

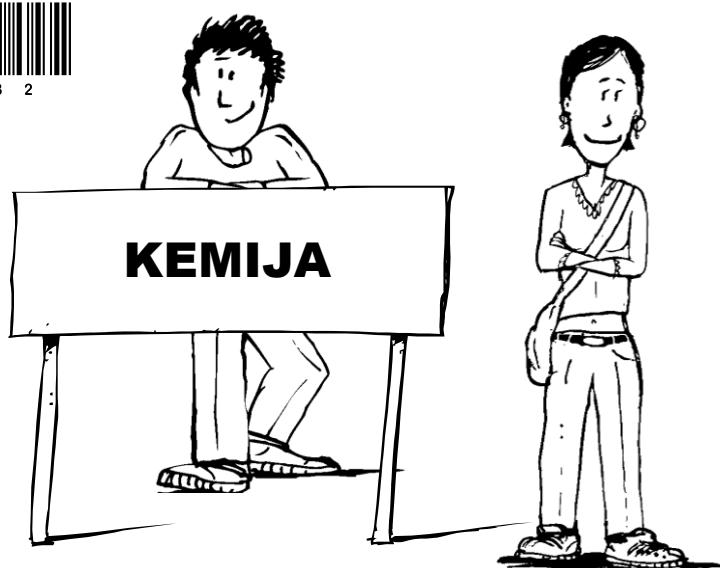


Državni izpitni center



N 1 5 1 4 3 1 3 2

9.
razred



Ponedeljek, 11. maj 2015

NAVODILA ZA VREDNOTENJE

NACIONALNO PREVERJANJE ZNANJA

v 9. razredu

MODERIRANA RAZLIČICA

SPLOŠNA NAVODILA

Prosimo, da moderirano različico navodil za vrednotenje dosledno upoštevate.

Preizkus je v programu razdeljen na dva dela, na naloge izbirnega tipa in na ostale naloge. Pri vrednotenju nalog izbirnega tipa ne opravljate vaje in standardizacije, prav tako pa med preizkusi, ki jih vrednotite v tem delu, ni kontrolnih preizkusov.

V moderirani različici navodil za vrednotenje se nekatere vrednosti ali enote pojavljajo v oklepajih. To pomeni, da so te vrednosti ali enote pravilne, ni pa nujno, da jih učenec v postopku reševanja zapiše.

Dodatni (konceptni) listi:

Nekateri preizkusi lahko vsebujejo tudi dodatke (priloga na koncu preizkusa):

- dodatni listi, s katerimi so si nekateri učenci pomagali pri reševanju preizkusa, in lahko vsebujejo tudi delne rešitve posameznih nalog;
- pri učencih s posebnimi potrebami, ki imajo prilagojeno vrednotenje, so na dodatnem listu navodila ocenjevalcem za prilagojeno vrednotenje.

Ko boste odprli preizkus z dodatki, vas bo program nanje opozoril. Prosimo, da jih pregledate in upoštevate.

Če objavljeno elektronsko verzijo moderirane različice navodil za vrednotenje natisnete, jo primerjajte z elektronsko verzijo. Če pri natisnjeni verziji opazite odstopanja pri nekaterih simbolih, upoštevajte elektronsko verzijo.

NAVODILA ZA OZNAČEVANJE

1. NALOGE IZBIRNEGA TIPA




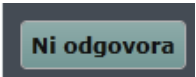

V okno za prikaz točk vpišite **ČRKO UČENČEVEGA ODGOVORA**.

Popravnih znakov ne vpisujte.

Če učenec ni odgovoril na vprašanje ali ni jasno, kateri odgovor naj se upošteva, vpišite N (ali izberite gumb Ni odgovora).

2. OSTALE NALOGE

Vrednotite s popravnimi znaki, ki imajo točkovne vrednosti. Program dodeli točke samodejno.

Popravni znak	Razlaga popravnega znaka	Število točk, ki jih dodeli program
	Pravilno	1 točka
	Napačno	0 točk
	Pomanjkljivo (odgovor je nepopoln) ali nejasno (odgovor je neberljiv, ali pa ni jasno označeno, kateri odgovor naj se upošteva)	0 točk
	Ni odgovora	N (0 točk)
	Komentar (opomba, ki jo napiše učitelj in je namenjena učencu)	/

Znake in komentarje zapisujemo:

- praviloma na desno stran odgovora oziroma zapisa,
- **nikoli čez učenčev zapis.**

1. NALOGE IZBIRNEGA TIPA

Naloga	Odgovor
1	♦ A
2	♦ C
3	♦ B
4	♦ B
5	♦ C
6	♦ B
7	♦ A
8	♦ C
9	♦ D
10	♦ C
11	♦ C
12	♦ B

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
14. c	1	♦ C	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
15. a	1	♦ B	

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
20. a	1	♦ C	
20. c	1	♦ D	V primeru, da je učenec pravilno izračunal rezultat pa ni obkrožil črke, vpišite črko D.
Skupaj	2		

Za vsak odgovor 1 točka.

