

Nazwisko i imię:

Grupa:

Data:

Sprawozdanie z ćwiczenia 2

1. Obliczanie stopnia i stałej dysocjacji słabych elektrolitów na podstawie pomiaru pH

Kwas i stężenie (C_0)	pH	$[H^+]$	[kwas niezdysocjowany]	stopień dysocjacji α (%)	stała dysocjacji K
0,1 M CH_3COOH					
0,1 M $HCOOH$					

Obliczenia:

Wnioski: określ zależności między α i K a mocą elektrolitów.

2. Porównanie stopnia dysocjacji kwasu mlekowego i kwasu solnego w zależności od stężenia

Kwas i stężenie (C ₀)	pH	[H ⁺]	stopień dysocjacji (%)
0,1 M kwas mlekowy			
0,001 M kwas mlekowy			
0,1 M HCl			
0,001 M HCl			

Obliczenia:

Wnioski: odpowiedz, jak zmienił się stopień dysocjacji po 100-krotnym wzroście stężeń kwasu mlekowego i HCl oraz wyjaśnij, jakie ma to znaczenie kliniczne w przypadku kwasu mlekowego.

3. Wpływ pH na dysocjację leków na przykładzie aspiryny

	pH	Stosunek [A ⁻]/[HA]	% [HA]	% [A ⁻]
sok żołądkowy	1,5			
rew	7,4			

Obliczenia:

Wnioski: opierając się na obliczeniach, określ, gdzie (w żołądku czy we krwi) będzie wyższe stężenie aspiryny oraz wyjaśnij dlaczego.