



**EKSTERNA PROVJERA ZNANJA NA KRAJU III CIKLUSA OSNOVNE ŠKOLE
APRIL, 2026.GOD.**

HEMIJA

Rješenja sa uputstvom za bodovanje

1. Tačan odgovor: C. hlor 2 boda
2. Tačan odgovor: D. Bijeli fosfor se koristi za pravljenje šibica. 2 boda
3. Tačan odgovor: B. ugljenik(IV)-oksid i voda 2 boda
4. Tačan odgovor: C. aceton, glicerol, sirćetna kiselina 2 boda

5.

Formula soli	Uobičajeni naziv			
	1.	2.	3.	4.
A.		X		
B.	X			
C.				X

Dva tačna odgovora 1 bod
Tri tačna odgovora 2 boda

6.

Naziv jedinjenja	Broj vodonikovih atoma			
	1.	2.	3.	4.
A.				X
B.		X		
C.	X			

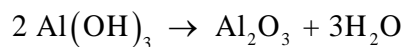
Dva tačna odgovora 1 bod
Tri tačna odgovora 2 boda

7.

P_2O_5 priznaje se i P_4O_{10}

Tačan odgovor 1 bod

8.

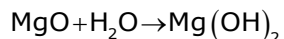


Za tačno napisane formule jedinjenja 1 bod

Za tačno napisane koeficijente 1 bod

Ukupno 2 boda

9.



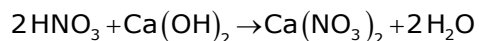
Tačan odgovor 1 bod

10.

17. (sedamnaesta)

Tačan odgovor 1 bod

11.

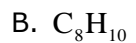
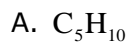


Za tačno napisane formule jedinjenja 1 bod

Za tačno napisane koeficijente 1 bod

Ukupno 2 boda

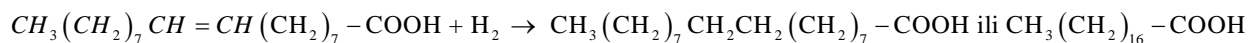
12.



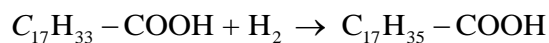
Svaki tačan odgovor po 1 bod

Ukupno 2 boda

13.



Priznaje se i :



Naziv dobijenog jedinjenja je stearinska kiselina.

Tačno napisane formule kiselina: 1 bod

Ispravno napisana jednačina: 1 bod

Ispravno napisan naziv dobijenog jedinjenja: 1 bod

Ukupno 3 boda

14.

$$n = \frac{m}{M}$$

$$n = \frac{N}{N_A} \dots\dots 1 \text{ bod}$$

$$\frac{m}{M} = \frac{N}{N_A} \dots\dots 1 \text{ bod}$$

$$m = \frac{N \cdot M}{N_A} = \frac{2,4 \cdot 10^{23} \cdot 18 \text{ g mol}^{-1}}{6 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}} = 7,2 \text{ g} \dots\dots 1 \text{ bod}$$

Prihvata se drugi način, preko proporcije:

$6 \cdot 10^{23}$ molekula vode ima masu 18 g,

a $2,4 \cdot 10^{23}$ molekula vode ima masu X g1 bod

$$6 \cdot 10^{23} : 18 \text{ g} = 2,4 \cdot 10^{23} : X \text{ g} \dots\dots 1 \text{ bod}$$

$$X = 7,2 \text{ g} \dots\dots 1 \text{ bod}$$

Ukupno 3 boda

15.

$$\omega = \frac{m(\text{šećera})}{m(\text{rastvora})} \dots\dots 1 \text{ bod}$$

$$m(\text{šećera}) = \omega \cdot m(\text{rastvora}) = 0,15 \cdot 250 \text{ g}$$

$$m(\text{šećera}) = 37,5 \text{ g} \dots\dots 1 \text{ bod}$$

$$m(\text{H}_2\text{O}) = m(\text{rastvora}) - m(\text{šećera})$$

$$m(\text{H}_2\text{O}) = 250 \text{ g} - 37,5 \text{ g} = 212,5 \text{ g} \dots\dots 1 \text{ bod}$$

Prihvata se drugi način, preko proporcije:

100 g rastvora sadrži 15 g ($\omega=0,15$) šećera, a 250 g rastvora sadrži X g šećera.....1bod

$$100 \text{ g} : 15 \text{ g} = 250 \text{ g} : X \text{ g} \dots\dots 1 \text{ bod}$$

$$m(\text{šećera}) = \frac{250 \text{ g} \cdot 15 \text{ g}}{100 \text{ g}} = 37,5 \text{ g}$$

$$m(\text{H}_2\text{O}) = 250 \text{ g} - 37,5 \text{ g} = 212,5 \text{ g} \dots\dots 1 \text{ bod}$$

Ukupno 3 boda
