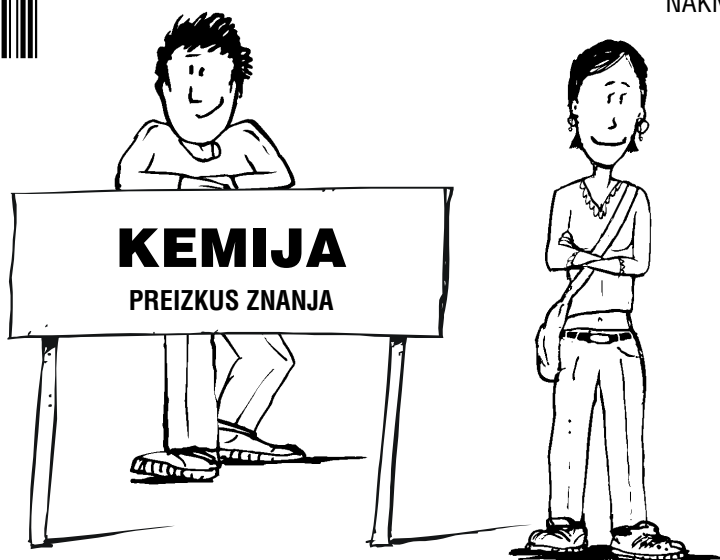




Državni izpitni center



NAKNADNI ROK



Junij 2007

NAVODILA ZA VREDNOTENJE

NACIONALNO PREVERJANJE ZNANJA

ob koncu 3. obdobja

MODERIRANA RAZLIČICA

NAVODILA ZA OZNAČEVANJE NAPAK V PREIZKUSIH ZNANJA

Dogovorjeni znaki za označevanje napak v preizkusih znanja:

✓ pravilni odgovor

✘ nepopolni ali manjkajoči odgovor

// napačni odgovor

- Če je cel preizkus pisan s svinčnikom, napišemo ob skupnem seštevku točk ***Pisano s svinčnikom***.
- Če so s svinčnikom pisane posamezne naloge, napišemo ***Pisano s svinčnikom*** ob konkretni nalogi.

Znake za označevanje napak zapisujemo:

- v preizkus znanja,
- z rdečim kemičnim svinčnikom,
- na desno stran odgovora,
- nikoli čez učenčev odgovor.
- Ob zapisu napačnega dogovorjenega znaka ta znak prečrtajte in zapišite pravilni znak. Ob prečrtanem znaku zapišite svoje inicialke!
- Popravljalac ne dopisuje pravih rešitev.

Ob morebitnih težavah pri popravljanju in vrednotenju preizkusov znanja se posvetujte z glavnim ocenjevalcem ali pomočnikom glavnega ocenjevalca.

Opombe oziroma komentarji popravljalca:

! Ni označeno, kaj naj popravljalec upošteva.

! Nerazločen zapis.

1. naloga

C 1 točka

2. naloga

A 1 točka

3. naloga

C 1 točka

4. naloga

D 1 točka

5. naloga

A 1 točka

6. naloga

B 1 točka

7. naloga

B 1 točka

8. naloga

D 1 točka

9. naloga

B 1 točka

10. naloga

A 1 točka

11. naloga

A 1 točka

12. naloga

C 1 točka

13. naloga**Skupaj 3 točke**

a)

13.1 Cl ali klor 1 točka

b)

13.2 Be ali berilij 1 točka

c)

13.3 He ali helij 1 točka**14. naloga****Skupaj 3 točke**

a)

14.1 $\text{CaCO}_3 + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ 1 točka

b)

14.2 CO_2 (ali ogljikov dioksid) 1 točka

c)

14.3 Kalcijev klorid ali kalcijev diklorid 1 točka**15. naloga****Skupaj 3 točke**

a)

15.1 $53 \text{ g} \pm 1 \text{ g}$ 1 točka

b)

15.2 24 g 1 točka

Opomba: Če rezultat v **15.1** odstopa za $\pm 1 \text{ g}$, se kot pravilni odgovor v **15.2** šteje $24 \text{ g} \pm 1 \text{ g}$.

c)

15.3 Z naraščajočo temperaturo topnost narašča ali s padajočo temperaturo topnost pada ali topnost se večja s povišano temperaturo vode ali narašča s temperaturo. 1 točka

16. naloga**Skupaj 2 točki**

a)

16.1 Krompir 1 točka

b)

16.2 NE, ker je zemlja na barju preveč kislila ali
 NE, ker por bolje uspeva v bolj bazični prsti ali
 NE, ker por potrebuje zemljo, ki je rahlo kislila (nevtralna/rahlo bazična). 1 točka
 NE brez razlage se ne upošteva.

17. naloga**Skupaj 3 točke**

a)

17.1 A ali propan ali $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ 1 točka

b)

17.2 Propen 1 točka

c)

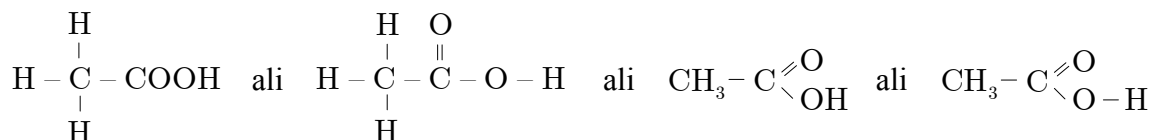
17.3 B ali propen ali $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_3$ 1 točka
 Upošteva se tudi prop-1-en.

18. naloga**Skupaj 3 točke**

a)

18.1 Alkohol ali etanol 1 točka
 Izjemoma se upošteva tudi sladkor glukoza.

b)

18.2 Očetna ali etanojska kislina 1 točka**18.3** CH_3COOH ali $\text{CH}_3 - \text{COOH}$ ali

..... 1 točka

19. naloga**Skupaj 2 točki****19.1** Pravilno zapisana formula za masni delež z vstavljenimipodatki $w = \frac{50 \text{ g}}{250 \text{ g}}$ ali $w = \frac{50}{250}$ ali kakršen koli drug ustrezen postopek(primer: 250 g 100 %, 50 g x) 1 točka

V formuli za masni delež morajo biti podane vrednosti za maso raztopine in maso topljenca; enako tudi v sklepnem računu; če je napisana le splošna formula za masni delež topljenca, se odgovor ne upošteva.

19.2 Pravilen rezultat mora izhajati iz pravilnega računskega postopka: $\omega(\text{soli}) = 0,2$ 1 točka

Pravilen je tudi rezultat: 20 %.

Če učenec ob vrednosti masnega deleža zapiše g, odgovor ni pravilen.

Če je postopek oz. račun nepravilen, rezultat pa pravilen, se odgovor šteje kot napačen.

Če je rezultat podan na dva načina (z decimalnim številom in v odstotkih), pri čemer je en zapis napačen, se odgovor šteje kot napačen (npr. 0,2; 20 %).

20. naloga**Skupaj 2 točki**

a)

20.1 B 1 točka

b)

20.2 C 1 točka**Skupaj** **33 točk**