

HEMIJA
EKSTERNA PROVJERA ZNANJA NA KRAJU III CIKLUSA OSNOVNE ŠKOLE
MAJ, 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 budujte 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 ubzir 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 vrednjujte 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 budujte prvo rješenje tj. prvi način.

Učenikov rad mora biti napisan hemijskom olovkom. Samo skice i grafici mogu biti nacrtani grafitnom olovkom.

Zadatak vrednjuje sa nula bodova ako je:

- netačan ili nije rađen
- zaokruženo više ponuđenih odgovora
- nečitko i nejasno napisan
- koriščen 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, O, S, C, P, F 2 boda

2. Tačan odgovor: D. 1-butin i 2-butin 2 boda

3. Tačan odgovor: D. supstitucije 2 boda

4. Tačan odgovor: B. Kalcijum hidroksid je negašeni kreč 2 boda

5. Zbog neprecizne formulacije zadatka svaki učenički odgovor treba vrednovati sa jednim bodom.

6.

Promjena supstance	Fizička	Hemijska
Sagorijevanje drveta		X
Istezanje žice	X	
Rđanje gvozdene ograde		X
Usitnjavanje školske krede	X	

Tri tačna odgovora 1 bod

Četiri tačna odgovora 2 boda

7.

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

Jedan tačan odgovor 1 bod

Dva ili tri tačna odgovora 2 boda

8.

1. Atomski broj (Z) je 15, a maseni (A) je 31.....1 bod
2. Ovaj element se nalazi u 15. (V, Va) grupi i III periodi.....1 bod

Napomena: priznavati i odgovore napisane arapskim ili rimskim ciframa

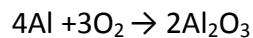
Ukupno 2 boda

9.

Tačan odgovor: Na_2CO_31 bod

10.

Rješenje:



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

Za tačno određene koeficijente.....1 bod

Ukupno 2 boda

11.

Rješenje:

U jednom molu molekula N_2O_5 nalazi se:

- A. 6×10^{23} (ili $6,023 \times 10^{23}$) molekula N_2O_51 bod
- B. 30×10^{23} atoma O.....1 bod

Ukupno 2 boda

12.

Gorenje svijeće je reakcija oksidacija i tada nastaju jedinjenja koja se nazivaju oksiidi (ili CO_2) i/ H_2O , čija je opšta formula E_xO_y . Reakcija se dešava u prisustvu kiseonika (ili vazduha).

Za dva ili tri tačna odgovora 1 bod

Za četiri tačna odgovora 2 boda

13.

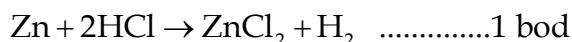
Rješenje: 4,4-dimetilpentanal

Tačan odgovor 1 bod

14.

Rješenje:

Prvi način



$$n(\text{Zn}) : n(\text{H}_2) = 1 : 1$$

$$n(\text{Zn}) = n(\text{H}_2)$$

$$n(\text{H}_2) = 0,1 \text{ mol} \quad \dots \quad 1 \text{ bod}$$

$$m(\text{H}_2) = n(\text{H}_2) \cdot M_r(\text{H}_2)$$

$$m(\text{H}_2) = 0,1 \text{ mol} \cdot 2 \text{ g/mol}$$

$$m(\text{H}_2) = 0,2 \text{ g} \quad \dots \quad 1 \text{ bod}$$

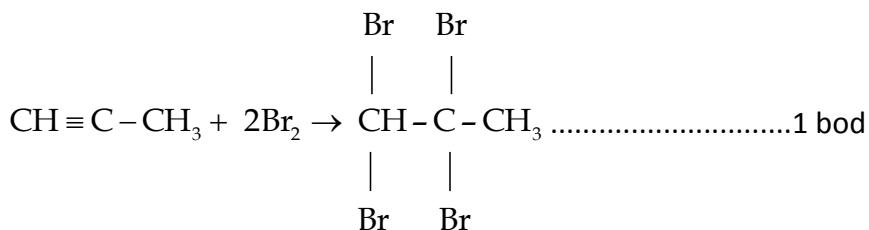
Ukupno 3 boda

Drugi način



$$1 \text{ mol} : 2 \text{ g} = 0,1 \text{ mol} : X \text{ g} \quad \dots \quad 1 \text{ bod}$$

$$X = 0,2 \text{ g} \quad \dots \quad 1 \text{ bod}$$

Ukupno 3 boda**15.**Naziv: 1,1,2, 2-tetrabrom-propan $\dots \quad 1 \text{ bod}$ Ukupno 2 boda

