

HEMIJA
EKSTERNA PROVJERA ZNANJA NA KRAJU III CIKLUSA OSNOVNE ŠKOLE
MAJ, 2018.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 **31**.

Netačno riješen zadatak **ne** donosi negativne bodove.

Rješenja sa uputstvom za bodovanje

1.

Tačan odgovor: C. Lakmus papir poplavi u kontaktu sa kiselinom _____ 2 boda

2. Tačan odgovor: C. KOH, Ca(OH)₂, Al(OH)₃ _____ 2 boda

3. Tačan odgovor: D. Glicerol-dipalmito-stearat _____ 2 boda

4.

Tvrdnja	Fizičko svojstvo	Hemijsko svojstvo
Šećer nema magnetna svojstva.	X	
Bakar provodi električnu struju.	X	
Gvožđe reaguje sa sumporom.		X
Sumpor je žute boje.	X	
Vodonik reaguje sa kiseonikom.		X

Četiri tačna odgovora 1 bod

Pet tačnih odgovora 2 boda

5.

Grupa	Elementi				
	1.	2.	3.	4.	5.
A.			X		
B.					X
C.	X				
D.		X			

Tri tačna odgovara 1bod

Četiri tačna odgovora 2boda

6.

Grupa	Racionalna strukturna formula			
	1.	2.	3.	4.
A.			X	
B.				X
C.		X		

Dva tačna odgovara 1bod

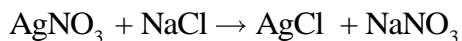
Tri tačna odgovora 2boda

7.

Odgovor: *polarna kovalentna veza (priznati i kovalentna veza)*

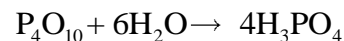
Tačan odgovor 1 bod

8.



Tačan odgovor 1 bod

9.



Napisana jednačina 1 bod

Napisana i izjednačena jednačina 2 boda

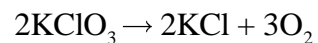
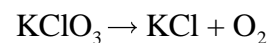
10.

Rješenje: Kalijum-nitrat

Tačan odgovor 1 bod

11.

Rješenje:



Napisana jednačina 1 bod

Napisana izjednačena jednačina 2 boda

12.

$$\omega_{(H, H_2S)} = \frac{i \cdot Ar(H)}{Mr(H_2S)}$$

$$\omega_{(H, H_2S)} = \frac{2 \cdot 1}{34}$$

$$\omega_{(H, H_2S)} = 0,05882 = 5,88\%$$

Izračunat procentni sastav vodonika 1 bod

$$\omega_{(S, H_2S)} = \frac{i \cdot Ar(S)}{Mr(H_2S)}$$

$$\omega_{(S, H_2S)} = \frac{1 \cdot 32}{34}$$

$$\omega_{(S, H_2S)} = 0,9412 = 94,12\%$$

Izračunat procentni sastav sumpora 1 bod

Prihvata se i rješenje dobijeno tačnom proporcijom.

Ukupno 2 boda

13.

A. alkini

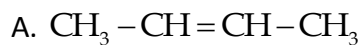
B. alkani

C. alkeni

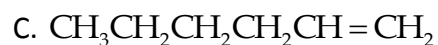
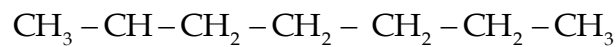
Za svaki tačan odgovor 1 bod

Ukupno 3 boda

14.



B.



Za svakii tačan odgovor 1bod

Ukupno 3 boda

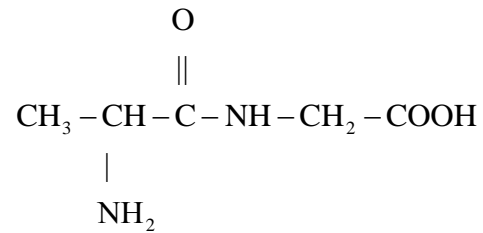
15.



B. etil- etanoat (etil-acetat).....1 bod

Ukupno 3 boda

16.



Tačno napisana formula 1 bod
