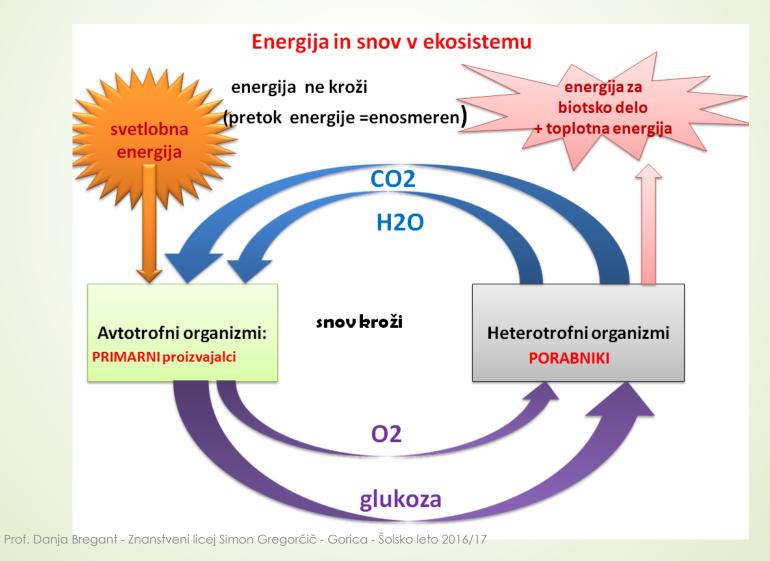
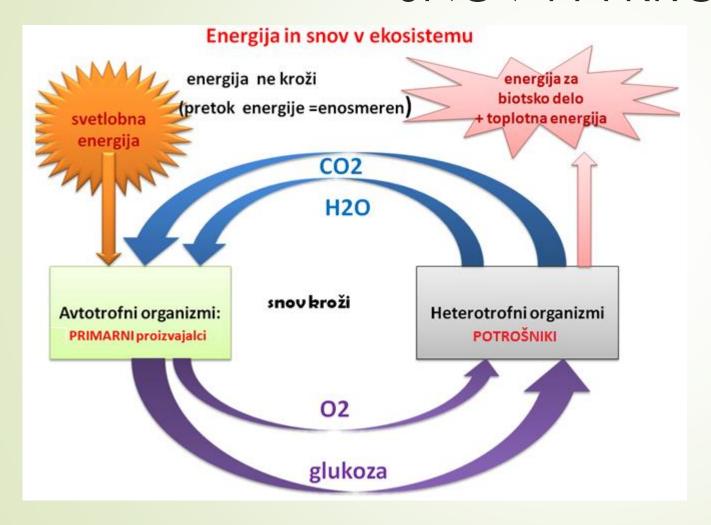
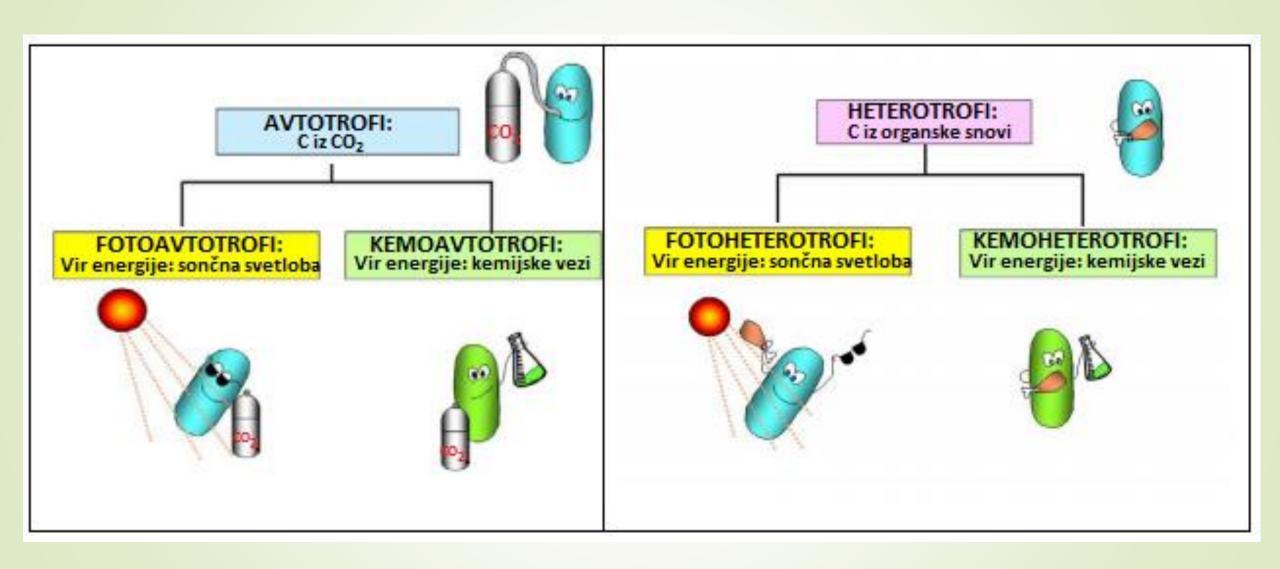
9. PRETOK ENERGIJE IN KROŽENJE SNOVI V EKOSISTEMU



