

Warstwa Monomolekularna

Cel ćwiczenia:

.....

Ćwiczenie wykonała: Data:
imię i nazwisko

Ocena wykonania i opracowania ćwiczenia:

1. Wyniki pomiarów średnicy D_w warstwy monomolekularnej i tabela ułatwiająca obliczenie odchylenia standardowego

lp.	D_w	$D_{wi} - \overline{D_w}$ <small>3 cyfry znaczące</small>	$(D_{wi} - \overline{D_w})^2$ <small>3 cyfry znaczące</small>
1			
2			
3			
4			
5			
6			
7			
8			
9			
10			
Suma			
Średnia			

Odchylenie standardowe $s_{D_w} =$
3 cyfry znaczące

Odchylenie standardowe średniej $s_{\overline{D_w}} =$
3 cyfry znaczące

Błąd maksymalny średniej $\Delta \overline{D_w} =$
3 cyfry znaczące

Średnica warstwy monomolekularnej

$\overline{D_w} \pm \Delta \overline{D_w} =$
wynik z błędem zaokrąglonym do 3 cyfr znaczących

2. Wyznaczanie objętości V_k kropli roztworu.

$V_k \pm \Delta V_k =$
wartość

3. Rozmiary cząsteczki kwasu stearynowego:

Stężenie roztworu $c \pm \Delta c =$
wartość

Masa molowa kwasu stearynowego $M \pm \Delta M =$
wartość

Stężenie molowe roztworu $c_m \pm \Delta c_m =$
wzór na c_m i wartości (błąd 3 cyfry)

Gęstość kwasu stearynowego $\rho \pm \Delta \rho =$
wartość

Średnica cząsteczki $d_{cz} =$
wzór i obliczona wartość

Błąd średnicy cząsteczki $\Delta d_{cz} =$
wzór i obliczona wartość (3 cyfry znaczące)

