energia de actionare

# casian

Termenul de energie de activare a fost introdus de savantul suedez Svante Arrhenius în 1889 pentru a descrie energia minimă de care un sistem chimic are nevoie pentru a se transforma în produși de reacție (adică energia minimă necesară reacției chimice). De obicei, energia de activarea este notată Ea și se măsoară în kilojouli pe mol (kJ/mol) sau kilocalorii pe mol (kcal/mol).  
   
   
 Vezi și   
 Cataliză  
 Complex activat  
 Cinetică chimică  
 Entalpie liberă (energie Gibbs)  
   
   
 Referințe