БУФЕРНЫЕ РАСТВОРЫ

БИЛЕТ №12

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

2. ДЛЯ ПОДДЕРЖАНИЯ НЕЙТРАЛЬНОЙ СРЕДЫ ЛУЧШЕ ПРИГОТОВИТЬ БУФЕР

1) ацетатный, рКа4,75

2) гидрокарбонатный, рКа6,4

3) фосфатный, рКа6,8

4) аммиачный, рКа9,2

3. ЗНАЧЕНИЕ рН АММИАЧНОГО БУФЕРНОГО РАСТВОРА, ЕСЛИ СМЕШАТЬ 10МЛ 0,1Э NH3∙Н2О и 10 мл 0, 1э РАСТВОРА NH4CI,

Кb (NH3∙Н2О) = 1,8∙10-5 БУДЕТ РАВНО

1) 9,25

2) 8,82

3) 10

4) 10,15

4. ДЛЯ ПРИГОТОВЛЕНИЯ 15 МЛ АЦЕТАТНОГО БУФЕРНОГО РАСТВОРА С рН = 5,0 (Ка = 1,8∙10-5) ИЗ РАСТВОРОВ СОЛИ И КИСЛОТЫ РАВНОЙ КОНЦЕНТРАЦИИ НЕОБХОДИМО ВЗЯТЬ

1) Vсоли=7,5 мл Vк-ты=7,5мл

2) 5,0 мл, 10,0 мл

3) 5,7 мл, 9,3 мл

4) 9,3 мл, 5,7 мл

5. ПАРЦИАЛЬНОЕ ДАВЛЕНИЕ УГЛЕКИСЛОГО ГАЗА В НОРМЕ (В ММ. РТ. СТ.) РАВНО

1) 60

2) 50

3)40

4)30