

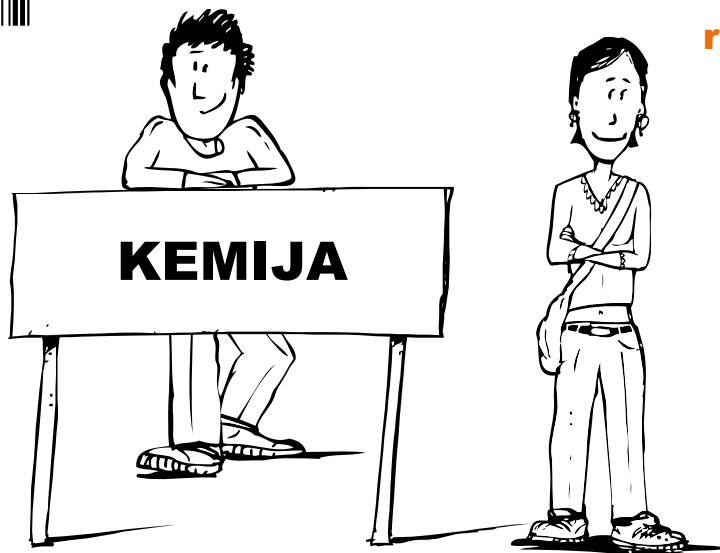


**Državni izpitni center**



N 2 6 1 4 3 1 3 2

**9.**  
**razred**



**Sreda, 25. marec 2026**

**NAVODILA ZA VREDNOTENJE**

**NACIONALNO PREVERJANJE ZNANJA**

**v 9. razredu**

**MODERIRANA RAZLIČICA**

## **SPLOŠNA NAVODILA**

**Prosimo, da navodila za vrednotenje dosledno upoštevate.**

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

Usklajevanja med ocenjevalci brez vednosti glavnega ocenjevalca ni.

### **Drugo**

- Če je učenec pri nalogi izbirnega tipa obkrožil več odgovorov in ni jasno nakazal, kateri je pravilen, se točka ne prizna.
- Pri nalogah izbirnega tipa dobi učenec točko samo, če obkroži črko pred pravilnim odgovorom oziroma če jasno nakaže, kateri odgovor je izbral.
- Če je med naštetimi odgovori poleg pravilnih odgovorov tudi napačen odgovor, se odgovor šteje kot napačen.
- Če učenčevega odgovora ni med odgovori, naštetimi v navodilih za vrednotenje, je pa smiselni, se posvetujte s pomočnikom glavnega ocenjevalca.
- Če je beseda nestrokovna ali nepopolna ali je namesto knjižnega izraza uporabljena popačenka ali narečni izraz, odgovora ne upoštevamo.
- Pri nalogah z več kot eno točko vsak odgovor vrednotimo neodvisno.

### **Dodatni (konceptni) listi**

Nekateri preizkusi lahko vsebujejo tudi dodatke (priloga na koncu preizkusa):

- dodatni listi, s katerimi so si nekateri učenci pomagali pri reševanju preizkusa, in lahko vsebujejo tudi delne rešitve posameznih nalog;
- pri učencih s posebnimi potrebami, ki imajo prilagojeno vrednotenje, so na dodatnem listu navodila ocenjevalcem za prilagojeno vrednotenje.

Ko boste odprli preizkus z dodatki, vas bo program nanje opozoril. Prosimo, da jih pregledate in upoštevate.

## NAVODILA ZA OZNAČEVANJE

Preizkus je razdeljen na dva dela.

### 1. NALOGE IZBIRNEGA TIPA





V okno za prikaz točk vpišite **ČRKO UČENČEVEGA ODGOVORA**.

Popravnih znakov ne vpisujte ob nalogi.

Če učenec ni odgovoril na vprašanje ali ni jasno, kateri odgovor naj se upošteva, izberite gumb NR (Ni odgovora).

### 2. OSTALE NALOGE

Vrednotite s popravnimi znaki, ki imajo točkovne vrednosti. Program dodeli točke samodejno.

Popravni znak	Razlaga popravnega znaka	Število točk, ki jih dodeli program
	Pravilno	1 točka
	Napačno	0 točk
	Ni odgovora	N (0 točk)
	Komentar (opomba, ki jo napiše učitelj in je namenjena učencu)	/

Znake in komentarje zapisujemo:

- praviloma na desno stran odgovora oziroma zapisa,
- nikoli čez učenčev zapis.