ENERGIJA V EKOSISTEMIH SE PRETAKA, SNOV PA KROŽI



- Sonce je vir energije, ki vzdržuje življenje na Zemlji.
- Avtotrofni organizmi (primarni proizvajalci) sončevo energijo vgradijo v energetsko bogate organske snovi.
- Te organske snovi uporabljajo heterotrofni organizmi (potrošniki).
- Heterotrofnim organizmom pravimo tudi sekundarni proizvajalci, saj s svojo rastjo proizvajajo novo organsko snov.
- Razkrojevalci so heterotrofi, a niso plenilci, saj razkrajajo mrtve organizme.



AVTOTROFNI ORGANIZMI

4

- Organizmi, ki si sami izgrajujejo organske molekule iz anorganskih, so avtotrofi. Vir ogljika je CO2.
 - Fotoavtotrofi pridobivajo energijo iz sončne svetlobe.
 - Zelene rastline

(H₂O fotosinteza)
$$12 \text{ H}_2\text{O} + 6 \text{ CO}_2 \xrightarrow{\bigstar} \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6 \text{ O}_2 + 6 \text{ H}_2\text{O}$$

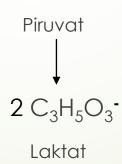
Modrozelene alge

- Kemoavtotrofi pridobivajo energijo iz oksidacije anorganskih spojin.
 - Nitrosomonas $2 NH_4 + 3 O_2 \rightarrow 2 NO_2 + 2 H_2O + 4H + + **$
 - Nitrobacter $2 NO_2$ + O_2 \rightarrow $2 NO_3$ +
 - Thiobacillus ferrooxidans $FeSO_4 + 3O_2 + 6H_2O \rightarrow 4Fe_2(SO_4)_3 + 4Fe(OH)_3 + 2O_4 + 3O_4 + 3O_5 + 6H_2O \rightarrow 4Fe_2(SO_4)_3 + 4Fe(OH)_3 + 2O_4 + 3O_5 + 6H_2O \rightarrow 4Fe_2(SO_4)_3 + 4Fe(OH)_3 + 2O_5 + 6H_2O \rightarrow 4Fe_2(SO_4)_3 + 4Fe_2(SO_4)_4 + 4Fe_2(SO_4)_5 + 4Fe_2(SO_5)_5 +$
 - Thiobacillus denetrificans $6 \text{ NO}_3^- + 5 \text{ S} + 2 \text{ H}_2\text{O} \rightarrow 3 \text{ N}_2 + 5 \text{ SO}_4^{2-} + 4 \text{ H}^+ + \frac{1}{4}$

