

Zapamiętaj



- **Reakcja egzoenergetyczna** to taka, w której reagujące substancje wydzielają energię do otoczenia.

Kiedy energia ta ma postać ciepła, mówimy o **reakcji egzotermicznej**.

- **Reakcja endoenergetyczna** to taka, w której reagujące ze sobą substancje pobierają energię z otoczenia.

Kiedy układ pobiera energię w formie ciepła, mówimy o **reakcji endotermicznej**.

Niezależnie od tego, czy w wyniku reakcji energia jest wydzielana, czy pobierana, każda przemiana chemiczna wymaga pewnej, inicjującej ją porcji energii.

Katalizator to substancja zwiększająca szybkość reakcji i obniżająca jej energię aktywacji.

