БУФЕРНЫЕ РАСТВОРЫ

БИЛЕТ №1

1. ДЛЯ ПОДДЕРЖАНИЯ НЕЙТРАЛЬНОЙ СРЕДЫ ЛУЧШЕ ПРИГОТОВИТЬ БУФЕР
	1. ацетатный, рКа4,75
	2. гидрокарбонатный, рКа6,4
	3. фосфатный, рКа6,8
	4. аммиачный, рКа9,2
2. ПРИ РАЗБАВЛЕНИИ ВОДОЙ БУФЕРА В 10 РАЗ ЕГО ЗНАЧЕНИЕ рН
	1. увеличилось в 5 раз
	2. уменьшилось в 5 раз
	3. не изменилось
	4. уменьшилось в 10 раз
	5. увеличилось в 10 раз
3. ЗНАЧЕНИЕ рН БУФЕРНОЙ СМЕСИ, ПРИГОТОВЛЕННОЙ ИЗ 5 мл 0,1Э NH3∙H2O и 9 мл 0,1Э NH4Cl (Кb1,8∙$10^{-5})$ РАВНО
	1. 8,7
	2. 5,0
	3. 13,2
	4. 9,0
4. ЧТОБЫ ПОЛУЧИТЬ 2,5л ФОСФАТНОГО БУФЕРНОГО РАСТВОРА С рН7, Ка ($Н\_{2}РО\_{4}^{-}/НРО\_{4}^{2-}$)=10-7, НАДО СМЕШАТЬ ОБЪЕМЫ 0,1М РАСТВОРОВ ДИГИДРОФОСФАТА И ГИДРОФОСФАТА НАТРИЯ

 1) 1,25л и 1,25 л

 2) 0,962 л и 1,539л

 3) 1л и 1,5л

 4) 0,9л и 1,6л

1. ЕСЛИ ЗНАЧЕНИЕ рН КРОВИ 7,4 ПРИ $Р\_{СО\_{2}}=50 мм рт.ст., $ТО У БОЛЬНОГО МОЖНО ПРЕДПОЛОЖИТЬ НАРУШЕНИЕ КОР
2. компенсированный алкалоз
3. компенсированный ацидоз
4. метаболический алкалоз
5. метаболический ацидоз