

Petek, 29. 5. 2020

Pozdravljeni učenci

Pri kemiji se bomo danes začeli ukvarjati s kemijskimi spremembami snovi. O tem smo govorili že v lanskem šolskem letu, letos pa bomo znanje še nadgradili. Ponovno se bomo srečali na videokonferenci, kjer bomo učno snov dodatno pojasnili.

Povezava do video konference: petek, 29.5. 2020 ob 9.00

Join Zoom Meeting

<https://us04web.zoom.us/j/77104458096?pwd=QktNSGtPQVBkL0xQSXoyNFRxNmVDUT09>

Meeting ID: 771 0445 8096

Password: 3f64bb

Za delo boste potrebovali učbenik in zvezek, kamor boste zapisali povzetek učne snovi, katerega najdete na koncu.

Na posameznih straneh boste opazili tudi **okvirčke**, ki vas popeljejo na določeno internetno stran, zato sledite navodilom.

Če se ti ob delu zastavijo vprašanja ali ti je kaj nejasno, si to zabeleži v zvezek in na videokonferenci bomo stvar pojasnili.

KEMIJSKE REAKCIJE

Preberi učno snov v učbeniku, str. 72-74.

ZNAKI KEMIJSKE REAKCIJE



PRI KEMIJSKI REAKCIJI NASTANE ENA ALI VEČ
NOVIH SNOVI.

- Kemijska reakcija je **snovna in energijska sprememba**.

Pri gorenju lesa nastanejo različne snovi: oglje, ogljikov dioksid, voda

Sprosti se energija v obliki SVETLOBE in TOPLOTE

kisik iz zraka



vodna para

ogljikov dioksid

ogljje

- Energija pri kemijski reakciji ne nastane niti ne izgine, ampak se **spreminja** iz ene oblike v drugo.
- Pri gorenju lesa se del kemijske energije reaktantov spremeni v SVETLOBO, TOPLOTO in ZVOK.



- Energija se pri kemijskih reakcijah sprošča ali porablja tudi v obliki ELEKTRIČNE ENERGIJE.
- To poznamo v galvanskih členih ali baterijah.



Kemijsko reakcijo je običajno težko obrniti

- Potek reakcije označimo s puščico:

cink + raztopina klorovodikove kisline \rightarrow vodik + raztopina cinkovega klorida

Vodik + raztopina cinkovega klorida \nrightarrow reakcija ne poteče

Fizikalne spremembe so ponavadi obrnljive, npr. prehodi med agregatnimi stanji

Zapis v zvezek: **KEMIJSKE REAKCIJE** (snovna in energijska sprememba snovi)

Znaki kemijske reakcije: **NASTANEK NOVE SNOVI**

SPREMEMBA ENERGIJE:

zvok: šumenje, pok,

sprememba temperature: segrevanje,
ohlajanje

svetloba

- Kemijske reakcije so težko obrnljive
- Fizikalne spremembe so po navadi obrnljive, npr. prehodi med agregatnimi stanji

- Primeri:

KEMIJSKE SPREMEMBE	FIZIKALNE SPREMEMBE
- gorenje	- trganje papirja
- rjavenje železa	- zvijanje pločevine
-gnitje jabolka	- rezanje jabolka
- fotosinteza	- sekanje drv
- celično dihanje	- Taljenje ledu

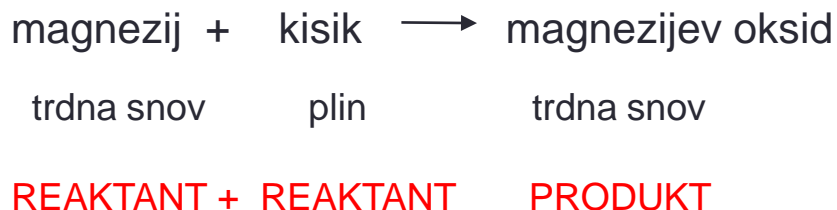
DOMAČA NALOGA:

- Uč. str. 74, razmisli in odgovori
- Po želji: Delovni list, priložen na spletni strani

ZAPIS V ZVEZEK: **KEMIJSKE REAKCIJE ZAPISUJEMO S
KEMIJSKIMI ENAČBAMI**

- Preberi učno snov v učbeniku str. 75.

besedna enačba/zapis



simbolna enačba/zapis



- **REAKTANT-** snov, ki vstopa v kemijsko reakcijo
- **PRODUKT** – snov, ki v kemijski reakciji nastaja

- **DOMAČA NALOGA DZ str 58, nal 1.**