

Абуисман Мохаммад зрзг 1/12/2021

Осмотическое давление раствора
выражают в единицах осмомерности.

Осмомерным называют раствор,
содержащий один осмоль вещества в 1 л
растворителя. Осмотическое давление

бактериальных клеток в 2 раза
меньше, чем у животных. В молодых
клетках грамотрицательных бактерий
оно достигает 20—25 атмосфер, в
старых — 2—3 атмосферы

Онкотическое давление — это часть
осмотического давления, создаваемое за
счет содержания крупномолекулярных
соединений (белков плазмы) в растворе,
хотя и составляет в порядке 2,5—4,0
кпа, но играет исключительно важную

роль в регуляции водного обмена, о чем
больше его величина, тем больше воды
удерживается в сосудистом русле и тем
меньше ее переходит в ткани и
наоборот белки удерживают жидкую
часть крови в кровеносном русле.
онкотическое давление играет
регулирующую роль в обмене воды между
кровью и тканями. влияет на процессы
образование тканевой жидкости, лимфы,
мочи, всасывание воды в кишечнике

*Определение осмолярности крови

осмолярность крови (мосм/л) =

$2 [Na + K] \text{ (ммоль/л)} + \text{глюкоза}$

$\text{ (ммоль/л)} + \text{мочевина (ммоль/л)} +$

оз. общий белок (г/л) норма 270-285

мосм/л эфрективная осмолярность

$\text{ (мосм/л)} = 2 [Na + K] + \text{глюкоза}$

$\text{ (ммоль/л)}. \text{ (норма} = 287 \pm 2 \text{ мосм/л)}$