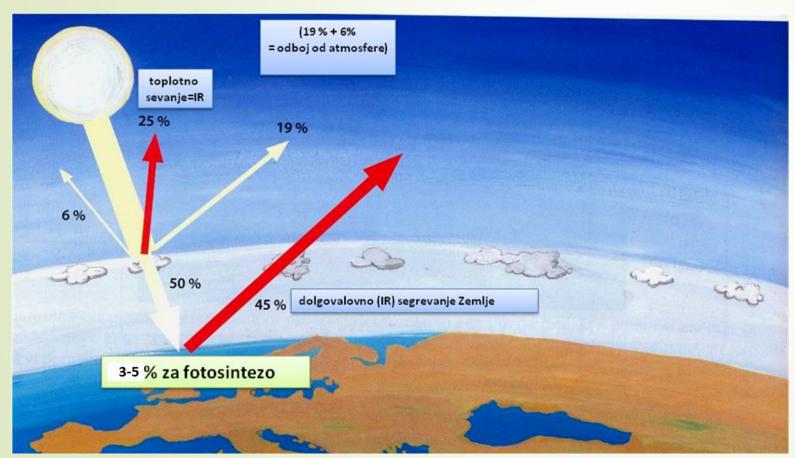
HETEROTROFNI ORGANIZMI

5

- Organizmi, ki organske molekule pridobivajo s hrano, so heterotrofi. Vir ogljika so organske molekule.
 - Fotoheterotrofi pridobivajo energijo iz sončne svetlobe.
 - ► Škrlatne in zelene <u>ne</u>žveplove bakterije $CH_3COO^- + 4H_2O \xrightarrow{\bigstar} 2HCO_3^- + H^+ + 4H_2$
 - Kemoheterotrofi pridobivajo energijo iz oksidacije organskih spojin.
 - Vse živali $C_6H_{12}O_6 + 6O_2 \rightarrow 6H_2O + 6CO_2 + **$
 - Večina prokariontov (fermentacija)
 - npr. Lactobacillus: $C_6H_{12}O_6 \rightarrow \rightarrow \rightarrow \rightarrow 2 C_3H_3O_3^- +$

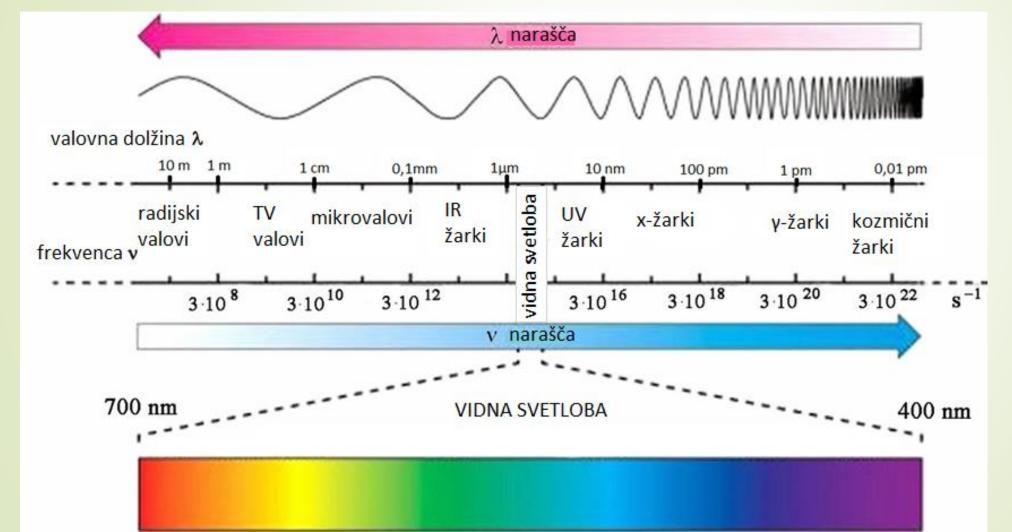


SONCE KOT VIR ENERGIJE



- Energija sevanja, ki prihaja s Sonca, je v obliki elektromagnetnega valovanja.
- Del sevanja, ki je za življenje nevarno (UV-sevanje, x- in γ-žarke) atmosfera odbije nazaj v vesolje, preden pride do Zemlje.
- Tudi 50% vidne in infrardeče svetlobe zadrži atmosfera.
- Druga polovica se prebije do Zemlje in ta se v glavnem porabi za segrevanje planeta in atmosfere. Samo 3-5 % se je porabi za fotosintezo. Ta majhna količina energije vzdržuje vse življenje na Zemlji.

