Лекція 13. Вплив механізму реакції на вид кінетичного рівняння. Швидкість реакції взаємодії адсорбованих молекул *A* і *B* за реакцією $A+B \rightarrow D$ при відсутності адсорбції продукту *D* та з адсорбцією продукту реакції. Гальмівний вплив продукту *D* через від'ємну величину порядку реакції за цим компонентом, його вплив на значення енергії активації. Взаємодія адсорбованих молекул речовини *A* з молекулами речовини *B,* що надходять з об'єму (тобто при перебігу реакції за ударним механізмом Ріділа). Дисоціативна адсорбція молекул O_2, H_2, N_2 (в загальному вигляді A_2). Рівняння швидкості за механізмом взаємодії $2(A) \rightarrow (D)+(\ )$ та $(A) \rightarrow (D)$. Шляхи підвищення швидкості реакції за розглянутими механізмами.

Лекция 13. Влияние механизма реакции на вид кинетического уравнения. Скорость реакции взаимодействия адсорбированных молекул A и B по реакции при отсутствии адсорбции продукта D и с адсорбцией продукта реакции. Тормозящее влияние продукта D через отрицательную величину порядка реакции по этому компоненту, его влияние на значение энергии активации. Взаимодействие адсорбированных молекул вещества A с молекулами вещества B, поступающих из объема (то есть при протекания реакции по ударному механизму Ридила). Диссоциативная адсорбция молекул O_2, H_2, N_2 (в общем виде A_2). Уравнение скорости по механизму взаимодействия $2(A) \rightarrow (D)+(\ )$ и $(A) \rightarrow (D)$. Пути повышения скорости реакции по рассмотренным механизмам.

Lecture 13. The effect of the reaction mechanism in the form of the kinetic equation. The reaction rate of interaction of the adsorbed molecules A and B in the reaction in the absence of adsorption of D and adsorption of the reaction product. Inhibitory effect of D by the negative reaction of the order for this component and its effect on the activation energy. Interaction of adsorbed molecules of A and molecules in a substance coming from the volume (ie, the reaction of hammer mechanism Ridila). The dissociative adsorption of O_2, H_2, N_2 (generally A_2). The equation for the rate and mechanism of interaction $2(A) \rightarrow (D)+(\ )$ and $(A) \rightarrow (D)$. Ways of increasing the reaction rate by considering the mechanism.