

Na urniku: 7. 4. 2020

Razred: 7.c

V današnji uri boš spoznal:

- da je bela svetloba sestavljena iz svetlob mavričnih barv,
- zakaj vidimo površine bele, črne ali obarvane.

1. Naloga (obvezno):

Preberi besedilo v učbeniku na straneh **od 45 do 47** ali poslušaj posnetek moje razlage z naslovom *Predavanje o Svetlobi in barvah* (od 8:25 do 10:05), ki ga najdeš v moji spletni učilnici na povezavi <https://ucilnice.arnes.si/course/view.php?id=27794>.

V spletni učilnici se v mapi *Pomembne datoteke* nahaja tudi prezentacija v pdf formatu, besedilo (snov) in vprašanja za ponavljanje. Zadnja dva dokumenta boš potreboval takrat, ko boš pisal odgovore na vprašanja.

2. Naloga (obvezno):

Spodaj se nahajajo *rešitve* nalog prejšnjega tedna (vprašanja na temo Fizikalne in kemijske spremembe snovi). Svoje odgovore natančno preglej in jih, če je potrebno, dopiši, dopolni oz. popravi. Nato mi do konca tega tedna na moj elektronski naslov (sasa.femc@guest.arnes.si) pošlji fotografijo ali sken strani v zvezku, kjer imaš napisane že pregledane in popravljene odgovore na vprašanja z naslovom *Fizikalne in kemijske spremembe snovi*. V tem tednu ti ni potrebno pošiljati ničesar drugega!

Fizikalne in kemijske spremembe snovi – rešitve

25) Kaj je značilno za fizikalne spremembe (gradniki, lastnosti, primer)?

- Gradniki snovi se ne spremenijo.
- Snov ohrani svoje lastnosti.
- Primer je sprememba agregatnega stanja.

26) Kaj je značilno za kemijske spremembe (gradniki, lastnosti, primer)?

- Gradniki snovi se spremenijo.
- S tem se spremenijo lastnosti snovi.
- To so kemijske reakcije.

27) Ali gre za fizikalno ali kemijsko spremembo? Podčrtaj fizikalne spremembe!

sušenje perila, gorenje voska, taljenje voska, kisanje mleka, raztapljanje medu v čaju, stiskanje olja iz sončničnih semen, rjavenje železa, sublimacija joda, izločanje soli iz morske vode.

28) Kakšna je razlika med gorenjem in taljenjem voska?

Pri gorenju voska gre za kemijsko reakcijo (vosek se spaja s kisikom). Nastanejo nove snovi z drugačnimi lastnostmi - kemijska sprememba.

Pri taljenju voska pa pride do spremembe agregatnega stanja, snov pa ima še vedno iste lastnosti - fizikalna sprememba.

29) Kaj so reaktanti?

Reaktanti so snovi, ki vstopajo v kemijsko reakcijo.

30) Kaj so produkti?

Produkti so snovi, ki nastanejo pri kemijski reakciji.

31) Kaj je v naslednji kemijski reakciji reaktant in kaj produkt?

(METAN + KISIK → OGLJIKOV DIOKSID + VODA)

REAKTANT: metan, kisik.

PRODUKT: ogljikov dioksid, voda.

32) Kater plin je nujno potreben za gorenje? Kaj pa za dihanje?

Za oboje je potreben kisik.

33) Kaj je oksidacija? Navedi nekaj primerov!

Oksidacija je kemijska reakcija, pri kateri se snovi spajajo s kisikom.

Primeri: gorenje, dihanje, rjavenje železa, kvarjenje hrane...

34) Kakšna je razlika med popolnim in nepopolnim gorenjem?

Pri popolnem gorenju se gorivo spaja s kisikom in nastaja ogljikov dioksid ter voda.

Pri nepopolnem gorenju (premalo kisika) pa poleg ogljikovega dioksida in vode nastaja še ogljikov oksid, pogosto pa tudi saje.