Un **intermedio di reazione** è una [entità molecolare](http://it.wikipedia.org/wiki/Entit%C3%A0_molecolare) formatasi dai [reagenti](http://it.wikipedia.org/wiki/Reagente) (o intermedi precedenti) e che reagisce ulteriormente per dare i [prodotti](http://it.wikipedia.org/wiki/Prodotto_(chimica)) finali di una [reazione chimica](http://it.wikipedia.org/wiki/Reazione_chimica). La maggior parte delle reazioni chimiche avviene attraverso vari stadi, vale a dire il relativo [meccanismo di reazione](http://it.wikipedia.org/wiki/Meccanismo_di_reazione) è composto da più di un processo elementare. Un intermedio rappresenta il prodotto di ciascuno di questi processi, eccetto l'ultimo che dà origine ai prodotti finali osservati. Gli intermedi sono molto reattivi e solitamente hanno breve vita e sono molto raramente isolabili. Inoltre, a causa della loro breve vita, non sono riscontrabili nella miscela dei prodotti formati.

Per esempio, si consideri l'ipotetica reazione

A + B → C + D

che avviene attraverso i due processi elementari

A + B → X\*

X\* → C + D

dove X\* rappresenta un intermedio.