



„LEPKOŚĆ”

Współczynnik lepkości glikolu etylenowego wyznaczamy za pomocą wiskozymetru Hoepfera, w którym czas przemieszczania się kulki pomiędzy skrajnymi kreskami w rurze probierczej przeliczany jest na wartość współczynnika lepkości według zależności:

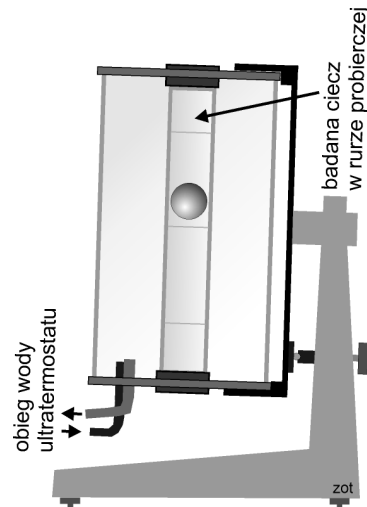
$$\eta = K (d_k - d_c)t$$

gdzie K – stała wiskozymetru ($7,742 \cdot 10^{-6} \text{ N} \cdot \text{m} \cdot \text{kg}^{-1}$)

d_k - gęstość kulki ($8205 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$); d_c - gęstość badanej cieczy, którą jest glikol etylenowy (1198 kg m^{-3})

Uwaga. Zmiany gęstości wynikające ze zmian temperatury pomijamy jako nieznaczące

Nie podnosić temperatury
w wiskozymetrze powyżej 55°C



Zwracać uwagę - aby temperatura wskazywana przez termometr w ultratermostacie była jak najbardziej zbliżona do temperatury badanej cieczy. Aby to osiągnąć – na kilka minut włączać mieszadło ultratermostatu (przy wyłączonej grzałce).