БУФЕРНЫЕ РАСТВОРЫ

БИЛЕТ №6

1. РАССЧИТАТЬ КОНЦЕНТРАЦИЮ [ОН-] В АРТЕРИАЛЬНОЙ КРОВИ С рН = 7,42

 1) 0,6∙10-8 моль/л

 2) 3,8∙10-8

 3) 2,6∙10-7

 4) 7,4∙10-7

1. ФОСФАТНЫЙ БУФЕР ПРЕДСТАВЛЕН СОПРЯЖЕННОЙ КИСЛОТНО-ОСНОВНОЙ ПАРОЙ
2. H2P$O\_{4}^{-}/HPO\_{4}^{2-}$
3. $HPO\_{4}^{2-}/PO\_{4}^{3-}$
4. $H\_{3}PO\_{4}/$ H2P$O\_{4}^{-}$
5. H2P$O\_{4}^{-}$/$ PO\_{4}^{3-}$
6. БУФЕР, ПРИГОТОВЛЕННЫЙ СМЕШЕНИЕМ РАВНЫХ ОБЪЕМОВ 0,1М РАСТВОРОВ АЦЕТАТА НАТРИЯ И УКСУСНОЙ КИСЛОТЫ (КА=1,8∙$10^{-5}$) ПОДДЕРЖИВАЕТ рН
	1. 4,0
	2. 4,75
	3. 5,0
	4. 5,34
7. ЧТОБЫ ПОЛУЧИТЬ 1,4 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. 1,0л и 0,4л
9. 0,4л и 1,0л
10. 0,8л и 0,6л
11. 0,7 л и 0,7л
12. ЕСЛИ ЗНАЧЕНИЕ рН КРОВИ 7,4 ПРИ $Р\_{СО\_{2}}=50 мм рт.ст., $ТО У БОЛЬНОГО МОЖНО ПРЕДПОЛОЖИТЬ НАРУШЕНИЕ КОР
13. компенсированный алкалоз
14. компенсированный ацидоз
15. метаболический алкалоз
16. метаболический ацидоз