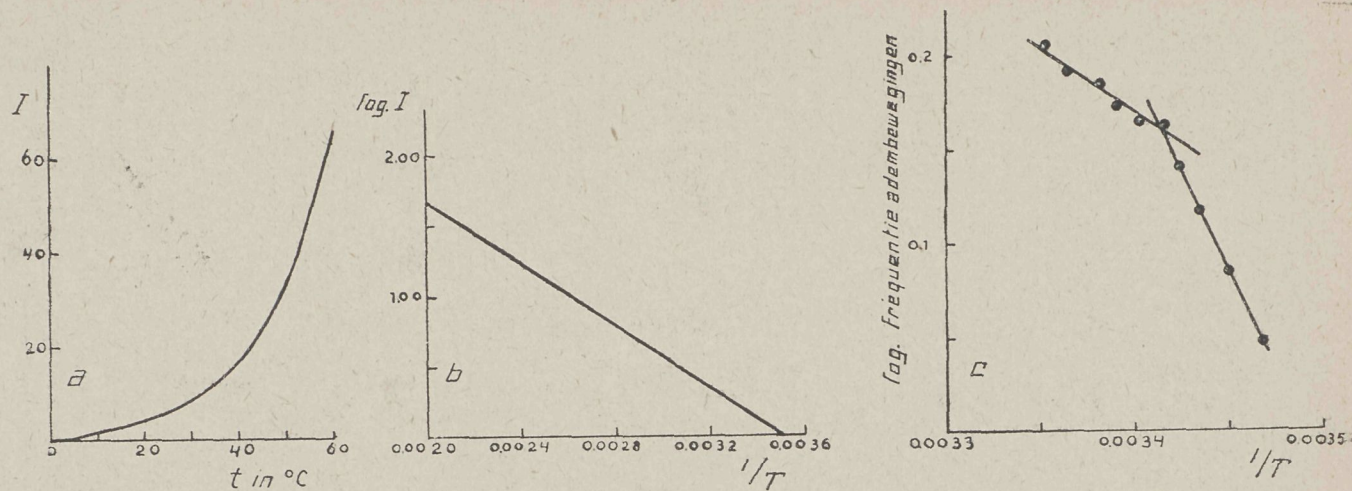




Figuur 1.

a. Relatie tusschen temperatuur en intensiteit van een chemisch proces met een $Q_{10} = 2$ en een reactiesnelheid = 0 bij 0° .

b. Relatie tusschen $1/T$ en $\log. I$ van dezelfde reactie. Deze relatie is lineair. Heeft men een kromme, die de betrekking tusschen T en I aangeeft met een discontinu verloop, dan zal deze, uitgaande van het principe van de „masterreaction”, uitgezet op de in b. aangegeven wijze, door een gebroken rechte lijn worden voorgesteld.

c. Relatie tusschen $1/T$ en de $\log.$ van de frequentie der adembewegingen van zeer jonge nog „koudbloedige” muizen volgens CROZIER. In het gebied links van het snijpunt zou een reactie x, rechts hiervan een reactie y als „masterreaction” optreden.