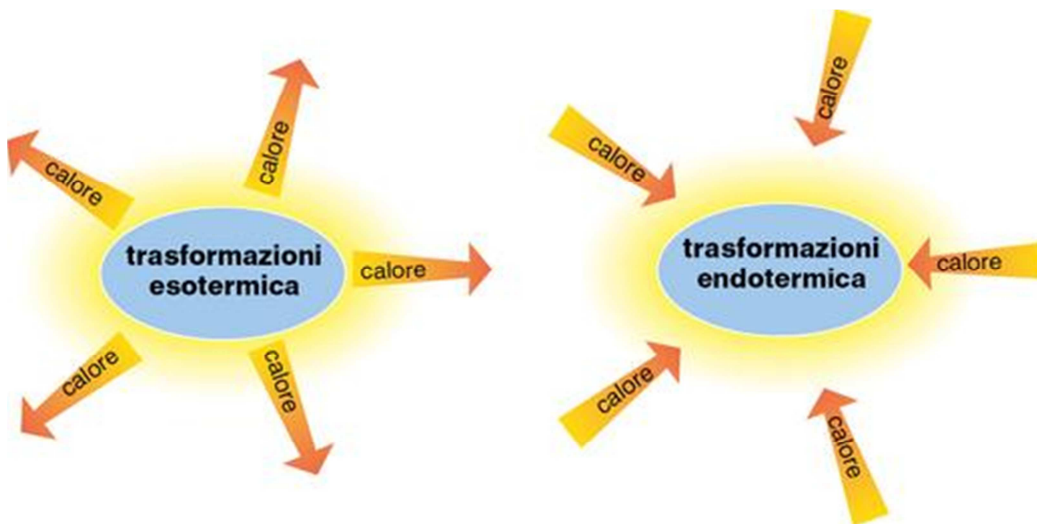
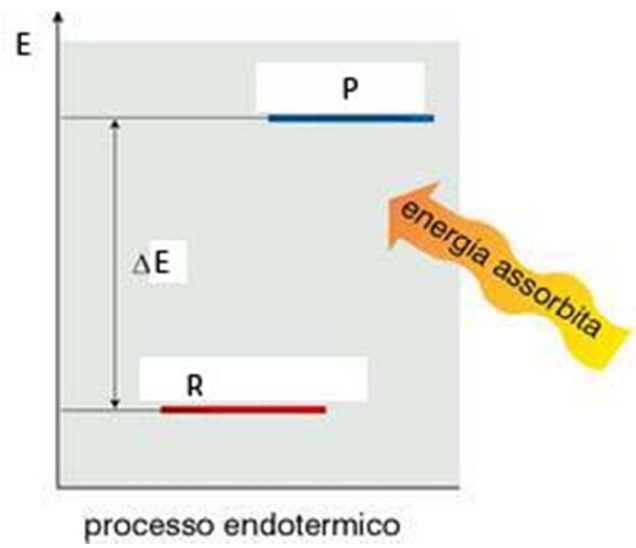
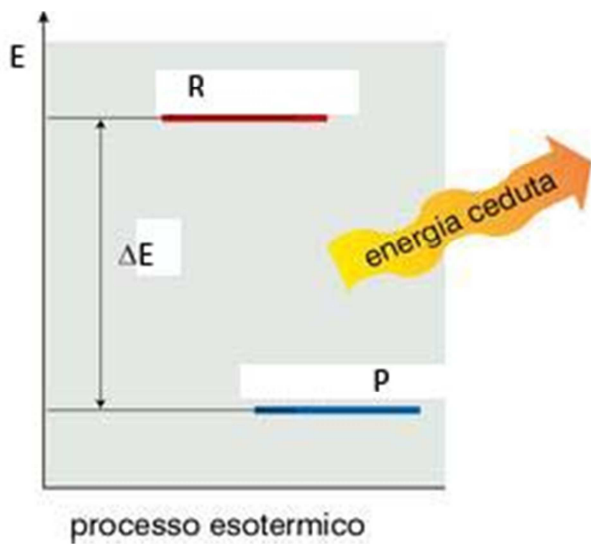
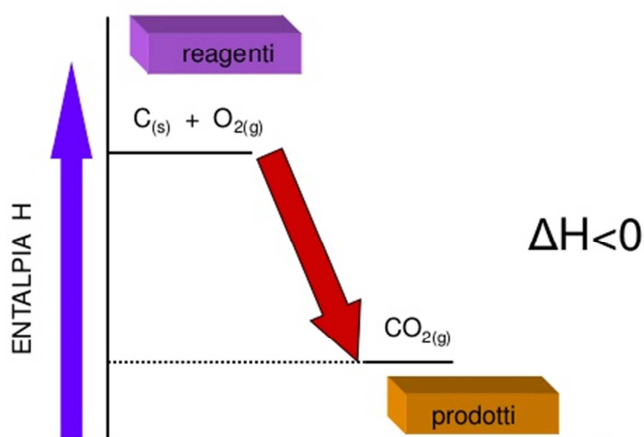


REAZIONI ESOTERMICHE ED ENDOTERMICHE

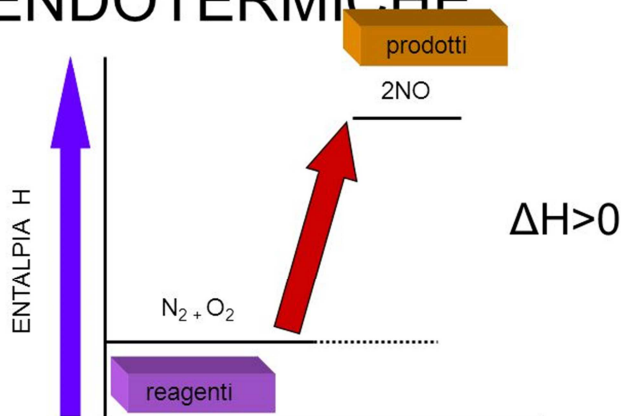


REAZIONI ESOTERMICHE



Il ΔH è **negativo**, la reazione è **esotermica**

REAZIONI ENDOTERMICHE



Il ΔH è **positivo**, la reazione è **endotermica**

L'Entalpia è una misura del 'contenuto di energia termica' di una sostanza. Il simbolo dell'Entalpia è H (da Heat in inglese). H ed E possiamo considerarli come equivalenti.

Quando si affronteranno gli argomenti di **termodinamica** questi concetti verranno approfonditi ulteriormente.