

FIZIKA

Predmetni izpitni katalog za splošno maturo



Predmetni izpitni katalog se uporablja od spomladanskega izpitnega roka **2028**, dokler ni določen novi. Veljavnost kataloga za leto, v katerem bo kandidat opravljal maturo, je navedena v Maturitetnem izpitnem katalogu za splošno maturo za tisto leto.



ric

Državni izpitni center

PREDMETNI IZPITNI KATALOG ZA SPLOŠNO MATURO – FIZIKA
Državna predmetna komisija za fiziko za splošno matura

Katalog so pripravili:

mag. Vitomir Babič
Ruben Belina
Peter Gabrovec
dr. Marko Jagodič
dr. Aleš Mohorič
mag. Mirjam Pirc
dr. Gorazd Planinšič
dr. Mitja Slavinec
dr. Andreja Šarlah
Ivica Tomić

Recenzenta:

dr. Mojca Čepič
Miran Tratnik

Jezikovni pregled:

Helena Škrlep, mag. Bernarda Krafogel

Katalog je določil Strokovni svet Republike Slovenije za splošno izobraževanje na 251. seji 16. 4. 2026 in se uporablja od spomladanskega izpitnega roka 2028, dokler ni določen novi katalog. Veljavnost kataloga za leto, v katerem bo kandidat opravljal matura, je navedena v Maturitetnem izpitnem katalogu za splošno matura za tisto leto.

© Državni izpitni center, 2026
Vse pravice pridržane.

Izdal in založil:

Državni izpitni center

Predstavniki:

dr. Gašper Cankar

Uredili:

Aleš Drolc
Tanja Pleterski
dr. Andrejka Slavec Gornik
Joži Trkov

Oblikovanje in prelom:

Nina Matijaš Česen
Sabina Zgonec

Ljubljana 2026

ISSN 2232-674X

KAZALO

1	UVOD.....	4
2	IZPITNI CILJI	5
2.1	Splošni cilji.....	5
2.2	Cilji po področjih	5
3	ZGRADBA IN OCENJEVANJE IZPITA	7
3.1	Shema izpita.....	7
3.2	Tipi nalog in ocenjevanje.....	8
3.3	Merila ocenjevanja izpita in posameznih delov	8
4	IZPITNE VSEBINE IN CILJI	11
4.1	Fizikalne količine in enote	11
4.2	Premo in krivo gibanje.....	11
4.3	Sila in navor.....	12
4.4	Newtonovi zakoni in gravitacija	13
4.5	Izrek o gibalni količini	13
4.6	Delo in energija	13
4.7	Tekočine.....	13
4.8	Temperatura.....	14
4.9	Notranja energija in toplota	14
4.10	Električni naboj in električno polje	15
4.11	Električni tok	15
4.12	Magnetno polje	16
4.13	Indukcija.....	16
4.14	Nihanje.....	17
4.15	Valovanje	17
4.16	Svetloba in optika	18
4.17	Atom	19
4.18	Atomsko jedro.....	19
4.19	Astronomija.....	20
5	PRIMERI NALOG ZA PISNI IZPIT	21
5.1	Naloge izbirnega tipa	21
5.2	Strukturirana naloga	23
6	LABORATORIJSKE VAJE.....	27
6.1	Namen.....	27
6.2	Seznam	27
6.3	Priporočila za pisanje poročil	29
7	KANDIDATI S POSEBNIMI POTREBAMI	30
8	LITERATURA.....	31
9	DODATEK.....	32
9.1	Periodni sistem elementov	32
9.2	Konstante in enačbe	33

1 UVOD

Predmetni izpitni katalog za splošno maturo Fizika (v nadaljnjem besedilu katalog) podrobno določa vsebine in cilje splošne mature iz fizike, načine preverjanja znanja teh vsebin in ciljev ter zgradbo posameznih delov izpita, kakor to zahtevajo Zakon o maturi in ustrezni podzakonski predpisi ter sklepi Državne komisije za splošno maturo (v nadaljevanju DK SM) o strukturi izpitov in predmetnih izpitnih katalogov, opredeljenih v veljavnem *Maturitetnem izpitnem katalogu za splošno maturo*. Izzpitne vsebine so povzete po učnem načrtu za pouk fizike v gimnazijah.¹ V katalogu so razdeljene na:

- Splošno znanje. To so vsebine, ki so navedene v 4. poglavju tega kataloga in nimajo posebnih oznak.
- Posebno znanje. To so vsebine, ki so navedene v 4. poglavju tega kataloga in so označene z zvezdico (*).

Eksperimentalno delo kandidati² opravijo pred pisnim izpitom. Ocenjujejo ga učitelji na šolah. Eksperimentalne vsebine določi učitelj na podlagi veljavnega učnega načrta, pri čemer lahko zajamejo splošno in posebno, pa tudi izbirno znanje. Nekaj predlogov za laboratorijske vaje je navedenih tudi v tem katalogu. Pri splošni maturi iz fizike znanje iz eksperimentalnih vsebin preverjamo tudi v zunanjem delu izpita, vendar le splošno in posebno znanje. Preverjamo vso snov iz kataloga in kandidatovo zmožnost širšega povezovanja vsebin iz kataloga.

¹ Učni načrt. Fizika [Elektronski vir]: gimnazija: splošna gimnazija: obvezni predmet (210 ur), izbirni predmet (35, 70, 105 ur), matura (105 + 35 ur) / avtorji Gorazd Planinšič ... [et al.]. - Ljubljana: Ministrstvo za šolstvo in šport: Zavod RS za šolstvo, 2008. Sprejeto na 110. seji Stokovnega sveta RS za splošno izobraževanje 14. 2. 2008.
http://portal.mss.edus.si/msswww/programi2012/programi/gimnazija/ucni_nacrti.htm

² V predmetnem izpitnem katalogu uporabljeni samostalniki moškega spola, ki se pomensko in smiselno vežejo na splošna, skupna poimenovanja (npr. kandidat, ocenjevalec), veljajo tako za osebe ženskega kot moškega spola.

2 IZPITNI CILJI

S splošno maturo iz fizike preverjamo, ali se znanje kandidatov sklada s cilji pouka fizike kot izbirnega predmeta splošne mature v srednji šoli.

2.1 Splošni cilji

Razviti pri kandidatih sposobnosti in veščine iz fizike, ki:

- so pomembne za nadaljnji študij in za uporabo v praksi;
- omogočajo vrednotenje naravoslovnih informacij;
- omogočajo učinkovito in varno eksperimentalno delo;
- spodbujajo izmenjavo informacij in so koristne v vsakdanjem življenju.

Razviti vrednote, ki so značilne za naravoslovje, in sicer skrb za:

- jasnost in natančnost;
- objektivnost in doslednost.

Spodbujati zanimanje in razvijati skrb za okolje.

Vzgojiti v kandidatih zavest, da:

- so se znanstvene teorije in metode razvile in se še razvijajo iz sodelovanja skupin in posameznikov;
- za študij naravoslovja in njegovo uporabo veljajo družbeni, gospodarski, tehnološki, etični in kulturni vplivi in omejitve;
- znanstvene aplikacije lahko prinašajo korist, pa tudi škodo posamezniku, skupnosti in okolju;
- znanost sega čez meje med državami in da je znanstveni jezik splošno razumljiv, če ga uporabljamo dosledno in pravilno.

2.2 Cilji po področjih

Preverjanje znanja fizike obsega tri področja:

- znanje in razumevanje;
- zajemanje in obdelava podatkov ter reševanje problemov;
- eksperimentalne sposobnosti in veščine.

Znanje in razumevanje

Kandidat naj pozna in razume:

- fizikalne pojave, dejstva, količine, zakone, definicije, pojme in teorije;
- izraze, pojme, dogovore ter količine skupaj s simboli in enotami;
- fizikalno merilno opremo in naprave ter načine uporabe in varnostne ukrepe;
- fizikalne tehnološke rabe in njihove posledice za družbo, gospodarstvo in okolje.

Zajemanje in obdelava podatkov ter reševanje problemov

Kandidat naj bo sposoben z besedami ali v drugi ustrezni obliki (npr. s simboli, grafično, numerično):

- poiskati, izbrati, urediti in predstaviti informacije iz različnih virov;
- prevesti informacije iz ene oblike v drugo;
- uporabiti numerične in druge podatke;
- uporabiti informacije tako, da najde v njih zakonitosti in pride do sklepa;
- smiselno razložiti pojave, zakonitosti in medsebojne odnose;
- postavljati napovedi in hipoteze;
- reševati probleme;
- uporabiti znanje v novih okoliščinah.

Pri reševanju problemov ni potrebno znanje diferencialnega in integralnega računa.

Eksperimentalne sposobnosti in veščine

Kandidat naj bo sposoben:

- uporabljati merilno tehniko, naprave in material (in pri tem slediti navodilom, kjer je to potrebno);
- izvajati in zapisovati opazovanja in merjenja;
- predstaviti izmerjene podatke na različne načine;
- razložiti in ovrednotiti eksperimentalno opazovanje in podatke;
- samostojno načrtovati poskuse, s katerimi preveri postavljene hipoteze.

Eksperimentalne sposobnosti in veščine pridobi pri laboratorijskem delu ali samostojnem eksperimentalnem raziskovalnem delu. Laboratorijske vaje naj, kolikor je le mogoče, enakomerno pokrivajo vsa področja fizike.

3 ZGRADBA IN OCENJEVANJE IZPITA

3.1 Shema izpita

Izpit splošne mature iz fizike je sestavljen iz zunanjega dela (pisni izpit z dvema izpitnima polama) in notranjega dela (laboratorijske vaje).

► Pisni izpit – zunanji del izpita

Izpitna pola	Trajanje izpita	Delež pri oceni	Ocenjevanje	Pripomočki	Priloge
1	90 minut	35 %	zunanje	nalivno pero ali kemični svinčnik, svinčnik HB ali B, radirka, šilček, geometrijsko orodje in računalno ³	Periodni sistem elementov ter konstante in enačbe so del izpitne pole.
2	90 minut	45 %			
Skupaj	180 minut	80 %			

Po zaključku pisanja Izpitne pole 1, tj. pred začetkom pisanja Izpitne pole 2, je 30-minutni odmor.

► Laboratorijske vaje – notranji del izpita

	Delež pri oceni	Ocenjevanje
Laboratorijske vaje s poročili	20 %	notranje
Skupaj	20 %	

³ Računalno je elektronsko računalno, ki omogoča delo z osnovnimi računskimi operacijami in ne podpira:

- možnosti komunikacije z okolico – »zunanjim svetom«,
- shranjevanja podatkov iz okolice oziroma zunanjega sveta,
- shranjevanja predhodno naloženih podatkov,
- simbolnega računanja,
- programiranja novih funkcij,
- risanja grafov funkcij.

