

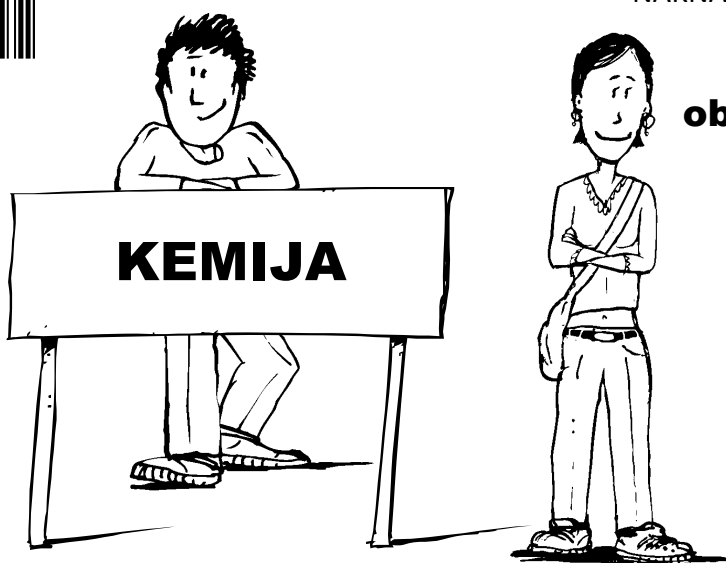


Državni izpitni center



NAKNADNI ROK

**3.**  
obdobje



**Petek, 1. junij 2012**

NAVODILA ZA VREDNOTENJE

NACIONALNO PREVERJANJE ZNANJA

ob koncu 3. obdobja

**MODERIRANA RAZLIČICA**

## Navodila za označevanje napak v preizkusih znanja

Dogovorjeni znaki za označevanje rešitev oziroma napak in pomanjkljivosti 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.

Opombe oziroma komentarji popravljalca:

! Ni označeno, kaj naj popravljalec upošteva.

! Nerazločen zapis.

Znake in opombe 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.

Naloga	Odgovor
1	♦ D
2	♦ B
3	♦ C
4	♦ D
5	♦ B
6	♦ C
7	♦ D

Naloga	Odgovor	Dodatna navodila
8	♦ C	Upošteva se samo odgovor v kombinaciji. V primeru, da učenec obkroži oba pravilna odgovora pri navedbi odgovorov, ničesar pa ne obkroži pri kombinaciji, se upošteva kot pravilno.

Naloga	Odgovor
9	♦ A
10	♦ A
11	♦ C
12	♦ C

Za vsak odgovor 1 točka.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
13.1 a)	1	♦ hidroksilna skupina	
13.2 b)	1	♦ etanojska ali očetna kislina	
<b>Skupaj</b>	<b>2</b>		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
14.1 a)	1	♦ v plinastem (agregatnem stanju)	
14.2 b)	1	♦ D	Upošteva se samo odgovor v kombinaciji. V primeru, da učenec obkroži oba pravilna odgovora pri navedbi odgovorov, ničesar pa ne obkroži pri kombinaciji, se upošteva kot pravilno.
<b>Skupaj</b>	<b>2</b>		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
15.1 a)	1	eden od: ♦ N <sub>2</sub> ♦ dušik	
15.2 b)	1	eden od: ♦ NaCl ♦ natrijev klorid eden od: ♦ H <sub>2</sub> O ♦ voda	Za eno točko morata biti navedeni obe spojini.
15.3 c)	1	eden od: ♦ NH <sub>3</sub> ♦ amonijak	
<b>Skupaj</b>	<b>3</b>		

Naloga		Točke	Odgovor	Dodatna navodila
16.1	a)	1	eden od: ♦ 2-metilbutan ♦ metilbutan	
16.2	b)	1	♦ B ♦ C	Za eno točko morata biti navedeni obe črki.
16.3	c)	1	♦ A ♦ D	
<b>Skupaj</b>		<b>3</b>		

Naloga		Točke	Odgovor	Dodatna navodila
17.1	a)	1	♦ ogljikov dioksid	Učenec ne dobi točke, če zapiše samo formulo CO <sub>2</sub> (CO <sub>2</sub> je formula in ne ime spojine).
17.2	b)	1	♦ CH <sub>4</sub> + 2 O <sub>2</sub> → CO <sub>2</sub> + 2 H <sub>2</sub> O	
17.3	c)	1	♦ B	
<b>Skupaj</b>		<b>3</b>		

Naloga		Točke	Odgovor	Dodatna navodila
18.1	a)	1	♦ v snovi B	
18.2	b)	1	♦ Voda je v spodnji plasti (ali drugi plasti).	
18.3	c)	1	♦ D	
<b>Skupaj</b>		<b>3</b>		

Naloga		Točke	Odgovor	Dodatna navodila
19.1	a)	1	♦ pri 60 °C	
19.2	b)	1	eden od: ♦ NH <sub>3</sub> ♦ amonijak eden od: ♦ HCl ♦ vodikov klorid	Za eno točko morata biti navedeni obe snovi.
19.3	c)	1	♦ D	
<b>Skupaj</b>		<b>3</b>		

Naloga		Točke	Odgovor	Dodatna navodila
20.1	a)	1	eden od: ♦ Alkoholi imajo višja vrelišča kakor alkani. ♦ Alkani imajo nižja vrelišča kakor alkoholi.	
20.2	b)	1	♦ C	
<b>Skupaj</b>		<b>2</b>		

Skupno število točk: 33