

HEMIJA
EKSTERNA PROVJERA ZNANJA NA KRAJU III CIKLUSA OSNOVNE ŠKOLE
APRIL, 2019.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.

Učeničkov 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 bodovanje

1.

Tačan odgovor: C. 6 _____ 2 boda

2. Tačan odgovor: C. $3 \cdot 10^{23}$ _____ 2 boda

3. Tačan odgovor: D. estar _____ 2 boda

4. Tačan odgovor: B. 1-heksen i 4-metil -1-penten _____ 2 boda

5.

Jedinjenja	Imena			
	1.	2.	3.	4.
A.			X	
B.	X			
C.		X		

Dva tačna odgovara 1bod

Tri tačna odgovora 2boda

6.

Tvrdnja	Tačna	Netačna
Azot gradi dvoatomne molekule.	X	
Bijeli fosfor je nereaktivan.		X
Natrijum je reaktivniji od kalijuma.		X
Kalijum oksid je bazni oksid.	X	

Tri tačna odgovara 1bod

Četiri tačna odgovora 2boda

7.

A. C_2H_6 nepolarna kovalentna veza (priznaje se i ako učenik napiše kovalentna veza).....1 bod

B. $MgCl_2$ jonska veza1 bod

Ukupno 2 boda

8.

Rješenje: A. Na_2SO_4 1 bod

B: natrijum-sulfat.....1 bod

Ukupno 2 boda

9.

A: O_3

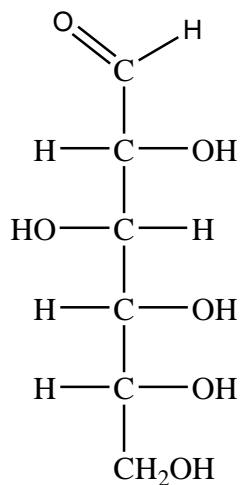
Tačan odgovor 1 bod

10.

Halogeni elementi imaju po sedam (7) valentnih elektrona i najčešće grade jedinjenja u kojima im je valenca jedan (I)

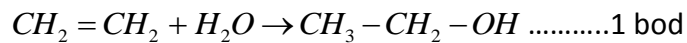
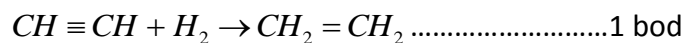
Tačan odgovor 1 bod

11.



Tačan odgovor 1 bod

12.



Ukupno 3 boda

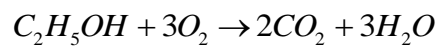
13.

Supstanca	Karakteristično hemijsko svojstvo	Naziv jedinjenja
A	$A + \text{H}_2\text{O} \rightarrow B + C$	<i>etil-etanoat ili etil-acetat (estar)</i>
B	$2B + 2\text{Na} \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{ONa} + \text{H}_2$	<i>Etanol (alkohol)</i>
C	$C + \text{NaOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$	<i>etanska ili sirćetna kiselina (karbonska kiselina)</i>

Za svaki tačan odgovor 1 bod

Ukupno 3 boda

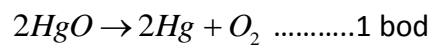
14.



Napisana jednačina 1 bod

Napisana izjednačena jednačina 2 boda

15.



$$2 \text{ mola HgO} : 1 \text{ mol O}_2 = 0,3 \text{ mola HgO} : x$$

$$x = 0,15 \text{ mol O}_2 \text{1 bod}$$

$$N = n \cdot N_A$$

$$N = 0,15 \text{ mol O}_2 \cdot 6 \cdot 10^{23} \frac{\text{molekula}}{\text{mol}} = 0,9 \cdot 10^{23} \text{ molekula} \text{1 bod}$$

Za svaki tačan korak u zadatku 1 bod

Ukupno 3 boda_

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