3.2 Tipi nalog in ocenjevanje

► Pisni izpit

Izpitna pola	Tip naloge	Število nalog	Ocenjevanje
1	Naloge izbirnega tipa	35	vsaka naloga 1 točka 35 točk
2	Strukturirane naloge	6 (ocenijo se 3 naloge)	vsaka naloga 15 točk 45 točk
Skupaj		38	80 točk

V šestih strukturiranih nalogah Izpitne pole 2 se v celoti preverjajo sposobnosti in veščine, pridobljene pri laboratorijskem delu, znanje in razumevanje iz vseh poglavij kataloga ter sposobnost povezovanja snovi. Kandidat izbere in rešuje tri naloge, ki se tudi ocenijo.

► Laboratorijske vaje

Tip naloge	Ocenjevanje
Laboratorijske vaje s poročili	20 točk

3.3 Merila ocenjevanja izpita in posameznih delov

3.3.1 Deleži taksonomskih stopenj

Taksonomske stopnje	Izpitna pola 1	Izpitna pola 2	Laboratorijske vaje
I. znanje in razumevanje	največ 35 %	največ 45 %	največ 20 %
II. zajemanje in obdelava podatkov ter reševanje problemov	največ 35 %	največ 45 %	največ 20 %
III. eksperimentalne sposobnosti in veščine	največ 35 %	največ 45 %	največ 20 %

3.3.2 Merila ocenjevanja posameznih delov izpita

► Pisni izpit

Izpitna pola 1

Naloge izbirnega tipa preverjajo znanje, razumevanje in uporabo splošnega znanja – torej le iz vsebin, ki v katalogu niso posebej označene. Ne glede na raven zahtevnosti so posamezne naloge ocenjene vsaka z 1 točko. Ocenijo se le pravilnost odgovora.

Izpitna pola 2

Vprašanja v strukturiranih nalogah preverjajo znanje, razumevanje in uporabo splošnega, pa tudi posebnega znanja, ki je v izpitnem katalogu posebej označeno z zvezdico (*).

V Izpitni poli 2 je šest strukturiranih nalog s poudarki na naslednjih področjih, navedenih v 4. poglavju tega kataloga:

- 1 merjenje (sklop 1),
- 2 mehanika (sklopi 2–7),

- 3 termodinamika (sklopi 7–9),
- 4 elektrika in magnetizem (sklopi 10–13),
- 5 nihanje, valovanje in optika (sklopi 13–16) ter
- 6 moderna fizika in astronomija (sklop 4 in sklopi 17–19).

Vsaka strukturirana naloga je tematsko osredotočena na eno od zgoraj naštetih področij. Pri vsaki se lahko preverja tudi znanje s preostalimi področji, a le v okviru vsebin, ki so v učnem načrtu za pouk fizike označene kot splošno znanje, v tem katalogu pa navedene kot izpitne vsebine brez posebne oznake. Potek reševanja mora biti pri strukturiranih nalogah razviden iz zapisanega. Vprašanja v njih so ocenjena različno. Kadar so ocenjena z 1 točko, mora biti odgovor v celoti pravilen. Pri vprašanjih z več možnimi točkami se lahko oceni tudi postopek ali delni rezultat.

Področje	Sklopi v 4. poglavju kataloga																		
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19
Merjenje	☼																		
Mehanika		☼	☼	☼	☼	☼	☼												
Termodinamika							☼	☼	☼										
Elektrika in magnetizem										☼	☼	☼	☼						
Nihanje, valovanje in optika													☼	☼	☼	☼			
Moderna fizika in astronomija																	☼	☼	☼

► Laboratorijske vaje

Laboratorijske vaje se ocenijo z največ 20 točkami. Kandidat ne more pridobiti ocene notranjega dela izpita, če nima ocenjenih vsaj 8 laboratorijskih vaj z vsaj treh različnih področij. Kandidat o opravljeni laboratorijski vaji učitelju odda poročilo v skladu s priporočili za pisanje poročil. Učitelj lahko v skladu s koledarjem opravljanja splošne mature, v katerem je določen zadnji rok za oddajo poročil, v vsakem šolskem letu določi svoje datume oddaje poročil posameznih vaj (ali delov vaj) in z njimi seznani kandidate.

Ocenjevanje

Vaje se ocenijo takole:

Točke	Merila
0–5	kako zna kandidat uporabljati eksperimentalno opremo,
0–5	kako podrobna navodila potrebuje za vaje,
0–5	kako zna zapisati in obdelati rezultate meritev ter
0–5	kako zna razložiti in zagovarjati rezultate.

Laboratorijsko delo kandidata se po vsakem od meril oceni z največ 5 in najmanj 0 točkami. Po 1. in 2. merilu učitelj navadno ocenjuje kandidata med eksperimentalnim delom, ocena po 3. in 4. merilu pa se daje pretežno na podlagi pisnega poročila.

Če kandidat vajo opravi in ne odda poročila o opravljeni vaji (ali delu vaje) do datuma, ki ga je določil učitelj, se mu pri tej vaji odšteje 10 % možnih točk. Če kandidat vajo opravi in poročila o opravljeni vaji ne odda do roka, predpisanega s koledarjem splošne mature, lahko prejme največ 50 % možnih točk za to vajo. Če kandidat odda poročilo, za katerega obstaja utemeljen sum, da ga je prepisal, učitelj to laboratorijsko vajo oceni z 0 točkami.

Če kandidat opravi samostojno raziskovalno delo, ki vsebuje eksperiment, se lahko takšno delo oceni po enakih merilih, kakor so navedena zgoraj. Kolikšen delež laboratorijskih vaj je nadomestil s samostojnim eksperimentalnim delom, presodi učitelj, ki določi notranji del ocene. Raziskovalne naloge, opravljene v skladu s pravili o priznavanju raziskovalnih nalog, ki jih je sprejela DK SM, lahko v celoti nadomestijo laboratorijske vaje.

3.3.3 Končna ocena

Končna ocena izpita se določi na podlagi seštevka odstotnih točk vseh delov izpita (pisnega izpita in laboratorijskih vaj). Državna komisija za splošno maturo na predlog Državne predmetne komisije za fiziko za splošno maturo določi merila za pretvorbo odstotnih točk v ocene (1–5). Ta merila so v spomladanskem in jesenskem izpitnem roku enaka.

4 IZPITNE VSEBINE IN CILJI

Z izpitom splošne mature iz fizike preverjamo kandidatovo znanje fizike in obvladovanje izpitnih vsebin, ki jih navaja ta katalog. Vsebine so navedene v 19 sklopih. Nekatere od njih so posvečene bolj kvalitativnemu razumevanju fizikalnih pojmov, pojavov in konceptov, pri večini pa od kandidatov pričakujemo kvantitativno obvladovanje izpitnih vsebin. Vsakega od navedenih pojmov in konceptov je mogoče preverjati v kateremkoli smislu, kakor je to navedeno v razdelku 2.2.

Nekatere vsebine so označene z zvezdico (*). Te vsebine so v učnem načrtu za pouk fizike označene kot posebno znanje. V katalogu predstavljajo pojme in koncepte, ki jih pri splošni maturi iz fizike preverjamo, kakor je navedeno v 3. poglavju.

4.1 Fizikalne količine in enote

Vsebine	Preverjani pojmi in koncepti
1.1 Enote	1.1.1 Osnovne enote SI
	1.1.2 Sestavljene enote
	1.1.3 Pretvarjanje enot in eksponentni zapis velikostnih redov
1.2 Merjenje	1.2.1 Merjenje fizikalnih količin
	1.2.2 Povprečna vrednost, absolutna in relativna napaka meritev
	1.2.3 Zapis rezultata z navedbo absolutne in relativne merske napake
	1.2.4* Računanje z napakami (seštevanje, odštevanje, množenje, deljenje, potenciranje)
	1.2.5 Grafične predstavitve meritev
	1.2.6 Razbiranje vrednosti fizikalnih količin iz grafičnih meritev

4.2 Premo in krivo gibanje

Vsebine	Preverjani pojmi in koncepti
2.1 Premo gibanje	2.1.1 Lega, premik in pot
	2.1.2 Trenutna in povprečna hitrost
	2.1.3 Pospešek
	2.1.4 Enakomerno gibanje
	2.1.5 Enakomerno pospešeno gibanje
	2.1.6 Grafični prikaz časovne odvisnosti lege, poti, hitrosti in pospeška
	2.1.7 Kvalitativno določanje hitrosti iz grafov odvisnosti lege od časa
	2.1.8* Kvantitativno določanje hitrosti iz grafov odvisnosti lege od časa
	2.1.9 Kvalitativno določanje premika in pospeška iz grafov odvisnosti hitrosti od časa
	2.1.10* Kvantitativno določanje premika in pospeška iz grafov odvisnosti hitrosti od časa

Vsebine		Preverjani pojmi in koncepti	
2.2	Gibanje v ravnini	2.2.1*	Lega in premik pri gibanju v ravnini
		2.2.2*	Hitrost pri gibanju v ravnini
		2.2.3*	Pospešek pri gibanju v ravnini
		2.2.4*	Razstavljanje gibanja v med seboj pravokotnih smereh: vodoravni met
2.3	Kroženje	2.3.1	Obhodni čas
		2.3.2	Frekvenca
		2.3.3	Lok in obodna hitrost
		2.3.4	Radialni pospešek pri enakomernem kroženju

4.3 Sila in navor

Vsebine		Preverjani pojmi in koncepti	
3.1	Sila	3.1.1	Sila kot medsebojni vpliv med telesi in učinki sil
		3.1.2	Grafično sestavljanje in razstavljanje sil v ravnini
		3.1.3*	Razstavljanje sil na komponente v pravokotnem koordinatnem sistemu
3.2	Ravnovesje sil	3.2.1	Izrek o ravnovesju sil
		3.2.2*	Sile na klancu
3.3	Sistem in okolica	3.3.1	Zunanje in notranje sile
3.4	Prožnost	3.4.1	Prožnostne lastnosti vzmeti (Hookov zakon)
		3.4.2	Vzmet kot merilnik sil
3.5	Trenje, lepenje in upor sredstva	3.5.1	Kvalitativna obravnava trenja, lepenja in sile upora
		3.5.2	Trenje in koeficient trenja
		3.5.3*	Lepenje in koeficient lepenja
3.6	Tlak	3.6.1	Površinsko porazdeljene sile in tlak
3.7	Navor	3.7.1	Navori sil v ravnini
		3.7.2	Ravnovesje navorov
		3.7.3	Prijemališče teže

