

HEMIJA
EKSTERNA PROVJERA ZNANJA NA KRAJU III CIKLUSA OSNOVNE ŠKOLE
APRIL, 2021.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 nedvosmisleno 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: D. ne reaguju sa vodom 2 boda

2. Tačan odgovor: C. K2 L8..M3 2 boda

3. Tačan odgovor: B. $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{C-CH}_2\text{-CH}_3$ se naziva 3-pentin 2 boda

4. 1. Tačan odgovor: D. adicije 2 boda

5.

Hemijski naziv jedinjenja	Uobičajni naziv jedinjenja			
	1.	2.	3.	4.
A.			X	
B.		X		
C.				X

Prihvata se i ako učenik poveže C-1

Dva tačna povezivanja 1 bod

Tri tačna povezivanja 2 boda

6.

Tvrdnja	Tačna	Netačna
A. nema boju i miris	X	
B. teži je od vazduha	X	
C. ne izaziva gušenje, a otrovan je		X
D. gori i omogućava sagorijevanje		X

Tri tačna odgovora 1bod

Četiri tačna odgovora 2boda

7.

H^+ ili pozitivni vodonikovi ioni

Tačan odgovor 1 bod

8.

A. $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ 1 bod

B. plavi kamen.....1 bod

Ukupno 2 boda

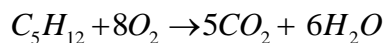
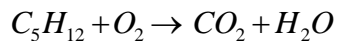
9.

A. kiseonikom O: polarna kovalentna veza (prihvata se i samo kovalentna)..... 1 bod

B. magnezijumom Mg: jonska veza 1 bod

Ukupno 2 boda

10.



Napisani reaktanti i proizvodi 1bod

Izjednačena i tačno napisana hemijska jednačina reakcije 2boda

11.

Formula: CH_3CH_2COOH 1 bod

Naziv: Propanska kiselina... ..1 bod

Ukupno 2 boda

12.

A.

B. $NaOH$

C. Na_2SO_4

Zbog štamparske greške prihvata se:

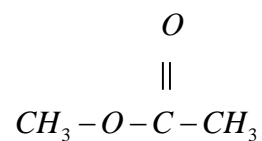
A. kiselina: HSO_4

C. so: NaSO_4

Za svaki tačan odgovor 1 bod

Ukupno 3 boda

13.



Tačno napisana formula 1 bod

14.

$$M(\text{Fe}) = A_r(\text{Fe}) \frac{\text{g}}{\text{mol}} = 56 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$$

$$n = \frac{m}{M} = \frac{8\text{g}}{56 \frac{\text{g}}{\text{mol}}} = 0,14\text{mol} \dots\dots 1\text{bod}$$

$$N = n \cdot N_A = 0,14\text{mol} \cdot 6 \cdot 10^{23} \text{mol}^{-1} = 8,4 \cdot 10^{22} \dots\dots 1\text{bod}$$

Ukupno 2 boda

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

15.

$$w = \frac{m_{\text{soli}}}{m_{\text{rastvora}}} \dots\dots 1\text{bod}$$

$$m_{\text{soli}} = w \cdot m_{\text{rastvora}} = 0,2 \cdot 150\text{g} = 30\text{g} \dots\dots 1\text{bod}$$

$$m(\text{H}_2\text{O}) = m_{\text{rastvora}} - m_{\text{soli}} = 150\text{g} - 30\text{g} = 120\text{g} \dots\dots 1\text{bod}$$

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

Ukupno 3 boda
