

HEMIJA
EKSTERNA PROVJERA ZNANJA NA KRAJU III CIKLUSA OSNOVNE ŠKOLE
MAJ, 2020.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 **29**.

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

Rješenja sa uputstvom za bodovanje

1. Tačan odgovor: C. Elementi iste periode imaju različit broj energetske nivoa 2 boda

2. Tačan odgovor: D. 2-propanol je sekundarni alkohol 2 boda

3.

Osobine metala	Fe	Cu
Odličan je provodnik toplote i elektriciteta		x
Njegova legura je čelik	x	
Može biti jedno i dvovalentan		x
Može biti dvo i trovalentan	x	

Tri tačna odgovora 1bod

Četiri tačna odgovora 2boda

4.

Ime	Formula			
	1.	2.	3.	4.
A.				x
B.			x	
C.	x			

Dva tačna odgovara 1 bod

Tri tačna odgovora 2 boda

5.

Tvrdnja	Tačna	Netačna
A.		x
B.	x	
C.	x	
D.		x

Dva tačna odgovara 1bod

Tri ili četiri tačna odgovora 2boda

6.

3	2	5	1	4
---	---	---	---	---

(Priznaje se ako učenici upišu odgovarajuće formule umjesto brojeva)

Tačno ređanje 1 bod

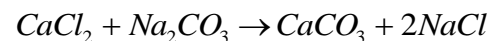
7.

A. Elementi prve grupe periodnog sistema nazivaju se alkalni metali1 bod

B. Elementi druge grupe periodnog sistema nazivaju se zemnoalkalni metali.1 bod

Ukupno 2 boda

8.



Napisana jednačina 1 bod

Napisana i izjednačena jednačina 2 boda

9.

Hemijski element	Formula sulfata
Natrijum	Na_2SO_4
Aluminijum	$Al_2(SO_4)_3$
Magnezijum	$MgSO_4$

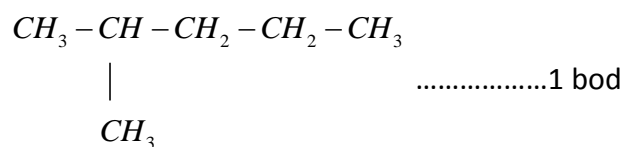
Za svaki tačan odgovor po 1 bod.

Ukupno 3 boda

10.

A. Molekulska formula: C_6H_{14} 1 bod

B. Racionalna strukturna formula:



Ukupno 2 boda

11.

Reakcija etena i broma je reakcija adicije.

Tačan odgovor 1 bod

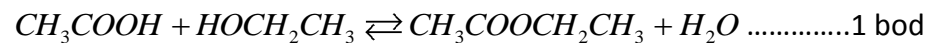
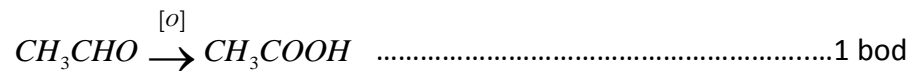
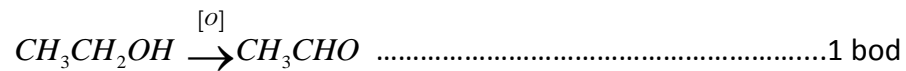
12.

A. n-heksan (ili samo: heksan) 1 bod

B. 1-penten1 bod

Ukupno 2 boda

13.



Priznaje se ako umjesto [O] upišu: O_2 , $K_2C_{r2}O_7$, KM_nO_4 .

Ukupno 3 boda

14.

$$\omega = \frac{m_{rs}}{m_r} \dots\dots\dots 1 \text{ bod}$$

$$m_r = m_{rs} + m_{rc} = 36 \text{ g} + 200 \text{ g} = 236 \text{ g} \dots\dots\dots 1 \text{ bod}$$

$$\omega = \frac{36 \text{ g}}{236 \text{ g}} = 0,15 \dots\dots\dots 1 \text{ bod}$$

Za svaki tačan korak u zadatku 1 bod

Ukupno 3 boda

Prihvata se svaki hemijski ispravan postupak koji dovodi do tačnog rješenja zadatka.
