

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.

3. Eksotermne reakcije:

- energija se sprošča v okolico;
- okolica se segreva;
- primeri:

○ reakcija magnezija s klorovodikovo kislino:

○ celično dihanje:

Energijski diagram za eksotermno spremembo:



