATO DE ADENOSINA (ATP), MOLÉCULA QUE SE ENCUENTRA EN TODOS LOS SERES VIVOS Y CONSTITUYE LA FUENTE PRINCIPAL DE ENERGÍA UTILIZABLE POR LAS CÉLULAS PARA REALIZAR SUS ACTIVIDADES

**Ecuación de Michaelis-Menten (S), Km, Vmax).**

LA ECUACIÓN DE MICHAELIS-MENTEN EXPLICA EL COMPORTAMIENTO DE LAS REACCIONES  
 VMAX(S)  
 $V = \frac{V_{max}(S)}{K_M + (S)}$

**Gráficos de Lineweaver-Burk y Eddie Hofstee**

La representación gráfica de Lineweaver-Burk permite identificar la Km y Vmax; el punto de corte con el eje de ordenadas es el equivalente a la inversa de Vmax, y el de abscisas es el valor de -1/ Km.

## Formatos APA

Vengas Castro, M. Á. (2021, 9 junio). Antología de bioquímica Uds. [Libro electrónico]. Uds.