



FUNDACIÓN EDUCACIONAL DE LA IGLESIA METODISTA DE CHILE WILLIAM TAYLOR
LICEO BICENTENARIO COLEGIO METODISTA WILLIAM TAYLOR
ALTO HOSPICO
"Un lugar de excelencia para crecer"



EQUIPO DE AULA: KARINA CAMPOS-THIARA FIGUEROA



GUIA DE QUÍMICA – PROPIEDADES COLIGATIVAS

- OA –. Identificar los efectos de un soluto sobre un solvente mediante las variaciones en las propiedades físicas de la solución respecto al solvente.

NOMBRE

CURSO

Son la variación o composición entre las propiedades de un solvente puro, y la solución que lo contiene. Las propiedades coligativas se determinan en términos cuantitativos y dependen de la concentración en una solución. Existen 4 propiedades coligativas, estas son:

I, INVESTIGA Y DESCRIBE CADA UNA DE LAS SIGUIENTES PROPIEDADES COLIGATIVAS, DE ACUERDO A LA IMAGEN:

1. DESCENSO DE LA PRESION DE VAPOR



2. ELEVACIÓN DEL PUNTO DE EBULLICION



ANTICONGELANTE

3. DESCENSO DEL PUNTO DE CONGELACION



¿POR QUE SE LE ECHA AGUA AL HIELO?

4. PRESION OSMOTICA

