

## KEMIJSKA REAKCIJA IN ENERGIJA

(U, str. 80 - 82)

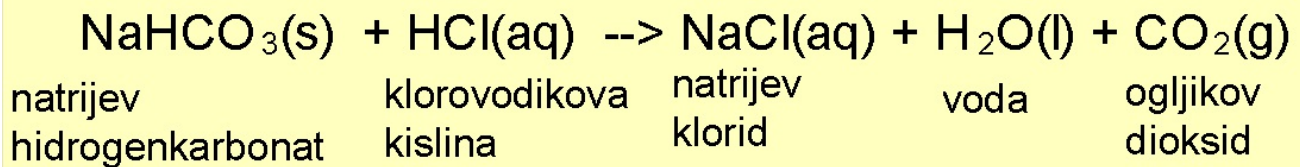
1. Za začetek vsake kemijske reakcije je potrebna energija (**aktivacijska energija**).
2. Pri prekinitvi kemijske vezi se energija porablja, pri nastanku se sprošča v okolico.



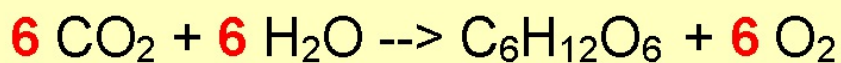
#### 4. Endotermne reakcije:

- energija se porablja (se veže);
- okolica se ohlaja;
- primeri:

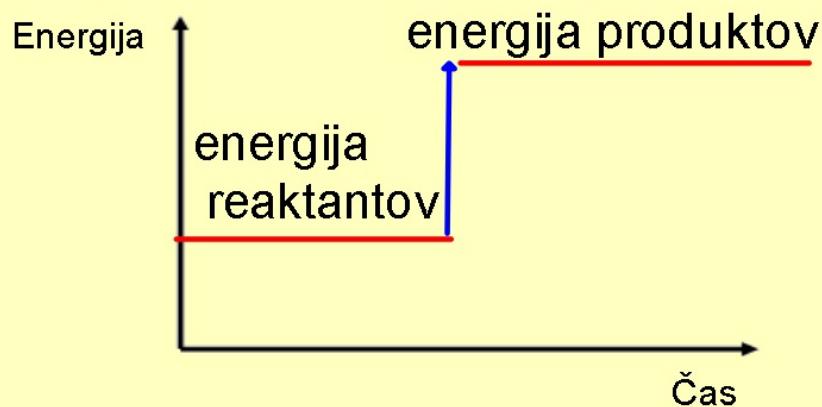
- reakcija sode bikarbone s klorovodikovo kislino:



- fotosinteza:



Energijski diagram za endotermno spremembo:



**Razmisli in odgovori, U, str. 82/1, 2**