БУФЕРНЫЕ РАСТВОРЫ

БИЛЕТ №3

1. ФОСФАТНЫЙ БУФЕР ПРЕДСТАВЛЕН СОПРЯЖЕННОЙ КИСЛОТНО-ОСНОВНОЙ ПАРОЙ
	1. H2P$O\_{4}^{-}/HPO\_{4}^{2-}$
	2. $HPO\_{4}^{2-}/PO\_{4}^{3-}$
	3. $H\_{3}PO\_{4}/$ H2P$O\_{4}^{-}$
	4. H2P$O\_{4}^{-}$/$ PO\_{4}^{3-}$
2. БУФЕР, рН КОТОРОГО РАВЕН 4,0, РАЗБАВИЛИ ВОДОЙ В 2 РАЗА. ПРИ ЭТОМ БУФЕРНАЯ ЕМКОСТЬ

 1) увеличилась в 2 раза

 2) не изменилась

 3) уменьшилась в 2 раза

 4) увеличилась в 4 раза

1. ДЛЯ ИЗМЕНЕНИЯ рН ОТ 7,36 ДО 7,0 ПОТРЕБОВАЛОСЬ К 100 МЛ БУФЕРА ПРИЛИТЬ 36 МЛ 0,05Э РАСТВОРА HCl. БУФЕРНАЯ ЕМКОСТЬ ПО КИСЛОТЕ СОСТАВИЛА в моль/л
	1. 0,05
	2. 0,5
	3. 0,25
	4. 0,01
2. ДЛЯ ПРИГОТОВЛЕНИЯ 10 МЛ АЦЕТАТНОГО БУФЕРНОГО РАСТВОРА С рН = 5,0 (Ка = 1,8∙10-5) ИЗ РАСТВОРОВ СОЛИ И КИСЛОТЫ РАВНОЙ КОНЦЕНТРАЦИИ НЕОБХОДИМО ВЗЯТЬ

 1) Vсоли=3,85 мл Vк-та=6,15мл

 2) 4,2 мл, 5,8 мл

 3) 6,20 мл, 3,80 мл

 4) 6,1 мл, 3,9 мл

1. ЕСЛИ У БОЛЬНОГО ЗНАЧЕНИЕ рН КРОВИ 7,0, а $Р\_{СО\_{2}}=40 мм рт.ст., $ТО МОЖНО ПРЕДПОЛОЖИТЬ НАРУШЕНИЕ КОР
2. дыхательный ацидоз
3. метаболический ацидоз
4. метаболический алкалоз
5. дыхательный алкалоз