



-Predmet: Kemija

-Razred: 8. (osmi)

-Vremensko razdoblje: 11.-15. svibnja

-Nastavna jedinica: Ponavljanje gradiva (Kemijske reakcije i energija, Brzina kemijske reakcije)

-Upute za učenike: Potrebno je prepisati zadatke u bilježnicu i odgovoriti na njih

Ponavljanje (Kemijske reakcije i energija; Brzina kemijske reakcije)

Zadatak 1: Koji se oblici energije oslobađaju gorenjem papira?

Zadatak 2: Je li taljenje željeza egzotermna ili endotermna promjena?

Zadatak 3: Za navedene tvrdnje zaokruži slovo: točno-T ili netočno-N

- | | | |
|---|---|---|
| a) fotoliza je razlaganje tvari djelovanjem električne struje | T | N |
| b) piroliza je primjer kemijske sinteze | T | N |
| c) fotosinteza je kemijska promjena u kojoj sustav prima energiju | T | N |
| d) taljenje leda je endotermna fizikalna promjena | T | N |
| e) kemijska energija se može pretvoriti u električnu | T | N |

Zadatak 4: Otapanjem kalijeva nitrata u vodi reakcijska smjesa se hladi. Je li to egzotermna ili endotermna promjena?

Zadatak 5: Što sve može utjecati na brzinu kemijske reakcije?

Zadatak 6: Zaokruži slovo ispred tvrdnji koje su točne.

- a) Brzina kemijske reakcije ne ovisi o vrsti reaktanata
- b) Povišenjem temperature povećava se brzina kemijske reakcije
- c) Inhibitori su tvari koje ubrzavaju kemijske reakcije
- d) Povećanjem reakcijske površine tvari povećava se i brzina kemijske reakcije
- e) Katalizatori iz kemijske reakcije izlaze nepromijenjeni

Zadatak 7: Što su biokatalizatori?

Zadatak 8: Poveži navedene pojmove jednadžom kemijske reakcije:

manganov (IV) oksid, voda, vodikov peroksid, kisik

Zadatak 9: Izjednači kemijsku jednadžbu eksplozije natrijeva azida.

