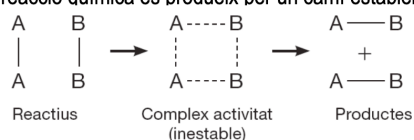


Teories de les reaccions químiques

LA TEORIA DE L'ESTAT DE TRANSICIÓ pressuposa l'existència d'una espècie química entre els reactius i els productes que s'anomena **complex activat** o **complex de transició** i està format per les partícules de reactius que han col·lidit.

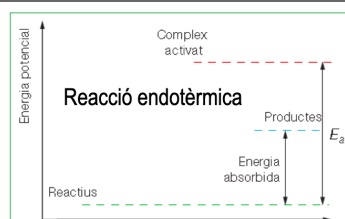
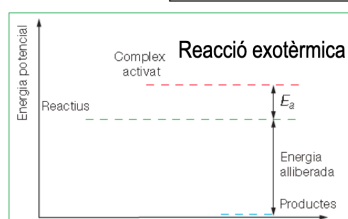
En aquesta teoria imaginem que la reacció química es produeix per un camí establert que anomenem **camí de reacció**.



En les gràfiques següents podem veure que l'energia d'activació que inicialment s'ha d'aportar es retorna íntegrament després. En conseqüència, **l'energia d'activació no modifica el balanç global energètic de la reacció i només n'afecta la velocitat**.

Animació que mostra l'energia d'activació

<http://www.mhhe.com/physsci/chemistry/essentialchemistry/flash/activa2.swf>



**Mc
Graw**