**Profilo energetico durate la reazione di isomerizzazione maleico-fumarico**

La reazione passa per un stadio di transizione ad alta elergia (ST) dovuto alla rottura del legamee 



|  |  |
| --- | --- |
| **A** | **B**  |

Il primo intermedio, il radicale A, ha un elevato ingombro sterico a causa dei due gruppi carbossilici in posizione gauche. La rotazione intorno al legame  C-C porta al secondo intermedio radicalico B più stabile grazie al posizionamento “quasi anti” dei due gruppi COOH. B evolve poi nel prodotto trans energeticamente più stabile.

Il grafico delle energie dei vari stati di transizioni e degli intermedi è rappresentato qui di seguito.

