

# 1927–1859 ארהניוס Svante August Arrhenius



אנרגית אקטיבציה והקשר שלה לקינטיקה של התגובה הכימית

$$k = Ae^{-E_a/(RT)}$$

הפעילות (היחסית לריכוז מולארי) של יוני  $H^+$  - pH

$$pH = -\log_{10}(a_{H^+}) = \log_{10}\left(\frac{1}{a_{H^+}}\right)$$

אפקט החממה - עידן הקרחונים