4.4 Newtonovi zakoni in gravitacija

Vsebine	Preverjani pojmi in koncepti
4.1 Newtonovi zakoni	4.1.1 Vpliv sil na premo gibanje teles (prvi in drugi Newtonov zakon)
	4.1.2 Zakon o vzajemnem učinku teles (tretji Newtonov zakon)
	4.1.3 Newtonovi zakoni in kroženje
4.2 Masa, teža, gostota	4.2.1 Teža in masa
	4.2.2 Masa in gostota
4.3 Gravitacija	4.3.1 Gravitacijski zakon
	4.3.2* Odvisnost težnega pospeška od razdalje do središča Zemlje
	4.3.3* Gibanje planetov in satelitov

4.5 Izrek o gibalni količini

Vsebine	Preverjani pojmi in koncepti
5.1 Sunek sile in gibalna količina	5.1.1 Sunek sile v vektorski obliki
	5.1.2 Gibalna količina v vektorski obliki
5.2 Izrek o gibalni količini	5.2.1 Izrek o gibalni količini v eni dimenziji
	5.2.2 Neprožni trki in odrivi dveh teles v eni dimenziji
	5.2.3* Prožni trki
	5.2.4* Izrek o gibalni količini v dveh dimenzijah

4.6 Delo in energija

Vsebine	Preverjani pojmi in koncepti
6.1 Delo in mehanska energija	6.1.1 Delo sile, ki je vzporedna s premikom njenega prijemališča
	6.1.2* Delo sile, ki ni vzporedna s premikom prijemališča
	6.1.3 Moč
	6.1.4 Kinetična energija pri translacijskem gibanju
	6.1.5 Potencialna energija v homogenem težnem polju
	6.1.6 Prožnostna energija vzmeti
6.2 Ohranitev energije	6.2.1 Izrek o mehanski energiji
6.3 Delo tlaka	6.3.1* Delo tlaka

4.7 Tekočine

Vsebine	Preverjani pojmi in koncepti
7.1 Tlak in vzgon	7.1.1 Kvalitativni opis težnega tlaka v mirujočih tekočinah
	7.1.2* Kvantitativni opis težnega tlaka v mirujočih tekočinah
	7.1.3 Vzgon

4.8 Temperatura

Vsebine		Preverjani pojmi in koncepti	
8.1	Temperatura	8.1.1	Kelvinova temperaturna lestvica
8.2	Temperaturno raztezanje	8.2.1	Kvalitativna obravnava linearne temperaturne razteznosti
		8.2.2*	Kvantitativna obravnava linearne temperaturne razteznosti
		8.2.3*	Prostorninska temperaturna razteznost
8.3	Splošna plinska enačba	8.3.1	Splošna plinska enačba
		8.3.2	Termodinamične spremembe plinov pri stalni temperaturi
		8.3.3	Termodinamične spremembe plinov pri stalnem tlaku
		8.3.4	Termodinamične spremembe plinov pri stalni prostornini
		8.3.5	Termodinamične spremembe na diagramu p-V

4.9 Notranja energija in toplota

Vsebine		Preverjani pojmi in koncepti	
9.1	Energijski zakon	9.1.1	Toplota kot način izmenjave energije
		9.1.2	Notranja energija – kvalitativni opisi pojavov
		9.1.3	Energijski zakon
		9.1.4	Specifična toplota
		9.1.5*	Delo tlaka
		9.1.6*	Energijski zakon in termodinamične spremembe pri idealnih plinih
		9.1.7*	Specifična toplota pri stalnem tlaku in stalni prostornini
		9.1.8	Agregatna stanja in fazni prehodi
		9.1.9*	Latentna toplota (talilna, izparilna, sežigna)
9.2	Prevajanje toplote	9.2.1	Toplotni tok
		9.2.2	Koeficient toplotne prevodnosti
		9.2.3	Toplotni tok v stacionarnih razmerah
9.3	Sevanje črnega telesa	9.3.1*	Moč in gostota svetlobnega toka točkastega svetila
		9.3.2*	Stefanov zakon
9.4	Mikroskopska slika plinov	9.4.1*	Povprečna kinetična energija molekul
		9.4.2*	Notranja energija idealnega plina kot posledica gibanja molekul
9.5	Toplotni stroji	9.5.1	Krožna sprememba
		9.5.2	Toplotni stroji
		9.5.3	Izkoristek

4.10 Električni naboj in električno polje

Vsebine	Preverjani pojmi in koncepti
10.1 Električni naboj	10.1.1 Naelektritev teles 10.1.2 Prevodniki in izolatorji 10.1.3 Delovanje elektroskopa 10.1.4 Smer sil med naelektrenimi točkastimi telesi 10.1.5 Povezava med električnim tokom in nabojem 10.1.6 Osnovni naboj in ohranitev naboja
10.2 Električno polje	10.2.1 Sila na naboj v električnem polju 10.2.2 Jakost električnega polja 10.2.3 Grafična ponazoritev električnega polja točkastega naboja in ploščnega kondenzatorja 10.2.4* Napetost med točkama homogenega električnega polja 10.2.5* Kvalitativna in grafična obravnava ekvipotencialnih ploskev za homogeno električno polje in polje točkastega naboja
10.3 Coulombov zakon	10.3.1 Velikost sile med točkastimi naboji (Coulombov zakon) 10.3.2 Električno polje točkastega naboja – kvantitativno 10.3.3* Električno polje dveh ali več nabojev 10.3.4* Električno polje enakomerno nabite razsežne plošče
10.4 Kondenzator	10.4.1 Kapaciteta kondenzatorja 10.4.2* Povezave med nabojem, jakostjo električnega polja in napetostjo na ploščnem kondenzatorju
10.5 Influenca	10.5.1 Mikroskopska razlaga influence v kovinah
10.6 Energija električnega polja	10.6.1* Energija kondenzatorja

4.11 Električni tok

Vsebine	Preverjani pojmi in koncepti
11.1 Električna vezja	11.1.1 Naboj in jakost električnega toka 11.1.2 Napetost vira in napetost na porabniku 11.1.3 Kirchhoffova izreka za električne tokove in električne napetosti v preprostih vezjih 11.1.4* Kirchhoffova izreka za električne tokove in električne napetosti v sestavljenih, zahtevnejših vezjih
11.2 Ohmov zakon	11.2.1 Povezava med napetostjo in tokom pri idealnih upornikih 11.2.2 Upor upornika 11.2.3 Specifični upor snovi 11.2.4 Nadomestni upor pri zaporedni in vzporedni vezavi 11.2.5 Merjenje električnega toka 11.2.6 Merjenje električne napetosti

Vsebine	Preverjani pojmi in koncepti
11.3 Električno delo in moč	11.3.1 Električno delo in moč pri enosmernem toku 11.3.2 Elektronvolt kot enota za energijo
11.4 Izmenična napetost	11.4.1* Sinusno nihajoča napetost 11.4.2* Električno delo in moč pri izmeničnem toku za posamezen porabnik 11.4.3* Efektivna napetost in tok

4.12 Magnetno polje

Vsebine	Preverjani pojmi in koncepti
12.1 Trajni magneti	12.1.1 Sile med magneti 12.1.2 Grafična predstavitev magnetnega polja paličastega in podkvastega magneta ter magnetnega polja Zemlje
12.2 Električni tok kot vir magnetnega polja	12.2.1 Kvalitativni opis magnetnega polja ravnega vodnika 12.2.2 Kvalitativni opis magnetnega polja tuljave 12.2.3* Delovanje in uporaba elektromagneta
12.3 Sila na vodnik v magnetnem polju	12.3.1 Lastnosti sile na tokovni vodnik v magnetnem polju
12.4 Gostota magnetnega polja	12.4.1 Gostota magnetnega polja 12.4.2* Gostota magnetnega polja v okolici ravnega vodnika 12.4.3* Gostota magnetnega polja znotraj dolge tuljave
12.5 Gibanje nabitih delcev v homogenem električnem in magnetnem polju	12.5.1 Opis lastnosti sile na gibajoči se nabiti delec v homogenem magnetnem polju 12.5.2* Velikost sile na gibajoči se nabiti delec v homogenem magnetnem polju 12.5.3* Tir gibanja nabitih delcev v homogenem električnem in magnetnem polju, masni spektrometer
12.6 Magnetni navor	12.6.1* Navor na tokovno zanko v homogenem magnetnem polju
12.7 Magnetni pretok	12.7.1* Magnetni pretok skozi dano ploskev v homogenem magnetnem polju

4.13 Indukcija

Vsebine	Preverjani pojmi in koncepti
13.1 Indukcijski zakon	13.1.1 Kvalitativni opis indukcije pri premikanju vodnika v magnetnem polju 13.1.2 Kvalitativni opis indukcije pri spreminjanju magnetnega polja v tuljavi 13.1.3* Splošni indukcijski zakon 13.1.4* Lenzevo pravilo za določanje smeri inducirane toka 13.1.5* Kvantitativni opis indukcije pri vrtenju tuljave v magnetnem polju

Vsebine	Preverjani pojmi in koncepti
13.2 Transformator	13.2.1 Transformiranje napetosti
13.3 Induktivnost	13.3.1* Induktivnost tuljave
13.4 Energija magnetnega polja	13.4.1* Energija tuljave, po kateri teče tok
13.5 Električni nihajni krog	13.5.1 Električni nihajni krog – kvalitativni opis zgradbe in delovanja
	13.5.2* Energijske pretvorbe pri nihanju električnega nihajnega kroga
	13.5.3* Lastni nihajni čas električnega nihajnega kroga
	13.5.4 Kvalitativno pojasnilo nastanka EMV

4.14 Nihanje

Vsebine	Preverjani pojmi in koncepti
14.1 Opisovanje nihanja	14.1.1 Odmik, amplituda in ravnovesna lega
	14.1.2 Nihajni čas in frekvenca
	14.1.3 Grafični prikaz časovnega spreminjanja odmika pri sinusnem nihanju
	14.1.4* Grafični prikaz časovnega spreminjanja odmika, hitrosti in pospeška pri periodičnem gibanju
	14.1.5* Časovna odvisnost odmika, hitrosti in pospeška pri sinusnem nihanju
14.2 Dinamika nihanja	14.2.1 Nihalo na vijačno vzmet
	14.2.2 Nitno nihalo
	14.2.3* Uporaba Newtonovega zakona pri določanju nihajnega časa nihala na vijačno vzmet
14.3 Energija nihanja	14.3.1 Energijske pretvorbe pri nihalu na vijačno vzmet
	14.3.2 Energijske pretvorbe pri nitnem nihalu
14.4 Dušeno nihanje	14.4.1 Kvalitativni opis dušenega nihanja in razlogov za dušenje
	14.4.2* Grafični prikaz časovnega poteka dušenega nihanja in eksponentno pojemanje amplitude
	14.4.3* Energija pri dušenem nihanju
14.5 Vsiljeno nihanje	14.5.1 Vsiljeno nihanje in lastna frekvenca
	14.5.2 Resonančna krivulja

