

FIZIKA_ 8. razred_ ENAKOMERNO GIBANJE

1. naloga:

Kateri hitrosti sta enaki? Poveži pare črk, ki spadajo skupaj.

- a) $10 \frac{m}{s}$ A) $144 \frac{km}{h}$
b) $54 \frac{km}{h}$ B) $36 \frac{km}{h}$
c) $40 \frac{m}{s}$ C) $15 \frac{m}{s}$

Hitrosti v $\frac{m}{s}$ pretvori v $\frac{km}{h}$ ali obratno.
Tako hitro najdeš pare.

2. naloga:

Na pamet določi povprečno hitrost:

- a) kolesarja, ki v eni uri prevozi 20 km.
b) planinca, ki v dveh urah prehodi 8 km.
c) tekača, ki v eni minuti preteče 400 m.
č) atleta, ki v desetih sekundah preteče 80 m.

Hitrost ti pove, koliko m, km ... opravi telo v eni uri ali eni minuti ali eni sekundi ...
Hitrost pešca $40 \frac{m}{min}$, pove, da v eni minuti prehodi 40 m.

3. naloga:

Kolesar je kolesaril s povprečno hitrostjo $19 \frac{km}{h}$.

- a) Koliko km je prevozil v 15 minutah?
b) Kolikšno razdaljo je prevozil v 1 minuti?
c) Koliko metrov je naredil v eni sekundi?

4. naloga:

Z avtomobilom se odpeljemo v 57 km oddaljen kraj. Tja moramo pripotovati v eni uri. Po polurni vožnji, ko prevozimo 36 km, pridemo do zastoja na cesti. Čakamo 10 minut, da lahko nadaljujemo vožnjo.

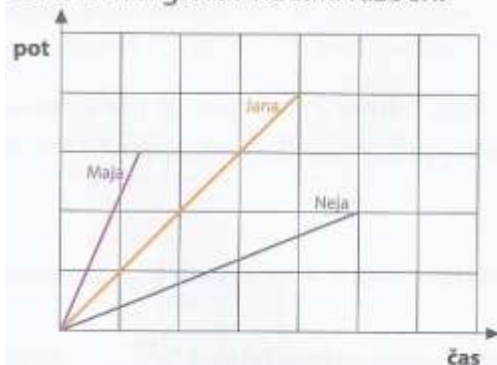
Povprečno hitrost izračunamo, tako da prevoženo pot delimo s časom, v katerem to pot prevozil.

- a) S kolikšno hitrostjo moramo voziti preostali del poti, da bomo pripeljali pravočasno?
b) Koliko je bila naša povprečna hitrost za vseh 57 km poti?

5. naloga:

Tri dekleta so odšla od šole proti domu. Na sliki so narisani grafi, ki prikazujejo, kako se je njihova prehojena pot od šole do doma spreminjala s časom.

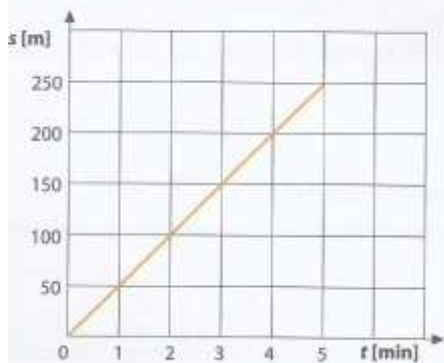
Z narisanih grafov na sliki razberi:



- a) Katera je hodila z največjo hitrostjo?
b) Katera stanuje najdlje od šole?
c) Katera stanuje najbližje šoli?
č) Katera je hodila najdaljši čas?
d) Katera je bila prva doma?

6. naloga:

S pomočjo narisane grafa $s(t)$ lahko ugotoviš, s kolikšno hitrostjo plava morski pes.



- Odčitaj, koliko m preplava v eni minuti in zapiši hitrost v $\frac{m}{min}$. Hitrost izrazi tudi v $\frac{km}{h}$.
- Hitrost izračunaj z uporabo obrazca za hitrost. Izberi si pot in odčitaj čas. Podatke izpiši in uporabi obrazec.
- V koliko minutah je preplaval 150 m?
- Koliko metrov bo preplaval v 10 minutah?
- Nariši graf $v(t)$.

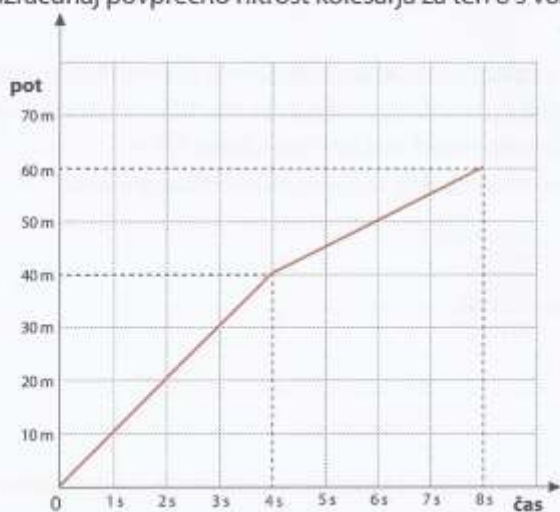
$$1 \frac{m}{min} = 60 \frac{m}{h}$$

7. naloga:

Na sliki je narisana graf $s(t)$ za vožnjo kolesarja na določenem odseku poti.

