БУФЕРНЫЕ РАСТВОРЫ

БИЛЕТ №9

1. РАССЧИТАТЬ КОНЦЕНТРАЦИЮ [Н+] В АРТЕРИАЛЬНОЙ КРОВИ С рН = 7,42

 1) 0,6∙10-8 моль/л

 2) 3,8∙10-8 моль/л

 3)7,4∙10-7 моль/л

 4) 10,15

2. ГИДРОКАРБОНАТНЫЙ БУФЕР ПРЕДСТАВЛЕН СОПРЯЖЕННОЙ КИСЛОТНО-ОСНОВНОЙ ПАРОЙ

1) H2CO3/CO2

2) H2CO3/HC$O\_{3}^{-}$

3) H2CO3/C$O\_{3}^{2-}$

4) HC$O\_{3}^{-}$/ C$O\_{3}^{2-}$

3. ПРИ РАЗБАВЛЕНИИ ВОДОЙ БУФЕРА В 10 РАЗ ЕГО БУФЕРНАЯ ЕМКОСТЬ

1) увеличилась в 5 раз

2) уменьшилась в 5 раз

3) не изменилась

4) уменьшилась в 10 раз

5) увеличилась в 10 раз

4. ЧТОБЫ ПОЛУЧИТЬ 2,6 л ФОСФАТНОГО БУФЕРА
Ка ($Н\_{2}РО\_{4}^{-}/НРО\_{4}^{2-}$)=10-7 С рН7,0, НАДО СМЕШАТЬ 0,1М РАСТВОРЫ NaH2PO4 И Na2HPO4 В ОБЪЕМАХ

1) 1,6л и 1л

2) 1л и 1,6л

3) 1,3л и 1,3л

4) 2л и 0,6л

5. АЦИДОЗ – ЭТО

1) накопление в крови кислотных продуктов

2) повышение сахара в крови

3) уменьшение содержания углекислоты

4) увеличение содержания бикарбонатов крови