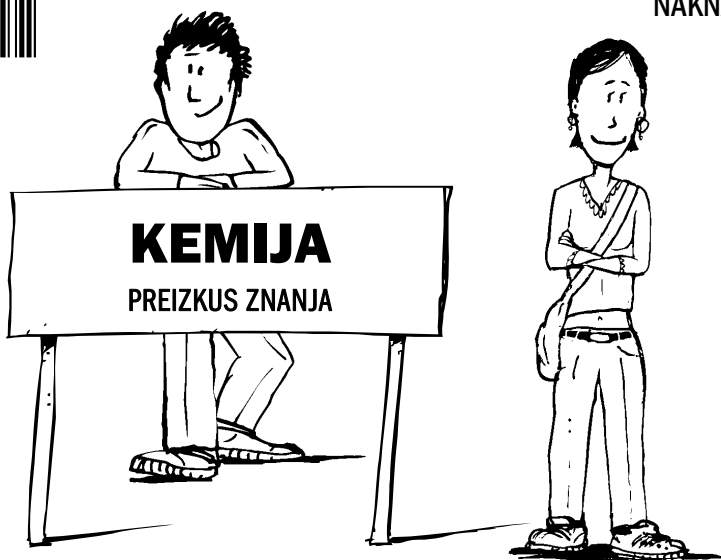




Državni izpitni center



NAKNADNI ROK



Ponedeljek, 31. maj 2010

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 ves 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 prečrtamo in zapišemo pravilni znak, ob prečrtanem znaku zapišemo svoje inicialke,
- popravljalec ne dopisuje pravih rešitev.

Ob morebitnih težavah pri popravljanju in vrednotenju preizkusov znanja se posvetujemo 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**

C ..... 1 točka

**3. naloga**

A ..... 1 točka

**4. naloga**

C ..... 1 točka

**5. naloga**

B ..... 1 točka

**6. naloga**

C ..... 1 točka

**7. naloga**

B ..... 1 točka

**8. naloga**

A ..... 1 točka

**9. naloga**

C ..... 1 točka

**10. naloga**

D ..... 1 točka

**11. naloga**

B ..... 1 točka

**12. naloga**

A ..... 1 točka

**13. naloga****Skupaj 2 točki****13.1** Reaktanta: kalcij, voda ali  $\text{Ca}$ ,  $\text{H}_2\text{O}$  ..... 1 točka*Opomba: Učenec dobi točko, če navede oba reaktanta.***13.2** Produkta: kalcijev hidroksid, vodik ali  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{H}_2$  ..... 1 točka*Opomba: Učenec dobi točko, če navede oba produkta.***14. naloga****Skupaj 2 točki**

a)

**14.1** B ..... 1 točka

b)

**14.2** B ..... 1 točka**15. naloga****Skupaj 2 točki**

a)

**15.1** B ..... 1 točka

b)

**15.2** Račun  $w = \frac{50 \text{ g}}{100 \text{ g}} = 0,2$  ..... 1 točka**16. naloga****Skupaj 3 točke**

a)

**16.1**  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \underline{3} \text{O}_2 \rightarrow \underline{2} \text{CO}_2 + \underline{3} \text{H}_2\text{O}$  ..... 1 točka*Opomba: Upoštevamo tudi večkratnike, če je število atomov posameznih elementov na levi in desni strani enačbe enako.*

b)

**16.2** Kisik ali  $\text{O}_2$  ..... 1 točka

c)

**16.3** Ogljikov dioksid, voda (vodna para) ..... 1 točka*Opomba: Učenec dobi točko, če navede oba produkta.*

**17. naloga****Skupaj 3 točke**

a)

17.1  $C_5H_{10}$  ..... 1 točka

b)

17.2 Ciklopentan ..... 1 točka

c)

17.3 A oziroma pent-2-en (penten ali 2-penten) ..... 1 točka

**18. naloga****Skupaj 3 točke**

a)

18.1 Aluminij ..... 1 točka

b)

18.3 Pb ali svinec ..... 1 točka

c)

18.2 Fe ali železo ..... 1 točka

**19. naloga****Skupaj 3 točke**

a)

19.1  $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{H}-\text{C} \\ | \\ \text{O}-\text{H} \end{array}$  ali HCOOH ..... 1 točka

b)

19.2 Metanojska ali mravljična kislina ..... 1 točka

c)

19.3 Karboksilne kisline ali alkanajske kisline ali organske kisline ali kisline ..... 1 točka

**20. naloga****Skupaj 3 točke**

a)

20.1 B ..... 1 točka

b)

20.2 HCl ali H—Cl ..... 1 točka

c)

20.3 C ..... 1 točka

**Skupaj ..... 33 točk**