4.15 Valovanje

Vsebine	Preverjani pojmi in koncepti
15.1 Sinusno valovanje	15.1.1 Trenutna slika sinusnega valovanja
	15.1.2 Povezava med hitrostjo širjenja valovanja, valovno dolžino in frekvenco

Vsebine	Preverjani pojmi in koncepti
15.2 Vrste valovanj	15.2.1 Longitudinalno in transverzalno valovanje
15.3 Interferenca in odboj valovanj	15.3.1 Grafično sestavljanje valovanj 15.3.2 Odboj valovanja na krajišču vrvi
15.4 Potujoče in stoječe valovanje	15.4.1* Grafični prikaz gibanja delov snovi pri potujočem valovanju z zaporednimi slikami 15.4.2* Grafični prikaz gibanja delov snovi pri stoječem valovanju z zaporednimi slikami 15.4.3 Nastanek in lastnosti stoječega valovanja na struni 15.4.4* Stoječe valovanje na struni, pogoj za lastna nihanja 15.4.5* Hitrost valovanja in napetost strune
15.5 Lom valovanja	15.5.1 Prehod valovanja med območjema z različnima hitrostma valovanja 15.5.2 Lomni zakon
15.6 Uklon in interferenca	15.6.1 Uklon valovanja 15.6.2 Interferenca valovanj, nastanek ojačitev in oslabitev 15.6.3* Smeri ojačitev in oslabitev pri interferenci valovanj iz dveh sočasno nihajočih izvirov
15.7 Dopplerjev pojav	15.7.1 Kvalitativna pojasnitev Dopplerjevega pojava kot vzroka za spremembo frekvence valovanja 15.7.2* Dopplerjev pojav in sprememba frekvence valovanja 15.7.3* Gibanje s hitrostjo, ki je večja od hitrosti valov, nastanek in kot Machovega stožca
15.8 Zvok	15.8.1 Zvok kot longitudinalno valovanje

4.16 Svetloba in optika

Vsebine	Preverjani pojmi in koncepti
16.1 Elektromagnetno valovanje	16.1.1 Spekter elektromagnetnih valovanj
16.2 Interferenčni pojavi	16.2.1 Uklon svetlobe 16.2.2 Kvalitativen opis interference svetlobe na dveh tankih režah in na uklonski mrežici 16.2.3* Uklonska mrežica in merjenje valovne dolžine svetlobe
16.3 Odboj in lom svetlobe	16.3.1 Odbojni zakon za svetlobo 16.3.2 Lomni zakon in lomni kvocient 16.3.3 Popolni odboj
16.4 Preslikave z zrcali in lečami	16.4.1 Grafično določanje preslikav z ravnim in ukrivljenim zrcalom 16.4.2 Grafično določanje preslikav z lečami 16.4.3* Enačbe preslikav z idealnimi lečami in zrcali 16.4.4 Kvalitativen opis delovanja modela fotoaparata in človeškega očesa
16.5 Svetlobni tok	16.5.1* Moč in gostota svetlobnega toka točkastega svetila 16.5.2* Stefanov zakon

4.17 Atom

Vsebine	Preverjani pojmi in koncepti
17.1 Atom	17.1.1 Velikost atoma 17.1.2 Število molekul ali atomov v dani masi čiste snovi 17.1.3 Sestava atoma z uporabo periodnega sistema elementov 17.1.4 Naboj in masa elektrona
17.2 Foton	17.2.1 Energija fotona 17.2.2 Fotoefekt in delovanje fotocelice 17.2.3* Izstopno delo, mejna frekvenca in kinetična energija izbitih elektronov pri fotocelici
17.3 Energijska stanja atoma	17.3.1 Energijska stanja atomov 17.3.2 Prehodi atomov med energijskimi stanji 17.3.3 Črtasti emisijski in absorpcijski spekter plinov 17.3.4 Valovna dolžina izsevane ali absorbirane svetlobe pri prehodu med energijskima stanjema

4.18 Atomsko jedro

Vsebine	Preverjani pojmi in koncepti
18.1 Atomsko jedro	18.1.1 Naboj in masa nukleonov 18.1.2 Sestava in velikost jedra 18.1.3 Masno in vrstno število jedra 18.1.4 Izotopi 18.1.5 Zveza med maso in energijo
18.2 Vezavna energija jedra	18.2.1 Masni defekt in vezavna energija jedra 18.2.2* Specifična vezavna energija in stabilnost jedra
18.3 Radioaktivni razpadi	18.3.1 Razpad alfa, beta in gama ter njihove osnovne lastnosti 18.3.2* Reakcijska energija pri razpadu jedra 18.3.3* Aktivnost, razpolovni čas in razpadna konstanta radioaktivnega razpada
18.4 Jedrske reakcije	18.4.1* Jedrske reakcije z uporabo periodnega sistema elementov 18.4.2 Jedrska cepitev in zlivanje jeder 18.4.3* Ohranitveni zakoni pri jedrskih reakcijah 18.4.4* Energija jedrskih reakcij 18.4.5 Verižna reakcija 18.4.6* Zgradba in delovanje jedrskega reaktorja

4.19 Astronomija

Vsebine	Preverjani pojmi in koncepti
19.1 Osončje	19.1.1 Glavni tipi objektov v osončju (planet, satelit, asteroid, komet, meteoroid)
19.2 Objekti v vesolju	19.2.1 Glavni tipi objektov v vesolju (zvezda, zvezdna kopica, galaksija, jata galaksij)
	19.2.2 Velikosti in tipične razdalje med objekti v Osončju in vesolju, svetlobno leto
19.3 Gibanje planetov in satelitov	19.3.1* Gravitacijski zakon pri kroženju planetov in satelitov
19.4 Stefanov zakon	19.4.1* Temperatura površine Sonca in gostota svetlobnega toka
19.5 Fuzija	19.5.1 Zlivanje atomskih jeder kot energijski vir v zvezdah

5 PRIMERI NALOG ZA PISNI IZPIT

5.1 Naloge izbirnega tipa

1. Kaj vedno velja za smer pospeška?

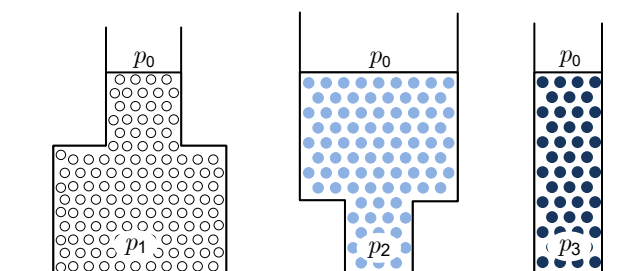
- A Pospešek kaže vedno v smeri premika.
- B Pospešek kaže vedno v smeri hitrosti.
- C Pospešek kaže vedno v smeri rezultante zunanjih sil.
- D Pospešek kaže vedno v nasprotno smer kakor sila trenja.

2. Avto vozi s hitrostjo 72 km h^{-1} . Kolikšno pot opravi v času 10 s?

- A 20 m
- B 72 m
- C 200 m
- D 720 m

3. Slika kaže tri različne posode. V vsaki je drugačna tekočina. Katera izjava o tlaku tekočine na dnu posode je pravilna?

- A $p_1 = p_2 = p_3$
- B $p_2 > p_1 > p_3$
- C $p_1 = p_2 > p_3$
- D Za odgovor ni dovolj podatkov.

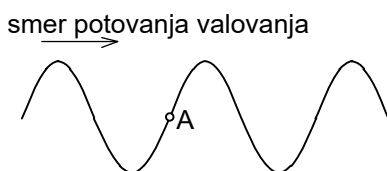


4. Zakaj ampermeter vežemo zaporedno k porabniku?

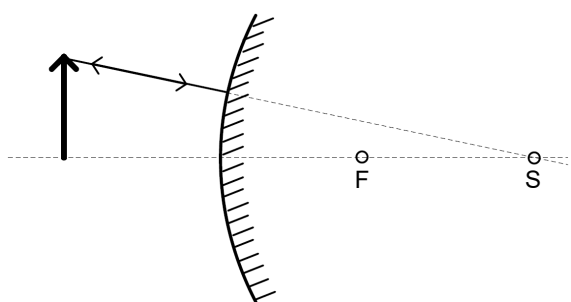
- A Ker tako dosežemo, da je na ampermetru enaka napetost kakor na porabniku.
- B Ker tako dosežemo, da skozi ampermeter teče enak tok kakor skozi porabnik.
- C Ker tako dosežemo, da ampermeter troši enako moč kakor porabnik.
- D Ker tako dosežemo, da ima ampermeter enak upor kakor porabnik.

5. Po vrvi potuje transversalno valovanje, ki ga kaže slika. V kateri smeri se v trenutku, za katerega je narisana slika, giblje delec vrvi v točki A?

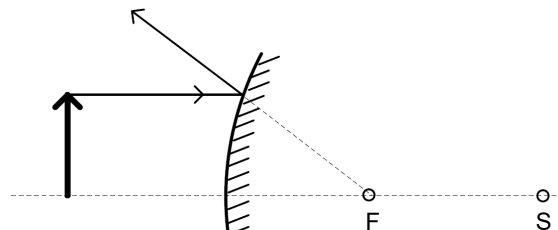
- A Gor.
- B Levo.
- C Dol.
- D Desno.



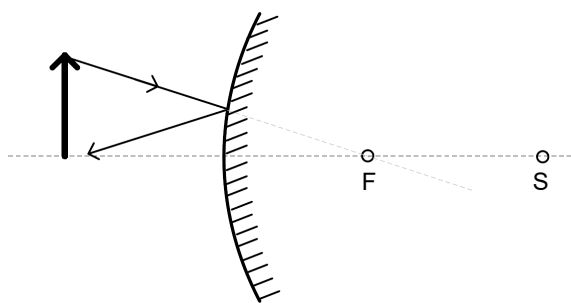
6. Predmet postavimo pred razpršilno zrcalo. Gorišče zrcala je označeno s črko F, središče zrcala je označeno s črko S. Na kateri od spodnjih slik je odboj žarka, ki izhaja iz vrha predmeta, narisana napačno?