- Z besedami opiši gibanje kolesarja.
- Izračunaj, s kolikšno hitrostjo se je vozil prve štiri sekunde.
- Kolikšna je bila njegova hitrost v zadnjih štirih sekundah?
- Nariši graf $v(t)$.
- Izračunaj povprečno hitrost kolesarja za teh 8 s vožnje.

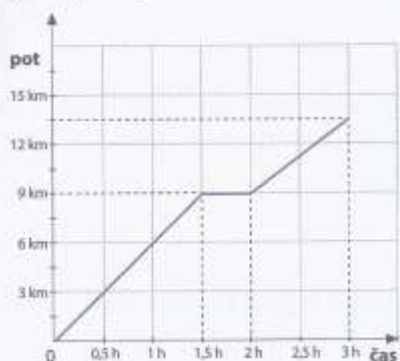
Povprečno hitrost izračunamo tako, da pot delimo s časom, v katerem to pot prevozil.



8. naloga:

Pohodnik se je odpravil na pohod v hribe. Najprej je hodil po položnem hribu, nato malo počival in nadaljeval pot po strmini.

S pomočjo narisane grafa $s(t)$ za njegovo hojo razberi ustrezne podatke in odgovori na zastavljena vprašanja.



- Koliko časa je med vzpenjanjem počival?
- S kolikšno hitrostjo je hodil po položnem delu hriba?
- S kolikšno hitrostjo je hodil po strmini?
- Izračunaj povprečno hitrost njegove hoje.

BIOLOGIJA, 8. razred

PRIPOROČILA ZA DELO:

- Če je lepo vreme in **če ste zdravi**, se s starši odpravite v gozd in raziskujte spomladansko prebujanje narave in raziščite, katere rastline cvetijo sedaj. V zvezek za naravoslovje lahko zapišete ali narišete ali prilepите fotografijo terenskega raziskovanja.
- V učbeniku temeljito preberite in ponovite snov, ki smo jo že predelali: učbenik str. 24 do 41.
- Odgovorite na vprašanja (Preveri svoje znanje) v učbeniku na straneh: 29 in 41. V zvezek prepisi vprašanje in nato zapiši odgovor. Pomagaj si z učbenikom ali internetom.
- Ne pozabite na pripravo na zagovore seminarских nalog ali le predstavitev. Navodila za to dejavnost ste dobili pri pouku.

Ostanite zdravi.

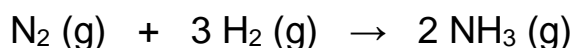
Lep pozdrav, vaša učiteljica Katarina Kunaver.

KEMIJSKE REAKCIJE IN POVEZOVANJE DELCEV

1. Kaj pomeni zapis 3 CO₂ v enačbi kemijske reakcije?

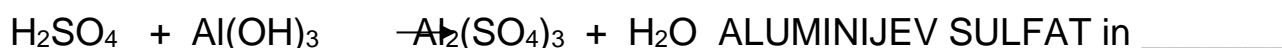
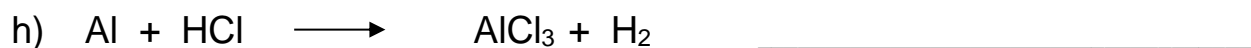
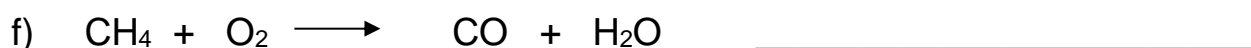
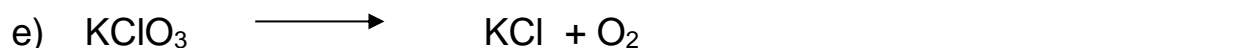
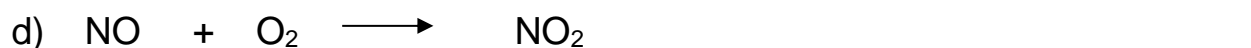
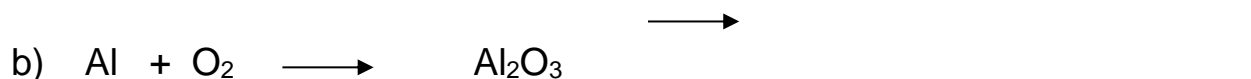
- a) 3 molekule CO₂, to je skupno 3 atome ogljika C in 3 atome kisika O.
- b) 3 molekule CO₂, to je skupno 3 atome ogljika C in 2 atoma kisika O.
- c) 3 molekule CO₂, to je skupno 3 atome ogljika C in 6 atomov kisika O.
- č) 3 molekule CO₂, to je skupno 3 atome ogljika C in 8 atomov kisika O.

