

**UNIVERSIDAD DEL SURESTE**

**CAMPUS "SAN CRISTÓBAL"**

**DR. SAMUEL FONSECA FIERRO**

**BIOQUÍMICA**

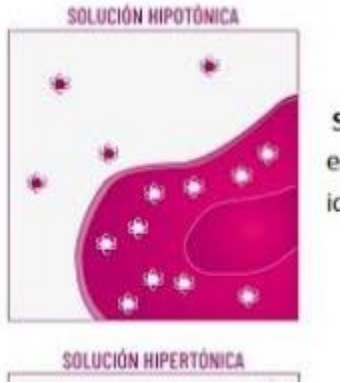
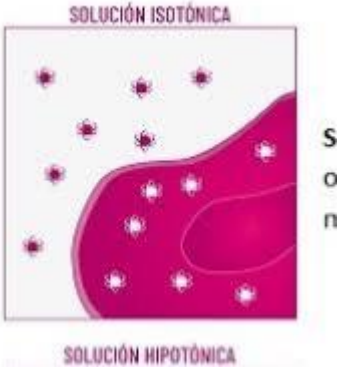
**CUADRO COMPARATIVO**

**TRABAJO PRESENTADO POR:**

**REBECA MARÍA HENRÍQUEZ VILLAFUERTE**

**SAN CRISTÓBAL DE LAS CASAS, CHIAPAS. A 03 DE SEPTIEMBRE DE 2021**

## CUADRO COMPARATIVO DE TIPOS DE SOLUCIONES

SOLUCIÓN HIPOTÓNICA	SOLUCIÓN ISOTÓNICA	SOLUCIÓN HIPERTÓNICA
<p>Solución que presenta una menor concentración de solutos que otra, ejerciendo por tanto menor presión osmótica que ésta, como sucede con la solución salina hipotónica, que contiene menos sal que la que se encuentra en los líquidos intra y extracelulares. En solución hipotónica, las células se expanden.</p> 	<p>Dícese de la solución que tiene la misma concentración de soluto que otra, y, por tanto, en ambas existe la misma presión osmótica, como sucede en una solución salina que contiene una cantidad de sal igual a la que se encuentra en el líquido intra y extracelular. Denominado también ISOSMÓTICO.</p> 	<p>Solución que presenta una concentración de soluto mayor que otra y, por tanto, ejerce más presión osmótica; puede aplicarse una solución salina que contenga más sal que los líquidos corporales intra y extracelulares. Las células sumergidas en una solución hipertónica se deshidratan.</p> 