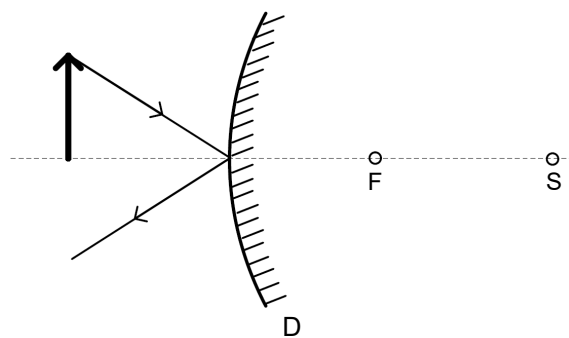
A



B



C



D

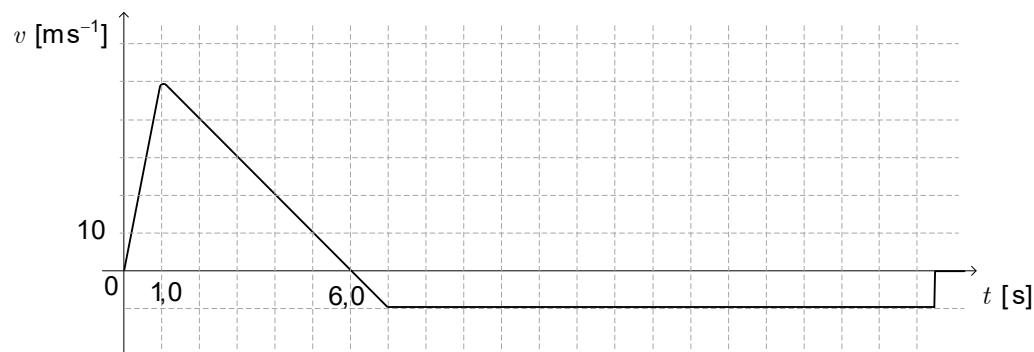
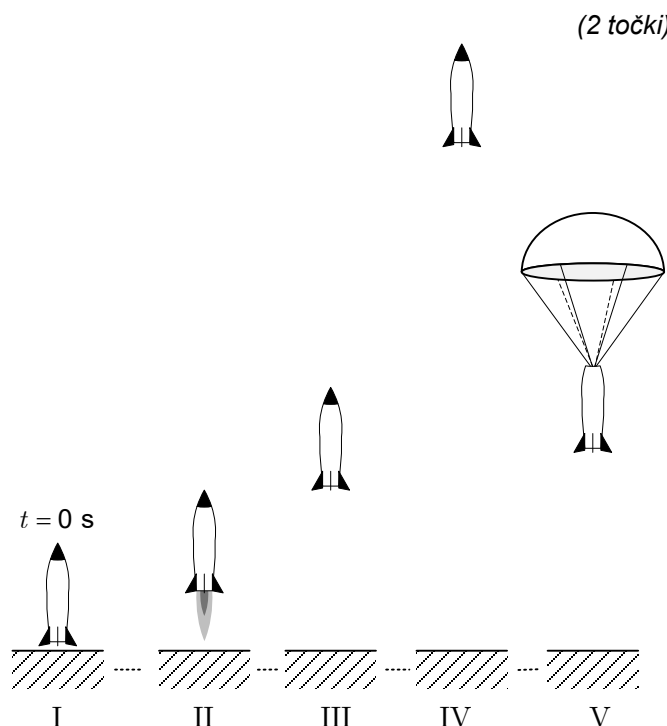
Naloga	Rešitev
1	♦ C
2	♦ C
3	♦ D
4	♦ B
5	♦ C
6	♦ C

5.2 Strukturirana naloga

- 1.1. Z enačbo zapišite izrek o gibalni količini. Poimenujte količine, ki nastopajo v enačbi, in zapišite njihove enote. (2 točki)

Slika kaže model rakete v posameznih fazah leta (I – vzlet, II – med pospeševanjem navzgor, III – dviganje brez potisne sile, IV – najvišja točka, V – padanje s padalom proti tlu).

Spodnji graf kaže, kako se je med poletom spreminjala hitrost rakete.



- 1.2. Na zgornjem grafu $v(t)$ s križcem jasno označite trenutek, v katerem raketa doseže najvišjo točko, s krogcem pa trenutek, ko se odpre padalo.

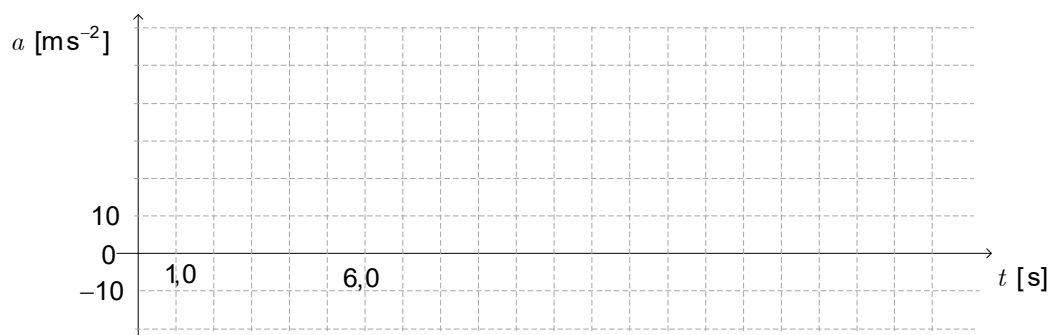
(2 točki)

- 1.3. Izračunajte pospešek, s katerim se raketa giblje navzgor v prvi sekundi po vžigu.

(1 točka)

1.4. Na spodnji graf vrišite, kako se je med poletom spreminjal pospešek rakete.

(1 točka)



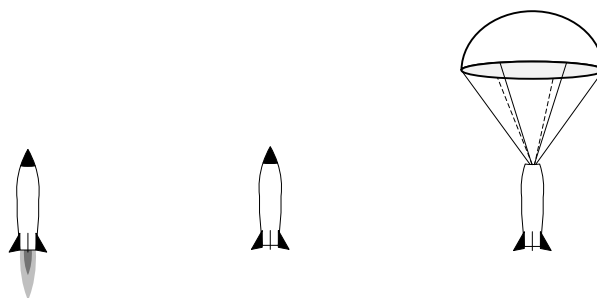
1.5. Izračunajte, na kateri višini je bila raketa, ko je prenehala pospeševati navzgor, in do katere največje višine je poletela.

(2 točki)

Spodnje tri slike kažejo raketo takoj po vzletu, v najvišji točki leta in med padanjem pri odprtem padalu nazaj proti tlu. Privzemite, da je zračni upor zanemarljiv, dokler se ne odpre padalo rakete.

1.6. V slike vrišite vse zunanje sile, ki delujejo na raketo v vsaki posamezni fazi leta. Sile ustrezno označite in jih poimenujte. Rišite jih v približno pravem merilu, kar pomeni, da večje sile ponazorite z daljšimi puščicami.

(3 točke)



Masa rakete s padalom in brez goriva je 500 g. Masa goriva je 60 g. Gorivo izgori do konca prve sekunde in tako potisne raketo navzgor. Hitrost rakete po koncu prve sekunde odčitajte na grafu.

1.7. Kolikšna je velikost sile zračnega upora na padalo rakete med enakomernim padanjem le-te proti tlu?

(1 točka)

1.8. Izračunajte gibalno količino, ki jo ima raketa eno sekundo po vzletu.

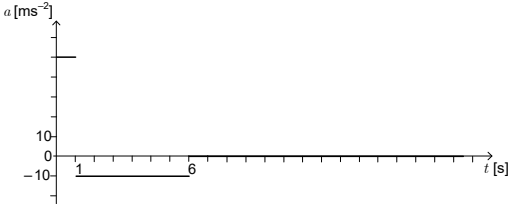
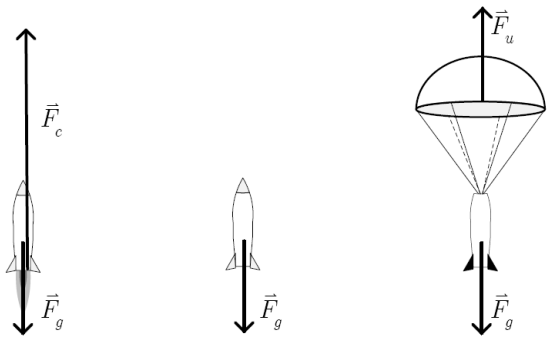
(1 točka)

1.9. Izračunajte, za koliko se je raketi pri vzletu (v prvi sekundi) spremenila vsota kinetične in potencialne energije.

(1 točka)

1.10. Izračunajte, kolikšno hitrost bi imeli izpušni plini, če bi vse gorivo izgorelo v zanemarljivo kratkem času po prižigu goriva, raketa pa bi pospešila do enake največje hitrosti kakor v zgornjih primerih. Odgovor utemeljite z izračunom, grafom ali pisnim sklepom, v katerem boste zapisali smiselni fizikalni razmislek.

(1 točka)

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
1.1	2	$\vec{F}\Delta t = \Delta \vec{G}$, pri čemer $\vec{F}\Delta t$ označuje sunek sile, $\Delta \vec{G}$ pa spremembo gibalne količine. Enota sunka sile je N s, enota gibalne količine je kg m s^{-1}. Ker sta enoti enaki, je dovolj, če je zapisana le ena od njiju.	Upoštevamo vse pravilne in fizikalno smiselne odgovore. Če je kandidat izrek zapisal pravilno, ni pa pojasnil pomena zapisanih količin ali je pozabil na ustrezno enoto, dobi 1 točko.
1.2	2	Raketa je v najvišji točki, ko je hitrost rakete enaka nič. Padalo se odpre eno sekundo kasneje. Križec mora biti vrisan v presečišču grafa hitrosti s časovno osjo, krogec pa na mestu, kjer se graf hitrosti usmeri vodoravno (ni več pospeška).	Kandidat dobi točko za vsako pravilno vrisano in jasno označeno oznako na grafu.
1.3	1	- Pospešek: 50 ms^{-2} $a = \frac{\Delta v}{\Delta t} = \frac{50 \text{ ms}^{-1} - 0}{1,0 \text{ s}} = 50 \text{ ms}^{-2}$	
1.4	1	Graf 	
1.5	2	- Višina: 25 m $1,5 \cdot 10^2 \text{ m}$ $h_1 = \bar{v} t_1 = \frac{1}{2} \cdot 50 \text{ ms}^{-1} \cdot 1,0 \text{ s} = 25 \text{ m}$ $H = h_1 + \frac{v_0^2}{2g} = 25 \text{ m} + \frac{(50 \text{ ms}^{-1})^2}{19,8 \text{ ms}^{-2}} = 151,3 \text{ m}$	1 točka za višino, na kateri porabi gorivo, 1 točka za največjo višino leta.
1.6	3	Sile 	Kandidat dobi točko za pravilno narisane in poimenovane sile v vsaki fazi leta rakete ALI 1 točko za pravilno ugotovljene sile, 1 točko za pravilne oznake in poimenovanja sil in 1 točko za pravilna razmerja velikosti sil.
1.7	1	- Zračni upor enak F_g $F_u = F_g = 4,9 \text{ N}$ - Med enakomernim padanjem proti tloraju deluje na raketo poleg teže še zračni upor, ki je po velikosti enak teži rakete.	
1.8	1	- Gibalna količina: 25 kg m s^{-1} $G = mv = 0,50 \text{ kg} \cdot 50 \text{ ms}^{-1} = 25 \text{ kg m s}^{-1}$	
1.9	1	- Sprememba energije: 188 J $\Delta W = \frac{1}{2}mv^2 + mgh =$ $= 0,25 \text{ kg} \cdot (50 \text{ ms}^{-1})^2 + 0,50 \text{ kg} \cdot 9,8 \text{ ms}^{-2} \cdot 25 \text{ m} =$ $= 625 \text{ J} + 123 \text{ J} = 188 \text{ J}$	