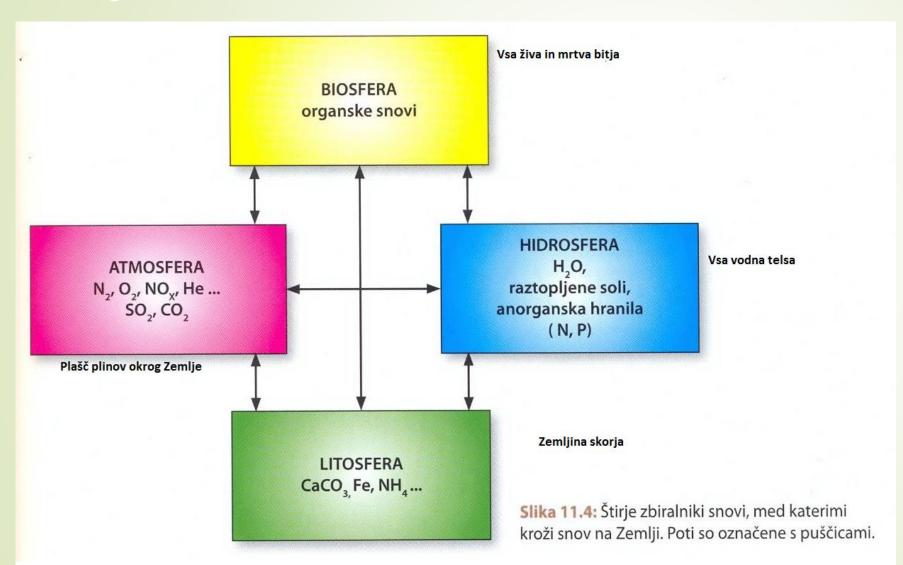
SPEKTER ELEKTROMAGNETNEGA VALOVANJA



 $1 \mu m = 10^{-6} m$ $1 nm = 10^{-9} m$ $1 pm = 10^{-12} m$

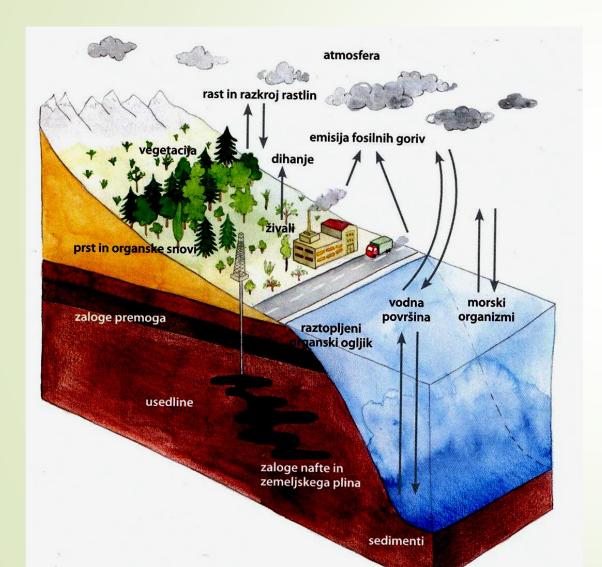
KROŽENJE SNOVI MED ŠTIRIMI ZBIRALNIKI

8



- Snov iz Zemlje nikoli ne odide in nič je ne pride na Zemljo na novo.
- Snov se na planetu stalno premikastalno kroži med različnimi zbiralnikami.

