

# KEMIJSKE REAKCIJE

---

U 62

# 1. KEMIJSKA REAKCIJA JE SNOVNA SPREMEMBA

FIZIKALNA SPREMEMBA

KEMIJSKA SPREMEMBA

SPREMENI SE OBLIKA



SPREMENI SE SNOV





## 2. FIZIKALNA SPREMEMBA

---

- **Vse spremembe agregatnih stanj** (kondenzacija, sublimacija, izparevanje, taljenje).
- **Raztapljanje** soli v vodi, sladkorja v vodi

Zapis:  $\text{NaCl}(\text{aq})$ ;  $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}(\text{aq})$

# 3. KEMIJSKA SPREMEMBA

---

- Iz novonastalih snovi ne moremo na preprost način dobiti nazaj prvotnih snovi.
- Prekinejo se vezi, nastanejo nove in s tem nova snov.

# 3. KEMIJSKA SPREMEMBA

- Gorenje je kemijska reakcija.

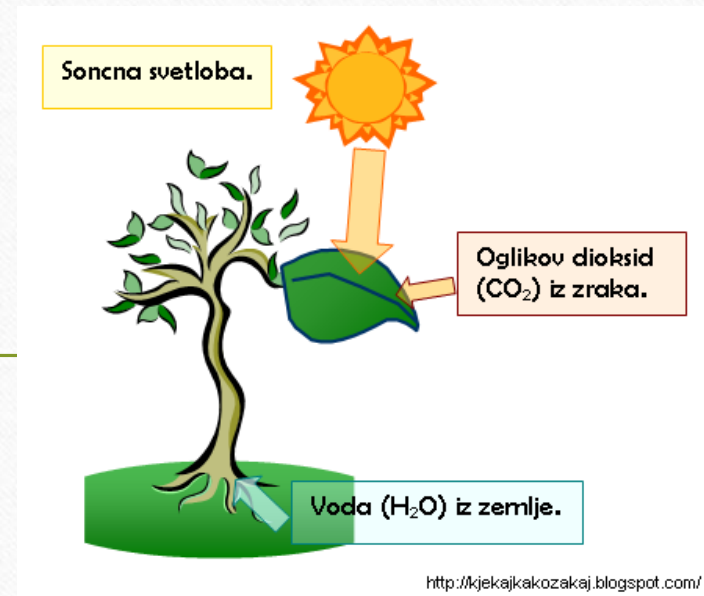


Butan je plin v vžigalnikih ( $C_4H_{10}$ ). S pomočjo iskre se vname, sproži se kemijska reakcija gorenje. Ko butan reagira s kisikom iz zraka ( $O_2$ ), nastane ogljikov dioksid ( $CO_2$ ) in vodna para ( $H_2O$ ).

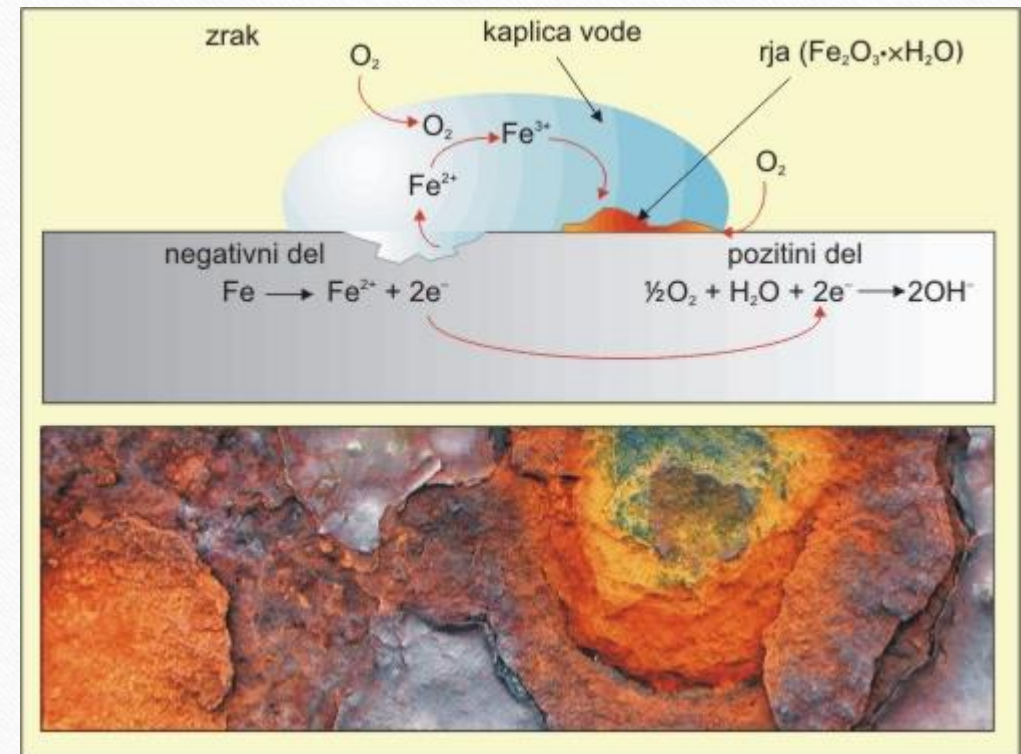




- Fotosinteza je kemijska reakcija.



- Rjavenje železa je kemijska reakcija





- 
- OGNJEMET je kemijska sprememba





- 
- **Alkoholno vrenje in kisanje je kemijska reakcija.**

4. Nekatere kemijske reakcije so počasne, nekatere pa se zgodijo v trenutku.

5. Eksplozija je hitra kemijska reakcija, pri kateri se poleg toplote sprosti tudi večja količina plinov, zaradi česar pride do povečanja tlaka.

# DOMAČA NALOGA

---

- V delovnem zvezku na strani 108 in 109, reši naloge.
- Odgovori na vprašanja na strani 109/ 1-5.