Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой:
https://stuservis.ru/kontrolnaya-rabota/418386

Тип работы: Контрольная работа

Предмет: Химия

-

«Какое давление называется онкотическим? 1г белка растворен в 300 г воды при 25 °С. Чему равно осмотическое давление раствора, если молекулярная масса белка составляет 20000?
Часть осмотического давления крови, обусловленная высокомолекулярными соединениями, в основном белками, называется онкотическим давлением. Оно невелико, составляет в норме всего около 0,04 атм, но имеет большое биологическое значение, поддерживая состояние осмотического равновесия между кровью и тканевыми жидкостями, что обеспечивает обмен низкомолекулярных веществ и конечных продуктов метаболизма.
Осмотическое давление в растворах ВМС значительно увеличивается с ростом концентрации и может быть рассчитано по уравнению Галлера :
"π=" "C" /"M" "•RT+β" "C" ^"2"
где π – онкотическое давление, или давление высокомолекулярных соединений (в нашем случае белков),;
С – концентрация полимера;

-

Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой:
https://stuservis.ru/kontrolnaya-rabota/418386