БУФЕРНЫЕ РАСТВОРЫ

БИЛЕТ №2

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

 1) 0,6∙10-8 моль/л

 2) 3,8∙10-8

 3)7,4∙10-7

 4) 10,15

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. 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
7. 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
8. 1,6л и 1л
9. 1л и 1,6л
10. 1,3л и 1,3л
11. 2л и 0,6л
12. АЦИДОЗ – ЭТО

1) накопление в крови кислотных продуктов

2) повышение сахара в крови

3) уменьшение содержания углекислоты

4) увеличение содержания бикарбонатов крови