

Fizyczne podstawy pulsoksymetrii

Absorpcjometria

Cel ćwiczenia:

Ćwiczenie wykonała: (....., A, B, C) Data:
imię i nazwisko (grupa, podgrupa)

Ocena wykonania i opracowania ćwiczenia:

1. Badanie widma absorpcyjnego $A = f(\lambda)$
nazwa badanej substancji

λ , nm	→	430	440	450	460	470	480	490	500	510	520	530	540	550	560	570
c_{maks}	$A_1 \rightarrow$															
c_{min}	$A_2 \rightarrow$															

Wykonać wykres zależności absorpcji od długości fali. Wyznaczona z wykresu analityczna długość fali światła:

$$\lambda_A = \dots\dots\dots$$

2. Wyniki pomiarów absorpcji, A i przepuszczalności, τ dla analitycznej długości fali:
nazwa badanej substancji

lp.	c	Δc	A	ΔA	τ	$\Delta \tau$
1	0		0		100	
2						
3						
4						
5						
6						
7	c_x					

Wykonać wykresy $A = f(c)$ i $\tau = f(c)$.

3. W badanym zakresie stężeń prawo Lamberta-Beera jest:
nazwa badanej substancji

.....
spełnione/niespełnione

4. Wartość c_{x1} odczytana z wykresu $A = f(c)$:

$$c_{x1} \pm \Delta c_{x1} = \dots\dots\dots$$

wartość

5. Wartość c_{x2} odczytana z wykresu $\tau = f(c)$:

$$c_{x2} \pm \Delta c_{x2} = \dots\dots\dots$$

wartość

