

Imię i nazwisko

Kierunek

Data

Sprawozdanie z ćw. 8
ROZTWORY BUFOROWE

Podać definicję roztworu buforowego oraz zapisać wzór na pH buforu. Wyjaśnić wszystkie użyte symbole. Podać przykład roztworu buforowego o pH zasadowym.

Ćwiczenie 1. Uzupełnić poniższą tabelę:

	SKŁAD BUFORU [ml]		STĘŻENIA SKŁADNIKÓW [mol/dm ³]		pH BUFORU	
	1M CH ₃ COOH	1M CH ₃ COONa	CH ₃ COOH	CH ₃ COONa	obliczone	wyznaczone
1	18	2				
2	14	6				
3	10	10				
4	6	14				
5	2	18				

Ćwiczenie 2. Uzupełnić:

pH wyjściowego roztworu buforowego:

pH dla wody destylowanej:

pH po dodaniu do niego HCl:

pH po dodaniu do niej HCl:

pH po dodaniu do niego NaOH:

pH po dodaniu do niej NaOH:

pH po rozcieńczeniu wodą:

Jakie składniki badanego roztworu warunkują jego działanie buforowe? Jaka zasadnicza równowaga istnieje pomiędzy składnikami tego buforu?

Napisać jonowe równania reakcji zachodzących podczas dodawania do roztworu buforowego: a) roztworu HCl, b) roztworu NaOH