Протокол приготовления буферного раствора

1. Запишите значение pH
2. Рассчитайте $[H_3O^+]$
3. K_a кислоты
4. Реакция ионизации выбранной слабой кислоты
5. Выражение константы равновесия
6. Формула кислоты и сопряженного основания
7. Рассчитайте объемные доли сопряженного основания к кислоте

$$\frac{V_{сопр.осн}}{V_{кисл.}} = \frac{K_a}{[H_3O^+]} \qquad ____ = \frac{____}{1}$$

8. Объем буферного раствора
9. Рассчитайте необходимый для приготовления буферного раствора объем слабой кислоты
10. Рассчитайте M, г сухого вещества для приготовления нужного объема слабой кислоты
11. Рассчитайте необходимый для приготовления буферного раствора объем сопряженного основания
12. Рассчитайте M, г сухого вещества для приготовления нужного объема сопряженного основания
13. Компоненты буферной смеси в мл и г сухого вещества
14. Измерьте pH буферного раствора с помощью pH-метра и запишите результат