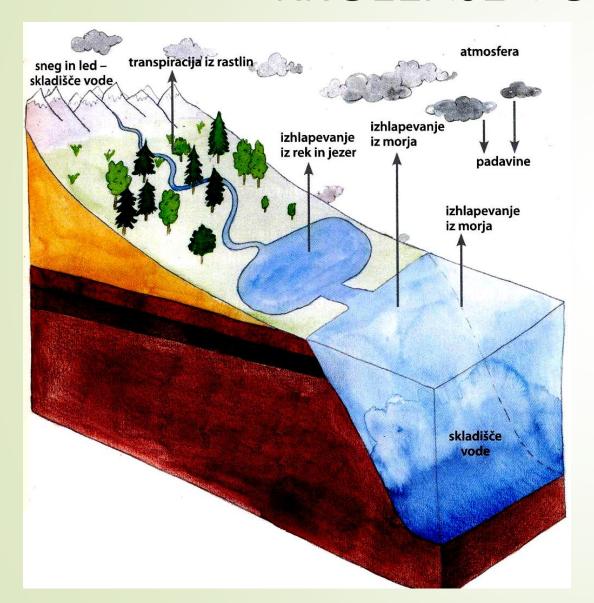
KROŽENJE OGLJIKA



- V biosfero vstopa ogljik s fotosintezo, v atmosfero pa se vrača z dihanjem kot CO₂ in s sežiganjem fosilnih goriv.
- V močvirjih in na dnu jezer, kjer ni kisika, se kopičijo mrtvi organski ostanki.
- V geološki preteklosti so iz njih nastala z ogljikom bogata fosilna goriva (šota, premog, surova nafta in zemeljski plin).
- S sežiganjem fosilnih goriv pa narašča količina CO₂ v atmosferi.
- CO₂ iz atmosfere se tudi raztaplja v vodi, pri čemer nastanejo topni karbonati, ki jih nekateri organizmi porabijo za gradnjo apnenčastih hišic, ki bodo po fosilizaciji ustvarile sedimentne kamnine.
- Karbonati se iz litosfere vrnejo v hidrosfero med spiranjem, ko voda teče po apnenčasti podlagi.

10

KROŽENJE VODE



- Največji zbiralnik vode so oceani, v katerih je več kot 97% vse vode na planetu.
- S površine voda stalno izhlapeva v ozračje, kjer jo vetrovi zanesejo nad vse predele planeta.
- S kondenzacijo se vodne pare združijo v kapljice, ki padejo na Zemljo kot dež.
- Tu se voda začasno zbere v jezerih, rekah, potokih, v litosferi kot podtalnica, v hladnejših predelih tudi v obliki ledu.
- Zelo majhen del vode je stalno v atmosferi v obliki vodne pare; ta delež pa je zelo pomemben, saj oskrbuje z vodo vse kopnine.

KROŽENJE KISIKA

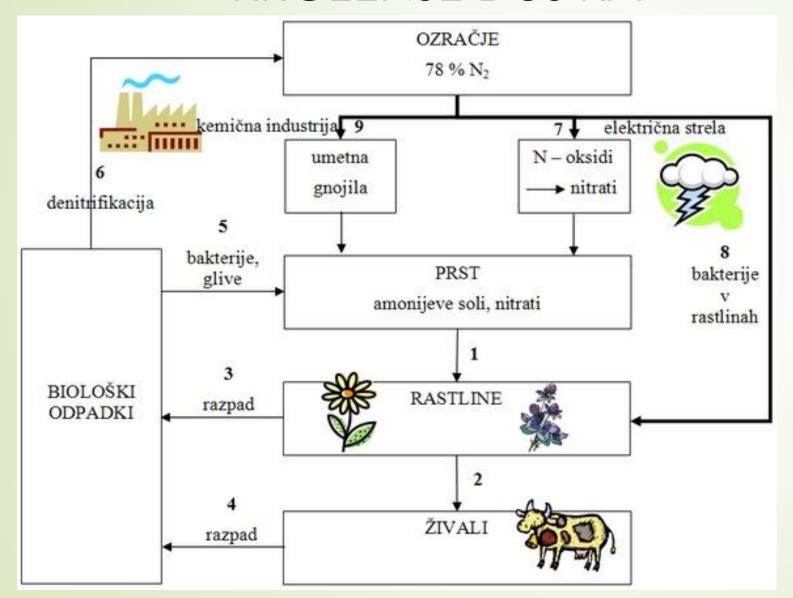
- Kroženje kisika je povezano s kroženjem ogljika, le da sta procesa nasprotno usmerjena:
- V ozračje se O₂ sprošča s fotosintezo.
- Pri dihanju in gorenju nastaja CO₂.
- Rastline črpajo CO₂ za fotosintezo in proces se ponovi.