Naloga	Točke	Rešitev	Dodatna navodila
1.10	1	♦ Hitrost: 420 m s^{-1} Ob eksploziji sistema raketa-gorivo velja ohranitev skupne gibalne količine: $m_r v_r = m_p v_p \rightarrow v_p = \frac{m_r v_r}{m_p} = 417 \text{ m s}^{-1}$	Upoštevamo vse pravilne in fizikalno smiselne odgovore.

6 LABORATORIJSKE VAJE

Laboratorijske vaje morajo biti izvedene v skladu s *Pravili za izvedbo praktičnega dela izpita splošne mature – laboratorijske vaje*, ki jih je sprejela Državna komisija za splošno matura in so objavljena na spletnih straneh Državnega izpitnega centra (www.ric.si).

Ocena laboratorijskih vaj je notranja, kandidat pa jo pridobi pri kvalificiranem izvajalcu (organizatorju) laboratorijskega dela, ki mora biti organizirano skladno s predpisi. Predpisi za izvajanje laboratorijskega dela so navedeni v učnem načrtu za pouk fizike v splošnih gimnazijah.

Učni načrt za pouk fizike nalaga izvajalcem priprav na splošno matura iz tega predmeta sprotno in premišljeno laboratorijsko delo v vseh štirih letih. Tako je mogoče od kandidatov pričakovati, da bodo opravili večje število vaj z različnih področij fizike, pri čemer bo večina vaj izvedena na ravni zahtevnosti splošnega znanja. Med pripravami na splošno matura iz fizike naj kandidati opravijo 8 do 10 zahtevnejših laboratorijskih vaj na ravni splošnega in posebnega znanja, lahko pa tudi na ravni izbirnega znanja. Pri tem je mogoče upoštevati samostojno eksperimentalno raziskovalno delo, ki ga je opravil kandidat.

Kandidati morajo za pridobitev notranje ocene opraviti vaje v predvidenem številu in na ustrezni ravni z najmanj treh področij (področja so: mehanika, termodinamika, elektrika in magnetizem, nihanje, valovanje in optika ter moderna fizika in astronomija). Smiselno je, da izbirajo med vajami, ki jih priporočamo spodaj, ter da pri njihovi pripravi in izvedbi upoštevajo zapisana priporočila.

Raziskovalne naloge, opravljene v skladu s pravili o priznavanju raziskovalnih nalog, ki jih je sprejela DK SM, lahko v celoti nadomestijo laboratorijske vaje.

6.1 Namen

Kandidati se pri eksperimentalnem delu naučijo uporabljati osnovne merske naprave, načrtovati in izvesti preproste poskuse, urejeno zapisovati merske podatke, risati skice poskusov in pri tem uporabljati dogovorjene shematske simbole, grafično pokazati zveze med fizikalnimi količinami ter na podlagi grafov ugotoviti in zapisati zveze med njimi, analizirati in interpretirati opazovanja in dobljene podatke ter predstaviti izide poskusov.

6.2 Seznam

Kandidati naj opravijo čim več vaj s področij, navedenih na seznamu – za vsako je predlaganih nekaj vaj. Za tiste, ki so označene s Δ , je priporočljivo, da se izvedejo z računalnikom in vmesnikom. Učitelji lahko pripravijo za kandidate vaje po lastni presoji in glede na razpoložljivo opremo.

Področje	Predlogi vaj
Mehanika	– Merjenje dolžine, mase, prostornine, gostote ... – Merjenje dolžine žice v svitku (posredna meritev) – Razstavljanje in sestavljanje sil – Hookov zakon za prožno vzmet – Lepenje in trenje – Ravnovesje na klancu – Vzgon – Ravnovesje vzvoda – Nosilec na dveh oporah – Torzijska tehnika – Določanje lege težišča preprostih teles in sistema točkastih teles – Določanje prožnostnega modula snovi

Področje	Predlogi vaj
Termodinamika	– Δ Analiza gibanja
	– Vodoravni met
	– Δ Vrtenje – merjenje frekvence, obodne hitrosti in obhodnega časa
	– Δ Gibanje pod vplivom stalne sile
	– Δ Neprožni in prožni trk (zračna drča ali vozički z majhnim trenjem)
	– Δ Ohranitev gibalne količine
	– Merjenje temperaturne razteznosti
	– Joulov poskus
	– Δ Merjenje specifične toplote snovi
	– Merjenje talilne in izparilne toplote vode
Elektrika in magnetizem	– Δ Plinski zakoni
	– Coulombov zakon
	– Merjenje kapacitete kondenzatorjev
	– Uporaba kondenzatorjev
	– Merjenje električne konstante
	– Δ Polnjenje in praznjenje kondenzatorja
	– Merjenje napetosti, toka in upora
	– Δ Merjenje notranjega upora galvanskega člena
	– Δ Karakteristika žarnice in termistorja
	– Wheatstonov most
Nihanje, valovanje in optika	– Merjenje in opazovanje električnih količin z osciloskopom
	– Merjenje gostote magnetnega polja:
	– s tehtanjem sile na vodnik
	– Δ z indukcijo
	– Δ s Hallovim merilnikom
	– s primerjanjem
	– Lastni nihajni čas nihala
	– Δ Nihanje vzmetnega nihala
	– Δ Dušeno nihanje težnega nihala
	– Merjenje težnega pospeška z nihalom
	– Resonanca
	– Δ Dušeno nihanje električnega kroga
	– Vsiljeno nihanje električnega nihajnega kroga
	– Oscilator
	– Δ Merjenje hitrosti zvoka
	– Δ Analiza zvoka z uporabo računalnika
	– Dopplerjev pojav
	– Merjenje lomnega količnika
	– Optična prizma
	– Totalni odboj
	– Merjenje goriščne razdalje zbiralne in razpršilne leče
	– Preslikave z lečami in zrcali
	– Določanje valovne dolžine z uklonsko mrežico
	– Mikrovalovi:
	– merjenje valovne dolžine s stoječim valovanjem
	– Braggov uklon na modelu kristala
	– Merjenje hitrosti EMV v koaksialnem kablu

Področje	Predlogi vaj
Moderna fizika in astronomija	– Δ Merjenje porazdelitve energije v spektru svetlobe – Δ Osvetljenost oz. gostota svetlobnega toka pada s kvadratom razdalje od točkastega svetila – Δ Absorpcija svetlobe v tekočini – Fotoefekt – merjenje Planckove konstante – Analiza svetlobe, ki jo seva plin – Merjenje aktivnosti – Absorpcija sevanja γ v aluminiju – Absorpcija sevanja β in γ – Odklon delcev alfa in beta v magnetnem polju

6.3 Priporočila za pisanje poročil

Poročila o laboratorijskih vajah naj vsebujejo:

- vse pri laboratorijski vaji zbrane merske podatke v pregledni obliki (npr. preglednice);
- obdelavo podatkov z morebitnimi pripadajočimi grafi;
- rezultate, ki so smiselno opremljeni z mersko napako, in ugotovitve, ki temeljijo na opravljenih meritvah.

Pri samostojnem eksperimentalnem delu (npr. naloge odprtega tipa ali raziskovalne naloge) naj uvodni del poročila, ki ga napišejo dijaki, vsebuje še:

- naslov vaje;
- kratek uvod, v katerem je opisan namen oz. cilj vaje;
- osnovni opis postavitve eksperimenta in eksperimentalnih postopkov.

7 KANDIDATI S POSEBNIMI POTREBAMI

Z *Zakonom o maturi* in na njegovi podlagi sprejetimi podzakonskimi akti je določeno, da kandidati opravljajo maturo pod enakimi pogoji. Kandidatom s posebnimi potrebami, ki so bili usmerjeni v izobraževalne programe z odločbo o usmeritvi, v utemeljenih primerih pa tudi drugim kandidatom (poškodba, bolezen), se lahko glede na vrsto in stopnjo primanjkljaja, ovire oziroma motnje prilagodi način opravljanja mature in način ocenjevanja znanja.⁴

Možne so te prilagoditve:

1. opravljanje mature v dveh delih, v dveh zaporednih izpitnih rokih;
2. podaljšanje časa opravljanja (tudi odmorov; mogočih je več krajših odmorov) in prekinitev izpita splošne mature po potrebi;
3. prilagojena oblika izpitnega gradiva (npr. brajeva pisava, povečava, zapis besedila na zgoščenki, zvočni zapis besedila na zgoščenki ipd.);
4. poseben prostor;
5. prilagojena delovna površina (dodatna osvetlitev, možnost dviga mize ipd.);
6. uporaba posebnih pripomočkov (računalnika, brajevega pisalnega stroja, ustreznih pisal, folij za pozitivno risanje ipd.);
7. izpit s pomočnikom (npr. pomočnikom bralcem, pisarjem, tolmačem v slovenski znakovni jezik, pomočnikom za slepe in slabovidne);
8. uporaba računalnika za branje in/ali pisanje;
9. prirejen ustni izpit in izpit slušnega razumevanja (oprostitev, branje z ustnic, prevajanje v slovenski znakovni jezik);
10. prilagojeno ocenjevanje (npr. napake, ki so posledica kandidatove motnje, se ne upoštevajo; pri ocenjevanju zunanji ocenjevalci sodelujejo s strokovnjaki za komunikacijo s kandidati s posebnimi potrebami).

⁴ Besedilo velja za vse predmete splošne mature in se smiselno uporablja pri posameznem izpitu splošne mature.

