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
4. H2CO3/C
5. HC/ C
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 ()=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