

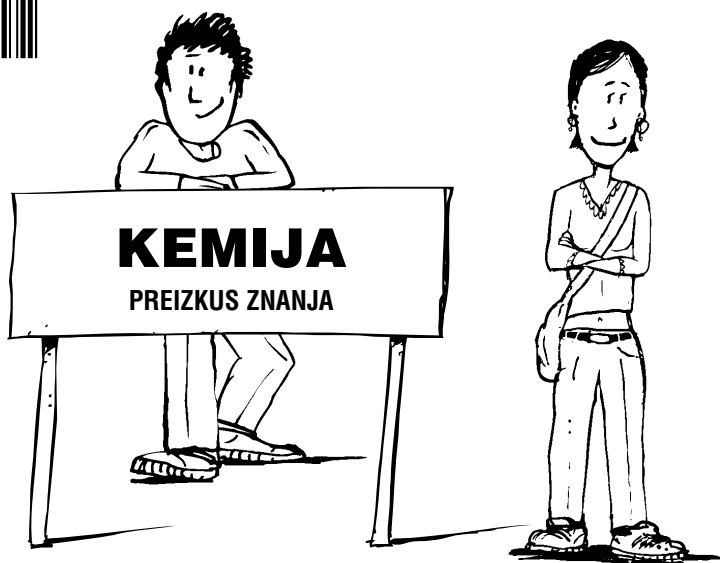


Državni izpitni center



N 0 7 1 4 3 1 3 2

REDNI ROK



Maj 2007

NAVODILA ZA VREDNOTENJE

NACIONALNO PREVERJANJE ZNANJA

ob koncu 3. obdobja

MODERIRANA RAZLIČICA

NAVODILA ZA OZNAČEVANJE V PREIZKUSIH ZNANJA

Dogovorjeni znaki za označevanje 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 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

B 1 točka

3. naloga

D 1 točka

4. naloga

A 1 točka

5. naloga

C 1 točka

6. naloga

D 1 točka

7. naloga

A 1 točka

8. naloga

D 1 točka

9. naloga

B 1 točka

10. naloga

B 1 točka

11. naloga

B 1 točka

12. naloga

C 1 točka

13. naloga**Skupaj 3 točke**

a)

13.1 B 1 točka

b)

13.2 Propin ali prop-1-in ali 1-propin 1 točka

c)

13.3 A 1 točka**14. naloga****Skupaj 3 točke**

a)

14.1 Litij ali Li 1 točka

b)

14.2 Element 2 (ali O₂ ali kisik ali O) 1 točka

c)

14.3 Element 1 in Element 2 (Li ali litij in O₂ ali kisik ali O) 1 točka

Če je odgovor zapisan z imeni ali simboli elementov in še s številko elementov, pri čemer je en zapis pravilen, drugi pa napačen, je odgovor nepravilen, npr.:
Element 1 in Element 3 (Li, O)

15. naloga**Skupaj 2 točki****15.1** Karboksilna (skupina) 1 točka

Napačni odgovori: karboksidna skupina ali karboksilna kislina.

15.2 Hidroksilna (skupina) 1 točka

Napačni odgovori: alkoholna skupina ali alkohol ali hidroksidna skupina.

16. naloga**Skupaj 3 točke**

a)

16.1 $\text{Mg(s)} + 2 \text{HCl(aq)} \rightarrow \text{MgCl}_2\text{(aq)} + \text{H}_2\text{(g)}$ 1 točka

Če je enačba urejena s koeficienti oz. večkratniki npr: 2, 4, 2, 2, se rešitev izjemoma šteje kot pravilna, saj se upošteva, da je število atomov reaktantov enako številu atomov produktov.

b)

16.2 B 1 točka

c)

16.3 Toplota se sprošča 1 točka**17. naloga****Skupaj 3 točke****17.1** Alkalijske (kovine) 1 točka**17.2** Halogeni (elementi) 1 točka**17.3** Žlahtni plini 1 točka**18. naloga****Skupaj 3 točke**

a)

18.1 20 °C 1 točka

Če je zapisano le število 20, je odgovor napačen.

b)

18.2 (Snov) B 1 točka

c)

18.3 (Snov) A 1 točka

19. naloga**Skupaj 2 točki****19.1** Pravilno zapisana formula za masni delež z vstavljenimipodatki $\omega = \frac{21 \text{ g}}{700 \text{ g}}$ ali $\omega = \frac{21}{700}$ ali kakršen koli drug ustrezen postopek(primer: 700 g 100 %, 21 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: $\omega(\text{soli}) = 0,03$ 1 točka

Pravilen je tudi rezultat: 3 %.

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. 0,03; 30%)

20. naloga**Skupaj 2 točki**

a)

20.1 Propan-1-ol ali propanol 1 točka

b)

20.2 Propan-1-ol ima nižje vrelišče (oz T_v) od 100 °C 1 točka

Pravilni so tudi zapisi:

- ker je edini, ki doseže svoje vrelišče, saj smo zmes segrevali do 100 °C ;
- ker je pri 100 °C v plinastem agregatnem stanju;
- ker zavre že pri 97,4 °C ali ima T_v pri 97,4 °C ;
- ko temperatura doseže vrelišče alkohola, ta izpari (izhlapi);
- ker ima najnižje vrelišče;
- ker imajo drugi višje vrelišče.

Upoštevajo se tudi odgovori, pri katerih učenec v utemeljitvi poveže fizikalne lastnosti snovi (vrelišče) z dolžino verige v molekulah derivatov ogljikovodikov homologne vrste, npr. ker je dolžina verige najkrajša ali ker je število ogljikovih atomov najmanjše.

Skupaj **33 točk**