KROŽENJE DUŠIKA

- Dušik (N_2) sestavlja 78 % zraka, vendar ga v taki obliki rastline ne morejo izkoriščati (rastline lahko izkoriščajo le amonijeve ione, nitratne ione in sečnino $CO(NH_2)_2$).
- Za njegovo kroženje so važni trije procesi:
- 1. vezanje dušika: sprememba N₂ v NH₄+
 - Sposobne so ga vezati le nekatere bakterije, med katerimi so bakterije rudu Rhizobium, ki živijo v koreninskih gomoljčkih stročnic (simbioza).
 - Vezanje poteka v anaerobnem okolju, proces omogoča encim nitrogenaza.
- 2. nitrifikacija:
 - sprememba NH₄+ v NO₂- (bakterija rodu Nitrosomonas)
 - sprememba NO₂- v NO₃- (bakterija rodu Nitrobacter)
- 3. denitrifikacija: postopno spreminjanje $NO_3^- v NO_2^-$ in nato $v N_2$. (denitrifikacijske bakterije)



3 KROŽENJE DUŠIKA



7. Do **oksidacije** in **nitrifikacije** lahko pride tudi v atmosferi, s pomočjo **energije bliskov**:

$$N_2 + O_2 \rightarrow NO$$

 $NO + O_2 \rightarrow 2 NO_2$
 $3 NO_2 + H_2O \rightarrow 2H^+ + 2NO_2^- + NO_3^-$

4 KROŽENJE FOSFORJA

- ▶ V rastline vstopa fosfor kot anorganski fosfat (PO_4^{3-} in HPO_4^{2-})
- Fosfor je potreben za izgradnjo nukleinskih kislin, fosfolipidov, ATP.
- Mnogo fosforja se nalaga v netopirskem gvanu v jamah in v gvanu kormoranov in drugih ptic na obalah.
- V okolje se vrača, ko bakterije razkrojijo iztrebke s fosforjem →nastane spet PO₄³-
- Fosfor se lahko nabira v usedlinah za dolga geološka obdobja.
- Šele z geološkim dviganjem skladov pridejo s fosforjem bogate kamnine znova na površje.
- S preperevanjem se zopet pojavi anorganski fosfat, ki ga rastline lahko črpajo.
- Presežki fosforja v rekah , jezerih in morju povzročajo bujno rast alg in modrozelenih cepljivk
- Njihovo odmiranje povzroči sekundarno polucijo vodnih ekosistemov.

KROŽENJE ŽVEPLA

- Žveplo, ki je prisotno v atmosferi v obliki SO₂, lahko izhaja iz ognjenikov, iz naravnih požarov in iz industrijskih središč.
- Po oksidaciji v SO₃ reagira z vodo in tvori žveplovo kislino H₂SO₄, ki v padavinski vodi disocira na 2H⁺ in SO₄²⁻.
- Rastline črpajo SO₄²- iz zemlje in vežejo žveplo v aminokisline.
- Živali dobe žveplo iz rastlinske hrane.
- V neživo okolje se žveplo vrača z iztrebki in trupli.
- Pri bakterijskem razkroju beljakovin nastaja H₂S, ki ga bakterije še spremenijo v elementarno žveplo S, žveplov dioksid SO₂ ali sulfat SO₄²⁻.