БУФЕРНЫЕ РАСТВОРЫ

БИЛЕТ №4

1. ГИДРОКАРБОНАТНЫЙ БУФЕР ПРЕДСТАВЛЕН СОПРЯЖЕННОЙ КИСЛОТНО-ОСНОВНОЙ ПАРОЙ
2. H2CO3/CO2
3. H2CO3/HC$O\_{3}^{-}$
4. H2CO3/C$O\_{3}^{2-}$
5. HC$O\_{3}^{-}$/ C$O\_{3}^{2-}$
6. 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. 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. рН КРОВИ В НОРМЕ

 1) 7,8.

2) 7,36

3) 0,9

4) 14,0

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