2. OSTALE NALOGE

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
13. a	1	♦ takojšnja strupenost	Pravilno tudi: ♦ strupeno Zapisa »smrtno nevarno« ne upoštevamo.
13. b	1	♦ nevarno za vodno okolje	Pravilno tudi: ♦ nevarno za okolje ♦ okolju nevarno
Skupaj	2		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
14. a	1	Eden od: ♦ $ \begin{array}{ccccccccccc} & & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} & & \\ & & & & & & & & & & \\ \text{H} & - & \text{C} & - & \text{C} & - & \text{C} & - & \text{C} & - & \text{H} \\ & & & & & & & & & & \\ & & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} & & \end{array} $ ♦ $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ ♦ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	♦ Če učenec napiše obe formuli (strukturno in racionalno), morata biti obe pravilni.
14. b	1	♦ butan	
Skupaj	2		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
15. b	1	Eden od: ♦ C ♦ Opis ali del aparature: izparilnica, stojalo, gorilnik	Priznamo tudi opis postopka izparevanja ali zapis »izparevanje, segrevanje«.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
16.1	1	♦ aluminij (Al)	
16.2	1	♦ ogljik (C)	
16.3	1	♦ helij (He)	
Skupaj	3		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila						
17.1	1	<table border="1"> <tr> <td>Ime spojine</td> <td>Model molekule</td> <td>Strukturna formula</td> </tr> <tr> <td>amonijak</td> <td></td> <td> Eden od: ♦ ♦ ♦ ♦ </td> </tr> </table>	Ime spojine	Model molekule	Strukturna formula	amonijak		Eden od: ♦ ♦ ♦ ♦	Odgovor mora biti zapisan samo v obliki strukturne formule, ki je lahko različno orientirana v prostoru. Kot pravilne ne priznamo:
Ime spojine	Model molekule	Strukturna formula							
amonijak		Eden od: ♦ ♦ ♦ ♦							
17.2	1	<table border="1"> <tr> <td>vodikov klorid</td> <td></td> <td>H—Cl:</td> </tr> </table>	vodikov klorid		H—Cl:	Upoštevamo tudi: Kot pravilno ne priznamo: Če delca nista povezana. Če sta v modelu enako velika delca. 			
vodikov klorid		H—Cl:							
17.3	1	<table border="1"> <tr> <td>♦ metan</td> <td></td> <td> $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$ </td> </tr> </table>	♦ metan		$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$				
♦ metan		$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$							
Skupaj	3								

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
18. a	1	Eden od: ♦ žolč, kri, slina, urin, želodčni sok ♦ po pH: 8,2; 7,4; 6,5; 6,1; 1,5	
18. b	1	Eden od: ♦ Antacidi imajo bazične lastnosti in nevtralizirajo kislino (ali želodčni sok) v želodcu. ♦ Nevtralizirajo kislino (ali želodčni sok) v želodcu. ♦ Antacidi zvišajo (dvignejo, povečajo ...) pH vrednost kisle raztopine. ♦ Antacidi zmanjšujejo kislost v želodcu.	Učenec dobi točko tudi, če napiše ustrezno pojasnilo, ki opisuje nevtralizacijo. Upošteva se samo odgovor, ki je v celoti pravilen.
Skupaj	2		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
19. a	1	♦ vode	
19. b	1	♦ ovčje mleko	
19. c	1	Eden od: ♦ Ovčje mleko, ker ima najvišjo energijsko vrednost in največjo vsebnost maščob. ♦ Ovčje mleko, ker ima najvišjo energijsko vrednost. ♦ Ovčje mleko, ker ima največjo vsebnost maščob.	Odgovor mora biti zapisan v celoti: vrsta mleka in eno od pojasnil. Če so v pojasnilu poleg maščob in energijske vrednosti omenjene še druge sestavine, odgovora ne upoštevamo.
Skupaj	3		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
20. b	1	♦ $\text{CaCO}_3(\text{s}) + 2\text{HCl}(\text{aq}) \longrightarrow \text{CaCl}_2(\text{aq}) + \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$	Ne upoštevamo večkratnikov.

Skupno število točk: 33