

TALLER DE UNIDADES DE CONCENTRACIÓN (9°-3)

El taller se debe resolver en equipos de a tres estudiantes

PROCEDIMENTAL

Con base en los datos suministrados en la tabla calculen las concentraciones posibles. Cada concentración debe tener su respectivo procedimiento de cálculo.

sto				ste				%m	%v	m	M
Estado	masa [g]	volumen [ml]	moles	Estado	masa [g]	volumen [ml]	moles				
Sólido	3,5	-*	0,5	Líquido	100	100	5,6				
Líquido	40	30	2	Líquido	250	250	13,9				
Líquido	64	70	2,5	Líquido	500	1500	27,8				

* El volumen del soluto es muy pequeño y se puede despreciar.

CONCEPTUAL

Explica porque para expresar la concentración de la pulpa de cualquier fruta en un néctar se usa %m o %v, mientras que a concentración de sacarosa ($C_{12}O_{11}H_{22}$) se puede emplear M o m