

Ovdje se nalazi sažetak o promjenama tvari.

U rečenicama nedostaju ključne riječi.

Rečenice dovrši tako da odabereš točnu ključnu riječ od ponuđenih.

Promjene tvari možemo podijeliti na _____ i kemijske promjene. Na primjer gorenje papira je _____ promjena jer _____ nova tvar, a rezanje papira je _____ promjena jer _____ nova tvar. Kemijske promjene tvari simbolički prikazujemo _____.

Tvari koje reagiraju nazivamo _____ i pišu se _____ od strelice. Tvari koje nastaju kemijskom promjenom nazivamo _____ i pišu se _____ od smjera stralice. Tijekom pisanja jednadžbe kemijske reakcije reaktante od produkata razdvajamo _____.

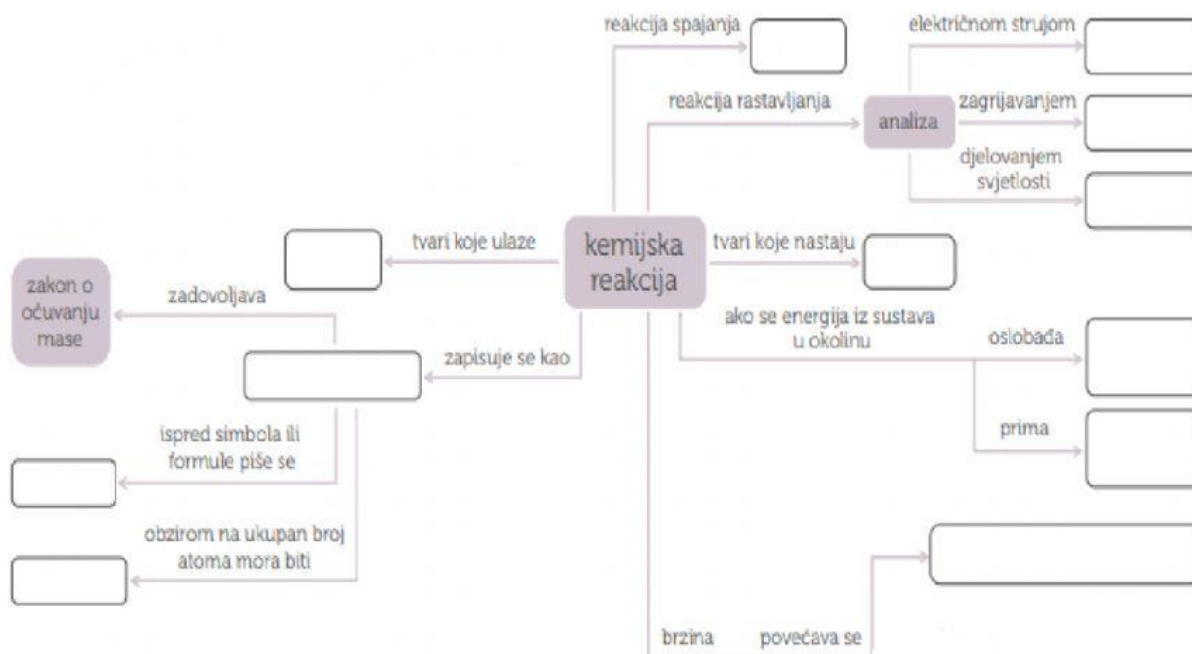
Jednadžba kemijske reakcije mora se pridržavati zakona o _____. Taj zakon glasi kako je ukupna masa _____ jednaka ukupnoj masi _____.

Zbog tog zakona jednadžba kemijske reakcije mora biti _____. Izjednačavanje broja istovrsnih atoma nekog elementa postižemo dodavanjem _____ ispred simbola ili formula reaktanata i produkata.

Na temelju broja reaktanata možemo podijeliti reakcije na one u kojima dolazi do spajanja 2 ili više reaktanta, a takve reakcije nazivamo _____, te reakcije u kojoj se 1 reaktant rastavlja pa te reakcije nazivamo _____. Reakcije analize možemo podijeliti prema načinu na koji se neki reaktant rastavlja, pa ako se rastavlja pomoću struje takva reakcija se naziva _____, ako pomoću svjetlosti onda se zove _____, a rastavljanje zagrijavanjem se naziva _____.

Na temelju brzine odvijanja kemijske reakcije dijelimo na _____ i brze. Brzinu kemijske reakcije možemo ubrzati _____ temperature.

Ako neka reakcija otpušta toplinu u okolinu takva se reakcija naziva _____ reakcija, a ako neka reakcija prima toplinu iz okoline ona se naziva _____ reakcija.



Ovoj mentalnoj mapi nedostaju pojmovi.

Popuni mentalnu mapu navedenim pojmovima tako da ih staviš na točno mjesto.

PRODUKTI, SINTEZA, EGZOTERMNA, ENDOTERMNA, PIROLIZA, ELEKTROLIZA, FOTOLIZA, POVIŠENJEM TEMPERATURE, KOEFICIJENT, IZJEDNAČENA, REAKTANTI, KEMIJSKA JEDNADŽBA

