

spiega l'andamento crescente e decrescente della velocità della reazione catalizzata in figura

Non tutti gli urti portano alla formazione del complesso [ES]. Solo gli urti che possiedono un'energia uguale o superiore all' **Energia di Attivazione** sono efficaci.

- Alzando la temperatura, una **frazione maggiore di molecole** possiede l'energia termica (che si manifesta come una maggiore **energia cinetica** delle molecole). Questo aumenta la probabilità di urti efficaci necessari per raggiungere lo *stato di transizione*.
([superamento della E attivazione](#))

Oltre una certa soglia l'energia cinetica (vibrazionale) distrugge i legami deboli che determinano la conformazione dell'enzima (denaturazione)

Temperatura di denaturazione

L'aumento della temperatura aumenta la velocità di catalisi

Denaturazione determina crollo dell'attività