8 LITERATURA

Učbeniki in učna sredstva, ki jih je potrdil Strokovni svet Republike Slovenije za splošno izobraževanje, so zbrani v *Katalogu učbenikov za srednjo šolo* in objavljeni na spletni strani Zavoda Republike Slovenije za šolstvo www.zrss.si.

9 DODATEK

9.1 Periodni sistem elementov

PERIODNI SISTEM
ELEMENTOV

I	1,01 H vodik	relativna atomska masa simbol ime elementa vrstno število										VIII																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																										
	1											4,00 He helij	2																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																									
1.	6,94 Li litij	9,01 Be berilij	4											VII	19,0 F fluor	9																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																						
2.	23,0 Na natrij	24,3 Mg magnezij	12											VI	16,0 O kisik	8																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																						
3.	39,1 K kalij	40,1 Ca kalcij	20											V	14,0 N dušik	7																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																						
4.	85,5 Rb rubidij	87,6 Sr stroncij	38											IV	12,0 C ogljik	6																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																						
5.	133 Cs cezij	137 Ba barij	56											III	10,8 B bor	5																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																						
6.	55 Fr francij	226 Ra radij	88											II	27,0 Al aluminij	13																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																						
7.														I	63,5 Cu bakar	29																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																						
															58,7 Ni nikelj	58,9 Co kobalt	55,8 Fe železo	54,9 Mn mangan	52,0 Cr krom	50,9 V vanadij	47,9 Ti titan	45,0 Sc skandij	39,1 K kalij	85,5 Rb rubidij	133 Cs cezij	55 Fr francij	226 Ra radij	88 Ac aktinij	104 Rf rutherfordij	105 Db dubnij	106 Sg seaborgij	107 Bh bohrij	108 Hs hasij	109 Mt meitnerij	110 Ds darmstadtij	111 Rg roentgenij	112 Cn kopernicij	113 Nh nihonij	114 Fl flerovij	115 Mc moskovij	116 Lv livermorij	117 Ts tenness	118 Og oganesson	119 U urani	120 Th torij	121 Pa protaktinij	122 Ac aktinij	123 Th torij	124 Pa protaktinij	125 U uran	126 Np neptunij	127 Pu plutonij	128 Am americij	129 Cm kurcij	130 Bk berkelij	131 Cf kalifornij	132 Es einsteinij	133 Fm fermij	134 Md mendelevij	135 No nobelij	136 Lr lawrencij	137 Er erbij	138 Ho holmij	139 Yb iterbij	140 Ce cerij	141 Pr prazodim	142 Nd neodim	143 Pm prometij	144 Sm samarij	145 Pm prometij	146 Pu plutonij	147 Am americij	148 Cm kurcij	149 Bk berkelij	150 Sm samarij	151 Eu evropij	152 Gd gadolinij	153 Tb terbij	154 Dy disprozij	155 Ho holmij	156 Er erbij	157 Tm tulij	158 Yb lutecij	159 Lu lutecij	160 La lantan	161 Ce cerij	162 Pr prazodim	163 Nd neodim	164 Pm prometij	165 Sm samarij	166 Pu plutonij	167 Am americij	168 Cm kurcij	169 Bk berkelij	170 Cf kalifornij	171 Es einsteinij	172 Fm fermij	173 Md mendelevij	174 No nobelij	175 Lr lawrencij	176 La lantan	177 Ce cerij	178 Pr prazodim	179 Nd neodim	180 Pm prometij	181 Sm samarij	182 Pu plutonij	183 Am americij	184 Cm kurcij	185 Bk berkelij	186 Cf kalifornij	187 Es einsteinij	188 Fm fermij	189 Md mendelevij	190 No nobelij	191 Lr lawrencij	192 La lantan	193 Ce cerij	194 Pr prazodim	195 Nd neodim	196 Pm prometij	197 Sm samarij	198 Pu plutonij	199 Am americij	200 Cm kurcij	201 Bk berkelij	202 Cf kalifornij	203 Es einsteinij	204 Fm fermij	205 Md mendelevij	206 No nobelij	207 Lr lawrencij	208 La lantan	209 Ce cerij	210 Pr prazodim	211 Nd neodim	212 Pm prometij	213 Sm samarij	214 Pu plutonij	215 Am americij	216 Cm kurcij	217 Bk berkelij	218 Cf kalifornij	219 Es einsteinij	220 Fm fermij	221 Md mendelevij	222 No nobelij	223 Lr lawrencij	224 La lantan	225 Ce cerij	226 Pr prazodim	227 Nd neodim	228 Pm prometij	229 Sm samarij	230 Pu plutonij	231 Am americij	232 Cm kurcij	233 Bk berkelij	234 Cf kalifornij	235 Es einsteinij	236 Fm fermij	237 Md mendelevij	238 No nobelij	239 Lr lawrencij	240 La lantan	241 Ce cerij	242 Pr prazodim	243 Nd neodim	244 Pm prometij	245 Sm samarij	246 Pu plutonij	247 Am americij	248 Cm kurcij	249 Bk berkelij	250 Cf kalifornij	251 Es einsteinij	252 Fm fermij	253 Md mendelevij	254 No nobelij	255 Lr lawrencij	256 La lantan	257 Ce cerij	258 Pr prazodim	259 Nd neodim	260 Pm prometij	261 Sm samarij	262 Pu plutonij	263 Am americij	264 Cm kurcij	265 Bk berkelij	266 Cf kalifornij	267 Es einsteinij	268 Fm fermij	269 Md mendelevij	270 No nobelij	271 Lr lawrencij	272 La lantan	273 Ce cerij	274 Pr prazodim	275 Nd neodim	276 Pm prometij	277 Sm samarij	278 Pu plutonij	279 Am americij	280 Cm kurcij	281 Bk berkelij	282 Cf kalifornij	283 Es einsteinij	284 Fm fermij	285 Md mendelevij	286 No nobelij	287 Lr lawrencij	288 La lantan	289 Ce cerij	290 Pr prazodim	291 Nd neodim	292 Pm prometij	293 Sm samarij	294 Pu plutonij	295 Am americij	296 Cm kurcij	297 Bk berkelij	298 Cf kalifornij	299 Es einsteinij	300 Fm fermij	301 Md mendelevij	302 No nobelij	303 Lr lawrencij	304 La lantan	305 Ce cerij	306 Pr prazodim	307 Nd neodim	308 Pm prometij	309 Sm samarij	310 Pu plutonij	311 Am americij	312 Cm kurcij	313 Bk berkelij	314 Cf kalifornij	315 Es einsteinij	316 Fm fermij	317 Md mendelevij	318 No nobelij	319 Lr lawrencij	320 La lantan	321 Ce cerij	322 Pr prazodim	323 Nd neodim	324 Pm prometij	325 Sm samarij	326 Pu plutonij	327 Am americij	328 Cm kurcij	329 Bk berkelij	330 Cf kalifornij	331 Es einsteinij	332 Fm fermij	333 Md mendelevij	334 No nobelij	335 Lr lawrencij	336 La lantan	337 Ce cerij	338 Pr prazodim	339 Nd neodim	340 Pm prometij	341 Sm samarij	342 Pu plutonij	343 Am americij	344 Cm kurcij	345 Bk berkelij	346 Cf kalifornij	347 Es einsteinij	348 Fm fermij	349 Md mendelevij	350 No nobelij	351 Lr lawrencij	352 La lantan	353 Ce cerij	354 Pr prazodim	355 Nd neodim	356 Pm prometij	357 Sm samarij	358 Pu plutonij	359 Am americij	360 Cm kurcij	361 Bk berkelij	362 Cf kalifornij	363 Es einsteinij	364 Fm fermij	365 Md mendelevij	366 No nobelij	367 Lr lawrencij	368 La lantan	369 Ce cerij	370 Pr prazodim	371 Nd neodim	372 Pm prometij	373 Sm samarij	374 Pu plutonij	375 Am americij	376 Cm kurcij	377 Bk berkelij	378 Cf kalifornij	379 Es einsteinij	380 Fm fermij	381 Md mendelevij	382 No nobelij	383 Lr lawrencij	384 La lantan	385 Ce cerij	386 Pr prazodim	387 Nd neodim	388 Pm prometij	389 Sm samarij	390 Pu plutonij	391 Am americij	392 Cm kurcij	393 Bk berkelij	394 Cf kalifornij	395 Es einsteinij	396 Fm fermij	397 Md mendelevij	398 No nobelij	399 Lr lawrencij	400 La lantan	401 Ce cerij	402 Pr prazodim	403 Nd neodim	404 Pm prometij	405 Sm samarij	406 Pu plutonij	407 Am americij	408 Cm kurcij	409 Bk berkelij	410 Cf kalifornij	411 Es einsteinij	412 Fm fermij	413 Md mendelevij	414 No nobelij	415 Lr lawrencij	416 La lantan	417 Ce cerij	418 Pr prazodim	419 Nd neodim	420 Pm prometij	421 Sm samarij	422 Pu plutonij	423 Am americij	424 Cm kurcij	425 Bk berkelij	426 Cf kalifornij	427 Es einsteinij	428 Fm fermij	429 Md mendelevij	430 No nobelij	431 Lr lawrencij	432 La lantan	433 Ce cerij	434 Pr prazodim	435 Nd neodim	436 Pm prometij	437 Sm samarij	438 Pu plutonij	439 Am americij	440 Cm kurcij	441 Bk berkelij	442 Cf kalifornij	443 Es einsteinij	444 Fm fermij	445 Md mendelevij	446 No nobelij	447 Lr lawrencij	448 La lantan	449 Ce cerij	450 Pr prazodim	451 Nd neodim	452 Pm prometij	453 Sm samarij	454 Pu plutonij	455 Am americij	456 Cm kurcij	457 Bk berkelij	458 Cf kalifornij	459 Es einsteinij	460 Fm fermij	461 Md mendelevij	462 No nobelij	463 Lr lawrencij	464 La lantan	465 Ce cerij	466 Pr prazodim	467 Nd neodim	468 Pm prometij	469 Sm samarij	470 Pu plutonij	471 Am americij	472 Cm kurcij	473 Bk berkelij	474 Cf kalifornij	475 Es einsteinij	476 Fm fermij	477 Md mendelevij	478 No nobelij	479 Lr lawrencij	480 La lantan	481 Ce cerij	482 Pr prazodim	483 Nd neodim	484 Pm prometij	485 Sm samarij	486 Pu plutonij	487 Am americij	488 Cm kurcij	489 Bk berkelij	490 Cf kalifornij	491 Es einsteinij	492 Fm fermij	493 Md mendelevij	494 No nobelij	495 Lr lawrencij	496 La lantan	497 Ce cerij	498 Pr prazodim	499 Nd neodim	500 Pm prometij	501 Sm samarij	502 Pu plutonij	503 Am americij	504 Cm kurcij	505 Bk berkelij	506 Cf kalifornij	507 Es einsteinij	508 Fm fermij	509 Md mendelevij	510 No nobelij	511 Lr lawrencij	512 La lantan	513 Ce cerij	514 Pr prazodim	515 Nd neodim	516 Pm prometij	517 Sm samarij	518 Pu plutonij	519 Am americij	520 Cm kurcij	521 Bk berkelij	522 Cf kalifornij	523 Es einsteinij	524 Fm fermij	525 Md mendelevij	526 No nobelij	527 Lr lawrencij	528 La lantan	529 Ce cerij	530 Pr prazodim	531 Nd neodim	532 Pm prometij	533 Sm samarij	534 Pu plutonij	535 Am americij	536 Cm kurcij	537 Bk berkelij	538 Cf kalifornij	539 Es einsteinij	540 Fm fermij	541 Md mendelevij	542 No nobelij	543 Lr lawrencij	544 La lantan	545 Ce cerij	546 Pr prazodim	547 Nd neodim	548 Pm prometij	549 Sm samarij	550 Pu plutonij	551 Am americij	552 Cm kurcij	553 Bk berkelij	554 Cf kalifornij	555 Es einsteinij	556 Fm fermij	557 Md mendelevij	558 No nobelij	559 Lr lawrencij	560 La lantan	561 Ce cerij	562 Pr prazodim	563 Nd neodim	564 Pm prometij	565 Sm samarij	566 Pu plutonij	567 Am americij	568 Cm kurcij	569 Bk berkelij	570 Cf kalifornij	571 Es einsteinij	572 Fm fermij	573 Md mendelevij	574 No nobelij	575 Lr lawrencij	576 La lantan	577 Ce cerij	578 Pr prazodim	579 Nd neodim	580 Pm prometij	581 Sm samarij	582 Pu plutonij	583 Am americij	584 Cm kurcij	585 Bk berkelij	586 Cf kalifornij	587 Es einsteinij	588 Fm fermij	589 Md mendelevij	590 No nobelij	591 Lr lawrencij	592 La lantan	593 Ce cerij	594 Pr prazodim	595 Nd neodim	596 Pm prometij	597 Sm samarij	598 Pu plutonij	599 Am americij	600 Cm kurcij	601 Bk berkelij	602 Cf kalifornij	603 Es einsteinij	604 Fm fermij	605 Md mendelevij	606 No nobelij	607 Lr lawrencij	608 La lantan	609 Ce cerij	610 Pr prazodim	611 Nd neodim	612 Pm prometij	613 Sm samarij	614 Pu plutonij	615 Am americij	616 Cm kurcij	617 Bk berkelij	618 Cf kalifornij	619 Es einsteinij	620 Fm fermij	621 Md mendelevij	622 No nobelij	623 Lr lawrencij	624 La lantan	625 Ce cerij	626 Pr prazodim	627 Nd neodim	628 Pm prometij	629 Sm samarij	630 Pu plutonij	631 Am americij	632 Cm kurcij	633 Bk berkelij	634 Cf kalifornij	635 Es einsteinij	636 Fm fermij	637 Md mendelevij	638 No nobelij	639 Lr lawrencij	640 La lantan	

