

HEMIJA
EKSTERNA PROVJERA ZNANJA NA KRAJU III CIKLUSA OSNOVNE ŠKOLE
JUN, 2016.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 bodovanje

1.

Tačan odgovor: B. 2,2 _____ 2 boda

2. Tačan odgovor: D. Ugljenik gradi bazne okside. _____ 2 boda

3. Tačan odgovor: B. $(\text{CH}_3)_2\text{CH}-$ _____ 2 boda

4. Tačan odgovor: A. 1,2-dibrom propan.....2 boda

5.

Hemijski element	Tačna	Netačna
Ca		x
P		x
Al		x
Na	x	
K	x	

Četiri tačna odgovora 1 bod

Pet tačnih odgovora 2 boda

6.

Supstanca	Grupa jedinjenja	
	1.	2.
A.		
B.		x
C.	x	

Za svaki tačan odgovor 1 bod

Ukupno 2 boda

7.

Formula	Jedinjenje		
	1.	2.	3.
A.		x	
B.			
C.			x
D.	x		

Dva tačna odgovora 1 bod

Tri tačna odgovora 2 boda

8. U jednom molekulu azota (V)-oksida ima 2 atoma azota i, 5 atoma kiseonika.

Tačan odgovor 1 bod

9.

A. HCL

B. Mg(OH)₂

C. MgCl₂

Dva tačna odgovora 1 bod

Tri tačna odgovora 2 boda

10.

A. bakar

B. olovo

C. gvožđe

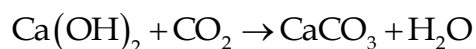
D. aluminijum

Dva tačna odgovora 1 bod

Tri tačna odgovora 2 boda

Četiri tačna odgovora 3 boda

11.



Tačan odgovor 1 bod

12.

A. $1,20 \cdot 10^{23}$ atoma

B. $0,6 \cdot 10^{23}$ molekula

Za svaki tačan odgovor 1 bod

Ukupno 2 boda

13.

$$\omega = \frac{m_{\text{rs}}}{m_{\text{rastvora}}}$$

$$m_{\text{r.s}} = m_{\text{r.s.1}} + m_{\text{r.s.2}}$$

$$m_{\text{ras.}} = m_{\text{ras.1}} + m_{\text{ras.2}} \dots \dots \dots 1\text{bod}$$

$$m_{\text{r.s.1}} = \omega_1 \cdot m_{\text{ras.1}} = 0,05 \cdot 80 = 4\text{g}$$

$$m_{\text{ras.2}} = \omega_2 \cdot m_{\text{ras.2}} = 0,1 \cdot 120 = 12\text{g} \dots \dots \dots 1\text{bod}$$

$$\omega = \frac{4\text{g} + 12\text{g}}{80\text{g} + 120\text{g}} = 0,08$$

$$c\% = 8\% \dots \dots \dots 1\text{bod}$$

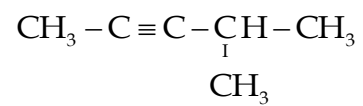
Tačno riješen zadatak 3 boda

14.

propil-etanoat

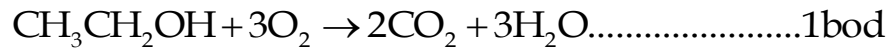
Tačno rješenje 1 boda

15.



Tačno napisana jednačina 1 bod

16.



Sagorijevanjem 46g etanola oslobodi se 2 mola CO₂.

Sagorijevanjem 92g etanola oslobodi se 4 mola CO₂.

Tačno riješenje 2 boda