2. Amonijak pridobivajo s sintezo iz elementov dušika in vodika. Poteka reakcija, ki je predstavljena z enačbo spodaj.



Urejeno enačbo sinteze amonijaka preberemo tako: 1 molekula dušika zreagira s 3 molekulami vodika in nastaneta 2 molekuli amonijaka. S koliko molekulami vodika bi zreagiralo 200 molekul dušika? _____

3. Uredi kemijske enačbe in poimenuj produkte.



4. Na sliki je z modeli prikazana kemijska reakcija. Oglej si sliko in reši spodnje naloge.



Legenda:  model živosrebrovega oksida (HgO)

a) Dopolni besedno enačbo kemijske enačbe, ki je prikazana z modeli.

živosrebrov oksid \rightarrow _____ + _____

b) Besedni zapis nadomesti s kemijskim zapisom. Ne pozabi urediti enačbe.

_____ \rightarrow _____ + _____

d) Katere vrste kemijska reakcija je potekla? _____ ali analiza

5. Med navedenimi snovmi izberi ionsko snov.

a) I_2

d) $C_6H_{12}O_6$

b) NaBr

e) $FeCl_3$

c) Cl_2

f) H_2O

6. Med trditvami izberi trditev, ki velja za kovalentne spojine.

a) Spojine imajo visoka tališča.

b) Osnovni gradniki so ioni.

c) Molekule so v teh spojinah povezane s šibkimi vezmi.

č) Gradniki so med seboj povezanimi z močnimi vezmi.

7. Vodna raztopina kuhinjske soli prevaja električni tok:

a) Ker vsebuje prosto gibljive molekule.

b) Ker so v raztopini atomi natrija in atomi klora.

c) Ker vsebuje prosto gibljive delce, ki imajo naboj.

č) Le, če jo segrejemo.

8. Prikazane so nepopolne formule štirih spojin. Vriši ustrezne vezi in nevezne elektronske pare. Snovi poimenuj.

a) H Br

b) S C S

c) F F

č) N N

9. Vrstno število elementa X je 1, elementa Y pa 17. Spojina, ki jo tvorita elementa je:

A kovalentna, s formulo XY

D ionska, s formulo XY₂

B kovalentna s formulo X₂Y

E ionska, s formulo XY

C kovalentna, s formulo XY₂

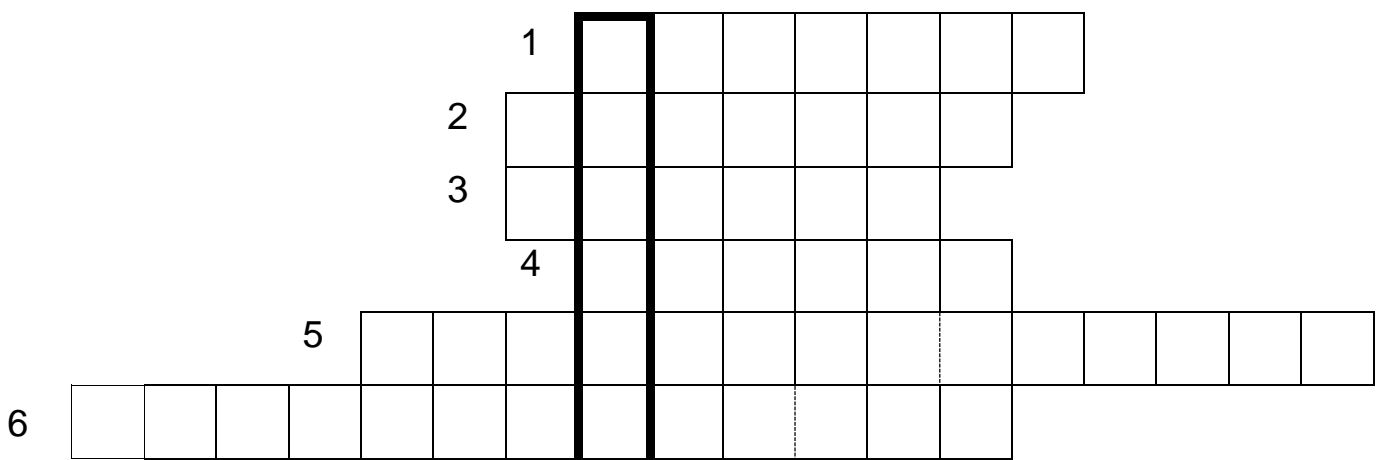
10. Aluminij in jod v prahu burno reagirata že pri sobni temperaturi. Če njuni zmesi dodamo nekaj kapljic vode, nastane bela trdna snov A.

10. 1 Napišite formulo snovi A. _____

10. 2 Kakšne vrste vez je med delci v snovi A? _____

11. Reši križanko. V odebeljenem okvirju boš dobil rešitev gesla.

1. Kemijska reakcija, pri kateri element ali spojina burno reagira s kisikom.
2. Snov, ki nastane pri kemijski reakciji.
3. Pozitivno nabit ion.
4. Element 3 lupine in V. skupine.
5. Zapis kemijske reakcije.
6. Kemijska vez, ki nastane med atomi nekovin.



Rešitev gesla _____