9.2 Konstante in enačbe

srednji polmer Zemlje	$r_z = 6370 \text{ km}$
težni pospešek	$g = 9,81 \text{ m s}^{-2} \approx 10 \text{ m s}^{-2}$
hitrost svetlobe	$c = 3,00 \cdot 10^8 \text{ m s}^{-1}$
osnovni naboj	$e_0 = 1,60 \cdot 10^{-19} \text{ A s}$
Avogadrova konstanta	$N_A = 6,02 \cdot 10^{26} \text{ kmol}^{-1}$
splošna plinska konstanta	$R = 8,31 \cdot 10^3 \text{ J kmol}^{-1} \text{ K}^{-1}$
gravitacijska konstanta	$G = 6,67 \cdot 10^{-11} \text{ N m}^2 \text{ kg}^{-2}$
električna (influenčna) konstanta	$\epsilon_0 = 8,85 \cdot 10^{-12} \text{ A s V}^{-1} \text{ m}^{-1}$
magnetna (indukcijska) konstanta	$\mu_0 = 1,26 \cdot 10^{-6} \text{ V s A}^{-1} \text{ m}^{-1}$
Boltzmannova konstanta	$k = 1,38 \cdot 10^{-23} \text{ J K}^{-1}$
Planckova konstanta	$h = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J s} = 4,14 \cdot 10^{-15} \text{ eV s} = 1240 \text{ eV nm/c}$
Stefanova konstanta	$\sigma = 5,67 \cdot 10^{-8} \text{ W m}^{-2} \text{ K}^{-4}$
poenotena atomska masna enota	$m_u = 1 \text{ u} = 1,66054 \cdot 10^{-27} \text{ kg} = 931,494 \text{ MeV/c}^2$
lastna energija atomske enote mase	$m_u c^2 = 931,494 \text{ MeV}$
masa elektrona	$m_e = 9,109 \cdot 10^{-31} \text{ kg} = 1 \text{ u}/1823 = 0,5110 \text{ MeV/c}^2$
masa protona	$m_p = 1,67262 \cdot 10^{-27} \text{ kg} = 1,00728 \text{ u} = 938,272 \text{ MeV/c}^2$
masa nevtrona	$m_n = 1,67493 \cdot 10^{-27} \text{ kg} = 1,00866 \text{ u} = 939,566 \text{ MeV/c}^2$

Gibanje

$$x = x_0 + vt$$

$$s = \bar{v}t$$

$$x = x_0 + v_0 t + \frac{at^2}{2}$$

$$v = v_0 + at$$

$$v^2 = v_0^2 + 2ax$$

$$\nu = \frac{1}{t_0}$$

$$v_0 = \frac{2\pi r}{t_0}$$

$$a_r = \frac{v_0^2}{r}$$

Sila

$$g(r) = g \frac{r_z^2}{r^2}$$

$$F = G \frac{m_1 m_2}{r^2}$$

$$\frac{r^3}{t_0^2} = \text{konst.}$$

$$F = kx$$

$$F = pS$$

$$F = k_l F_n$$

$$F = \rho g V$$

$$\vec{F} = m\vec{a}$$

$$\vec{G} = m\vec{v}$$

$$\vec{F}\Delta t = \Delta\vec{G}$$

$$M = rF \sin \alpha$$

$$\Delta p = \rho gh$$

Energija

$$A = \vec{F} \cdot \vec{s}$$

$$A = Fs \cos \varphi$$

$$W_k = \frac{mv^2}{2}$$

$$W_p = mgh$$

$$W_{pr} = \frac{kx^2}{2}$$

$$P = \frac{A}{t}$$

$$A = \Delta W_k + \Delta W_p + \Delta W_{pr}$$

$$A = -p\Delta V$$

Elektrika

$$I = \frac{e}{t}$$

$$F = \frac{e_1 e_2}{4\pi\epsilon_0 r^2}$$

$$\vec{F} = e\vec{E}$$

$$U = \vec{E} \cdot \vec{s} = \frac{A_e}{e}$$

$$E = \frac{e}{2\epsilon_0 S}$$

$$e = CU$$

$$C = \frac{\epsilon_0 S}{l}$$

$$W_e = \frac{CU^2}{2} = \frac{e^2}{2C}$$

$$U = RI$$

$$R = \frac{\zeta l}{S}$$

$$U_{\text{ef}} = \frac{U_0}{\sqrt{2}}; I_{\text{ef}} = \frac{I_0}{\sqrt{2}}$$

$$P = UI$$

Toplota

$$n = \frac{m}{M} = \frac{N}{N_A}$$

$$pV = nRT$$

$$\Delta l = \alpha l \Delta T$$

$$\Delta V = \beta V \Delta T$$

$$A + Q = \Delta W$$

$$Q = cm \Delta T$$

$$Q = qm$$

$$\overline{W_k} = \frac{3}{2} kT$$

$$P = \frac{Q}{t}$$

$$P = \lambda S \frac{\Delta T}{\Delta l}$$

$$j = \frac{P}{S}$$

$$j = \sigma T^4$$

Magnetizem

$$\vec{F} = I \vec{l} \times \vec{B}$$

$$F = IlB \sin \alpha$$

$$\vec{F} = e \vec{v} \times \vec{B}$$

$$B = \frac{\mu_0 I}{2\pi r}$$

$$B = \frac{\mu_0 NI}{l}$$

$$M = NISB \sin \alpha$$

$$\Phi = BS \cos \alpha$$

$$U_i = h\nu B$$

$$U_i = \omega SB \sin \omega t$$

$$U_i = -\frac{\Delta \Phi}{\Delta t}$$

$$L = \frac{\Phi}{I}$$

$$W_m = \frac{LI^2}{2}$$

$$\frac{U_1}{U_2} = \frac{N_1}{N_2}$$

Nihanje in valovanje

$$\omega = 2\pi\nu$$

$$x = x_0 \sin \omega t$$

$$v = \omega x_0 \cos \omega t$$

$$a = -\omega^2 x_0 \sin \omega t$$

$$t_0 = 2\pi \sqrt{\frac{m}{k}}$$

$$t_0 = 2\pi \sqrt{\frac{l}{g}}$$

$$t_0 = 2\pi \sqrt{LC}$$

$$c = \lambda\nu$$

$$d \sin \alpha = N\lambda$$

$$j = \frac{P}{4\pi r^2}$$

$$\nu = \nu_0 \left(1 \pm \frac{v}{c}\right)$$

$$\nu = \frac{\nu_0}{1 \mp \frac{v}{c}}$$

$$c = \sqrt{\frac{Fl}{m}}$$

$$\sin \varphi = \frac{c}{v}$$

Optika

$$n = \frac{c}{c_s}$$

$$\frac{\sin \alpha}{\sin \beta} = \frac{c_1}{c_2} = \frac{n_2}{n_1}$$

$$\frac{1}{f} = \frac{1}{a} + \frac{1}{b}$$

$$\frac{s}{p} = \frac{b}{a}$$

Moderna fizika

$$W_f = h\nu$$

$$W_f = A_i + W_k$$

$$W_f = \Delta W_n$$

$$\Delta W = \Delta mc^2$$

$$N = N_0 2^{-\frac{t}{t_{1/2}}} = N_0 e^{-\lambda t}$$

$$\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}}$$

$$A = N\lambda$$