



**DETERMINAÇÃO DA MASSA MOLAR DE UM POLÍMERO POR
VISCOSIMETRIA CAPILAR**

1. Calcular a viscosidade relativa de cada solução usando a Equação 1.
($\rho_{\text{H}_2\text{O}} = 0,911$; **Faça a média dos tempos de escoamento**)
2. Calcular η_{sp} . Traçar os gráficos de η_{sp}/c em função de c e de $1/c \ln(\eta/\eta_0)$ em função de c . Use a dupla extrapolação para obter o valor mais exato possível de $|\eta|$.
3. Calcular a massa molecular do polímero, utilizando as constantes tabeladas. (**$K = 5,19 \times 10^{-04}$; $\alpha = 0,554$**)

$$|\eta| = KM^\alpha$$

Dados experimentais:

Concentração CMC (g/L)	Tempo escoamento (s)	
1	23,59	29,12
2	41,92	38,80
3	86,40	86,94
3,5	91,00	125,71
4	583,36	509,15
NaCl 1M	19,56	13,14
H ₂ O	22,45	22,78