

HEMIJA

EKSTERNA PROVJERA ZNANJA NA KRAJU III CIKLUSA OSNOVNE ŠKOLE

MAJ 2015.GOD.

UPUTSTVO ZA BODOVANJE

Napomene:

- Pridržavajte se predloženog uputstva za bodovanje kako bi svi učenici bili na isti način ocijenjeni.
- Ne ispravljajte i ne dopunjujte zadatke već bodujte samo ono što je napisano.
- Zadatke otvorenog tipa učenici bi trebalo da rješavaju postupno, kao i da pravilno zapisuju jedinice mjere. Učenici, prilikom izračunavanja brojne vrijednosti zaokružuju na dvije decimale pa to morate uzeti u obzir prilikom ocjenjivanja.
- Prilikom rješavanja zadataka otvorenog tipa, kada učenici treba da daju kratak odgovor, greške u pravopisu i gramatici treba zanemariti, osim ako su takve da utiču na tačno rješenje.
- Ukoliko je učenik napisao tačno rješenje zadatka otvorenog tipa a ono ne slijedi iz tačnog postupka, rješenje se ne priznaje.
- Ukoliko je učenik radio zadatak na neki drugi ispravan način koji nije predviđen datim uputstvom vrednujte ga sa maksimalnim brojem bodova.
- Ukoliko je učenik rješevao zadatak otvorenog tipa na više mjesta i načina a nije nedvosmislelo označio koje rješenje ocjenjivač treba da boduje, tada bodujte prvo rješenje tj. prvi način.

Učenikov rad mora biti napisan hemijskom olovkom. Samo skice i grafici mogu biti nacrtani grafitnom olovkom.

Zadatak vrednujte sa nula bodova ako je:

- netačan ili nije rađen
- zaokruženo više ponuđenih odgovora
- nečitko i nejasno napisan
- korišćen pribor koji nije dozvoljen

Maksimalan broj bodova u ovom testu je **30**.

Netačno riješen zadatak **ne** donosi negativne bodove.

Rješenja sa uputstvom za bodovanjem

1.

Tačan odgovor: B. 19 g rastvarača i 1 g rastvorene supstance

2 boda

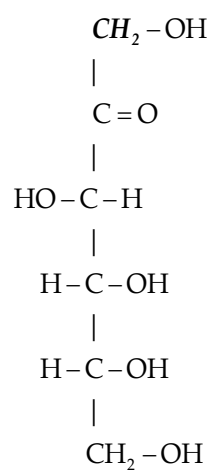
2.

Tačan odgovor: A. $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$

2 boda

3.

Tačan odgovor: A.



2 boda

4.

	Simboli elemenata	Tačna	Netačna
A	Metali su: K ,Mg ,Fe, Hg, Al	X	
B	Nemetali su: C, N, O, S, Br	X	
C	Gasovi su: Li, Be, Ca, C, P,		X
D	Metali su: O, F, Br, I, Cl		X

Tri tačna odgovora 1 bod.

Četiri tačna odgovora **2 boda**.

5.

Supstanca	Naziv		
	1.	2.	3.
A.	X		
B.		X	

Za svaki tačan odgovor po 1 bod.

Ukupno **2 boda**

6.

Klasa jedinjenja	Opšta formula			
	1.	2.	3.	4.
A.		X		
B.				X
C.	X			

Za dva tačna odgovora 1 bod

Za sva tri tačna odgovora **2 boda**

7.

1. Atomski broj je 11

Maseni broj je 23

2. Perioda u kojoj se nalazi dati element je 3.

Grupa u kojoj se nalazi dati element je 1.

Za tri tačna odgovora **1 bod**

Za četiri tačna odgovora **2 boda**

8.

Elementi 17 grupe periodnog sistema nazivaju se i halogeni elementi.

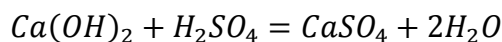
Tačan odgovor 1 bod

9.

Formula karbonatne kiseline: H_2CO_3

Tačan odgovor 1 bod

10.



(priznaje se i ako su samo napisani reaktanti i proizvodi reakcije- bez izjednačavanja hemijske jednačine)

Tačan odgovor 1 bod

11.

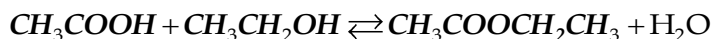
Jedan mol molekula amonijaka, NH_3 ima 6 · 10²³ molekula NH_3 .

Jedan mol molekula amonijaka, NH_3 ima 17 grama NH_3 .

Za svaki tačan odgovor 1 bod

Ukupno 2 boda

12.



Tačan odgovor 1 bod

13.

1. Molekulska formula: C_4H_{10}

2. Racionalna formula: $CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_3$

3. Empirijska formula: C_2H_5

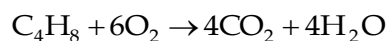
Za svaki tačan odgovor po 1 bod

Za sva tri tačna odgovora **3 boda**

Napomena

Odgovor 3. Empirijska formula: C_2H_5 priznaje se svim učenicima i dodjeljuje 1 bod.

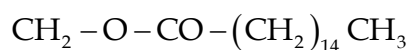
14.



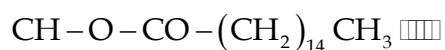
Napisani reaktanti i proizvodi 1 bod

Napisana i izjednačena jednačina 2 boda

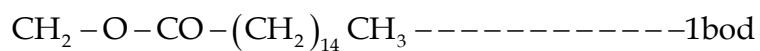
15.



|



|



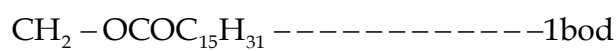
ili



|



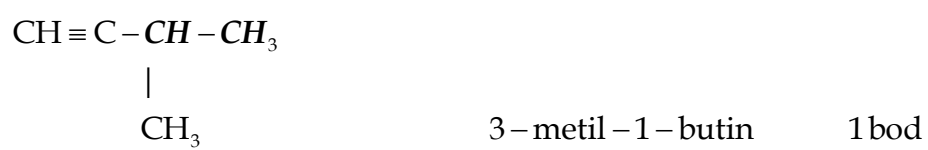
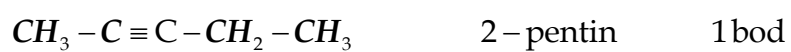
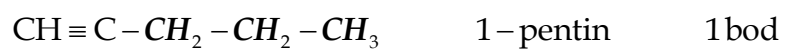
|



Naziv estera je gliceril – tripalmitat -----1bod

Tačan odgovor 2 boda

16.



Tačan odgovor 3 boda