

HEMIJA
EKSTERNA PROVJERA ZNANJA NA KRAJU III CIKLUSA OSNOVNE ŠKOLE
JUN, 2017.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: C. . $Mg(OH)_2$ _____ 2 boda

2. Tačan odgovor: B. $-CHO$ _____ 2 boda

3. Tačan odgovor: B hidrolizu _____ 2 boda

4.

Tvrdnja	Formula			
	1.	2.	3.	4.
A.				X
B.	X			
C.		X		

Dva tačna odgovora 1 bod

Tri tačna odgovora 2 boda _____

5.

Tvrdnja	Tačna	Netačna
Protoni su elektroneutralne čestice		X
Atom je elektroneutralan čestica	X	
Elektron je pozitivno naelektrisana čestica		X
Atomski broj se označava broj elektrona	X	

Tri tačna odgovora 1 bod

Četiri tačna odgovora 2 boda _____

6.

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

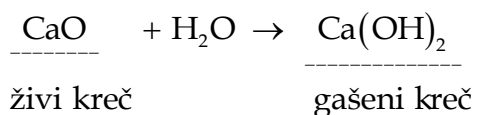
Tri tačna odgovora 1 bod

Četiri tačna odgovora 2 boda

7.

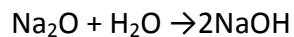
Tačan odgovor: *ionska veza*.....1 bod

8.



Tačan odgovor 1 bod

9.



Za tačno napisane formule reaktanata i proizvoda reakcije.....1 bod

Za tačno određene koeficijente.....1 bod

Ukupno 2 boda

10.

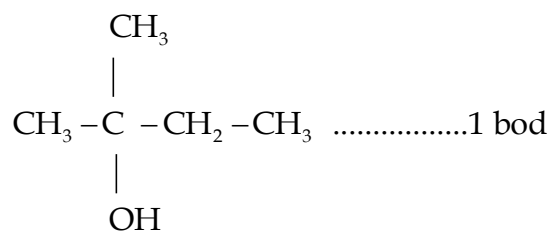
Hemijski element	Formula hloriga
Litijum	LiCl
Aluminijum	AlCl ₃
Kalcijum	CaCl ₂

Za svaki tačan odgovor 1 bod.

Ukupno 3 boda

11.

A

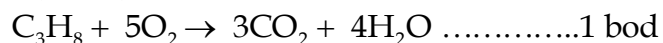


B. 2-metil-2-butanol.....1bod

Ukupno 2 boda

12.

$$n(\text{C}_3\text{H}_8) = 2 \text{ mol}$$

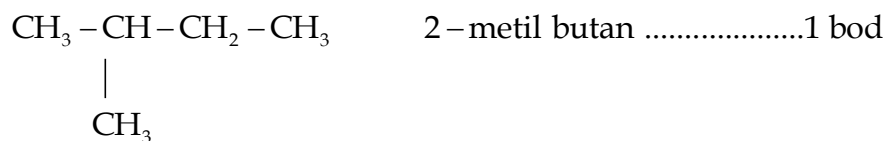
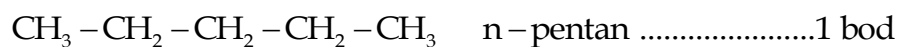


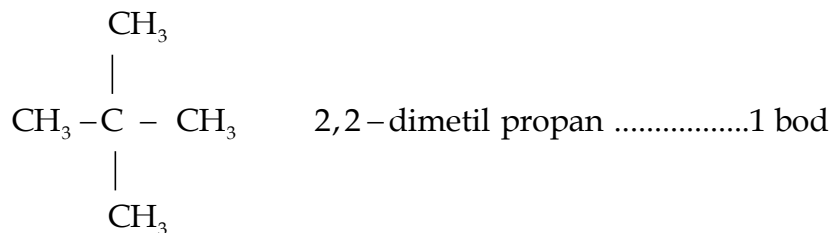
$$3 \cdot 6 \cdot 10^{23} \text{ molekula CO}_2 : 1 \text{ mol C}_3\text{H}_8 = x : 2 \text{ mol 1 bod}$$

$$x = \frac{18 \cdot 10^{23} \text{ molekula} \cdot 2 \text{ mola}}{1 \text{ mol}} = 36 \cdot 10^{23} \text{ molekula1bod}$$

Ukupno 3 boda

13.





Ukupno 3 boda

14.

3- metal-1- butin

Tačan odgovor 1 bod

15.

$$m(\text{NH}_3) = 34 \text{ g}$$

$$M(\text{NH}_3) = M_r(\text{NH}_3) \text{ g / mol}$$

$$M_r(\text{NH}_3) = A_r(\text{N}) + 3A_r(\text{H}) = 14 + 3 \cdot 1 = 17$$

$$M(\text{NH}_3) = 17 \text{ g / mol} \dots\dots\dots 1 \text{ bod}$$

$$n(\text{NH}_3) = \frac{m(\text{NH}_3)}{M(\text{NH}_3)} = \frac{34 \text{ g}}{17 \text{ g / mol}} = 2 \text{ mol} \dots\dots\dots 1 \text{ bod}$$

Ukupno 2 boda