Naloga	Odgovori	Dodatna navodila
1	♦ C	
2	♦ B	
3	♦ D	
4	♦ A	
5	♦ B	
6	♦ C	
7	♦ A	
8	♦ A	
9	♦ B	
10	♦ B	
11	♦ A	
12	♦ C	
13	♦ D	
14	♦ D	
15	♦ C	
16. c	♦ A	
18. b	♦ B	
19. c	♦ B	
22. b	♦ A	
23. a	♦ C	
24. a	♦ A	
25. a	♦ C	Upoštevamo le, če je na črto napisan pravilni odgovor. Ne upoštevamo obkrožene črke C pod sliko atoma oz. če ni jasno označeno, katera oznaka sheme sodi na črto.
25. b	♦ A	Upoštevamo le, če je na črto napisan pravilni odgovor. Ne upoštevamo obkrožene črke A pod sliko atoma oz. če ni jasno označeno, katera oznaka sheme sodi na črto.

Vsak odgovor 1 točka.

Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
16. a	1	♦ lij ločnik	Upoštevamo tudi stični zapis lijločnik, ocenjevalec naj napiše komentar, da je slovnično napačno.  Ne upoštevamo: ♦ li ločnik ♦ liločnik ♦ lij lonček ♦ ločilni/ločevalni lijak
16. b	1	Eden od: ♦ Ker ima voda večjo gostoto od sončničnega olja. ♦ Ker ima sončnično olje manjšo gostoto od vode. ♦ Ker ima sončnično olje nižjo gostoto od vode. ♦ Ker ima večjo gostoto. ♦ Ker ima višjo gostoto.	Ne upoštevamo: ♦ voda je gostejša od olja / olje je redkejše od vode ♦ voda je težja od olja / olje je lažje od vode ♦ voda ima večjo maso kot olje / olje ima manjšo maso od vode ♦ olje plava na vodi – to je opažanje in ne sklepanje/razlaga
<b>Skupaj</b>	<b>2</b>		

Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
17. a	1	♦ HgO	Če je formula spojine pravilno zapisana, so pa dodatno napačno zapisani naboji/oksidacijska števila, se odgovor šteje kot pravilen.  Ne upoštevamo: ♦ imena spojine (živosrebrov oksid) ♦ imena in formule (HgO – živosrebrov oksid) ♦ zapisa enačbe kemijske reakcije, ker to ni formula spojine ♦ zapisa formule OHg
17. b	1	Eden od: ♦ endotermna reakcija ♦ endotermna	Upoštevamo le pravilno zapisano besedo.  Ne upoštevamo: ♦ endoter <b>Ma</b> ♦ endoter <b>Na</b>
17. c	1	♦ $2 \text{HgO} \rightarrow 2 \text{Hg} + \text{O}_2$	Enačba mora biti v celoti pravilno urejena. Upoštevamo, da je enačba pravilno urejena, ko so koeficienti najmanjši možni. Agregatna stanja niso potrebna oz. se ne upoštevajo tudi, če so napačna.
17. d	1	Eden od: ♦ 1,6 g ♦ 1,6	Ne upoštevamo računa.
<b>Skupaj</b>	<b>4</b>		

Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
18. a	1	Eden od: ♦ v prvi ♦ v prvi epruveti ♦ v epruveti z destilirano vodo	Upoštevamo tudi zapis: ♦ v destilirani vodi ♦ v destilirani ♦ destilirane vode

Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
19. a	1	♦ litijev bromid	Ne upoštevamo: ♦ stičnega zapisa (litijevbromid) ♦ imena in formule (LiBr – litijev bromid) ♦ le formule spojine (LiBr) ♦ litijev bromid (LiBr)
19. b	1	Eden od: ♦ litijev hidroksid ♦ vodna raztopina litijevega hidroksida	Ne upoštevamo: ♦ stičnega zapisa (litijevhidroksid) ♦ imena litijev hidroksid ♦ imena litijeva baza ♦ imena baza ♦ imena hidroksid ♦ imena hidroksid ♦ imena in formule (LiOH – litijev hidroksid) ♦ le formule spojine (LiOH) ♦ litijev hidroksid (LiOH)

Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
20. a	1	Eden od: ♦ model B ♦ B	Upoštevamo le, če je na črto napisan pravilni odgovor in ne obkrožene črke pri imenu modela B, če ta ni zapisana na črto oz. jasno označeno, katera oznaka modela sodi na črto.
20. b	1	Eden od: ♦ hidroksilna skupina ♦ hidroksilna	Ne upoštevamo: ♦ alkoholna ♦ alkoholna skupina ♦ alkoholna funkcionalna skupina ♦ alkohol ♦ hidroksidna ♦ -OH ♦ OH ♦ imena in formule funkcionalne skupine (hidroksilna -OH) ♦ zapisa imena funkcionalne skupine in v oklepaju še zapisana formula – hidroksilna (OH)
<b>Skupaj</b>	<b>2</b>		

Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
21. a	1	♦ $\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$	Upoštevamo le zapis strukturne formule. Ne upoštevamo, če učenec zapiše strukturno formulo in ime. V zapisu morajo biti prikazane vse vezi. Prikazana je linearna struktura molekule.
21. b	1	Eden od: ♦ etin ♦ acetilen	Upošteva se le ime spojine.
21. c	1	♦ eten	Upošteva se le ime spojine.
21. d	1	Eden od: ♦ plin ♦ v plinastem agregatnem stanju ♦ v plinastem stanju ♦ v plinastem	Ne upoštevamo: ♦ G ♦ g ♦ (g)
<b>Skupaj</b>	<b>4</b>		

Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
22. a	1	♦ B, D	Zapisani morata biti obe črki.

Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
23. b	1	Eden od: <ul style="list-style-type: none"> <li>♦ <math>\text{H}-\ddot{\text{F}}:</math></li> <li>♦ <math>\text{H} \cdot \ddot{\text{F}}:</math></li> <li>♦ <math>\text{H} : \ddot{\text{F}}:</math></li> </ul>	Upoštevamo tudi: <ul style="list-style-type: none"> <li>♦ x kot oznako za elektrone</li> <li>♦ zamenjan vrstni red zapisanih simbolov elementov (vezni elektronski par je lahko prikazan tudi s črto)</li> </ul> $:\ddot{\text{F}}:\text{H} \text{ ali } :\ddot{\text{F}}-\text{H}$ <ul style="list-style-type: none"> <li>♦ drugače postavljeni zapisani simboli v prostoru (vezni elektronski par je lahko prikazan tudi s črto)</li> </ul> $\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ :\ddot{\text{F}}: \\   \\ \text{H} \end{array} \text{ ali } \begin{array}{c} :\ddot{\text{F}}: \\   \\ \text{H} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ :\ddot{\text{F}}: \\   \\ \text{H} \end{array} \text{ ali } \begin{array}{c} \text{H} \\   \\ :\ddot{\text{F}}: \\   \\ \text{H} \end{array}$ <ul style="list-style-type: none"> <li>Ne upoštevamo, npr.:</li> <li>♦ prikaza prehoda/oddajanja elektronov s puščico</li> </ul> $\text{H} \cdot \ddot{\text{F}}:$ <ul style="list-style-type: none"> <li>♦ prikaza povezave veznega elektronskega para s črto, kjer sta vidna tudi elektrona</li> </ul> $\text{H} \rightarrow \ddot{\text{F}}:$ <ul style="list-style-type: none"> <li>♦ zapisa formule, kjer so obkroženi elektronski pari</li> </ul>

Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
24. b	1	♦ $\text{I}_2$	Ne upoštevamo: <ul style="list-style-type: none"> <li>♦ imena – jod</li> <li>♦ simbola elementa I</li> </ul>

Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
26. a	1	♦ $2 \text{Mg}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) \longrightarrow 2 \text{MgO}(\text{s})$	Enačba mora biti v celoti pravilno urejena. Upoštevamo, da je enačba pravilno urejena, ko so koeficienti najmanjši možni.
26. b	1	Eden od: <ul style="list-style-type: none"> <li>♦ nevtralizacija</li> <li>♦ nevtralizacijska reakcija</li> </ul>	
<b>Skupaj</b>	<b>2</b>		

<b>Naloga</b>	<b>Točke</b>	<b>Odgovori</b>	<b>Dodatna navodila</b>
<b>27. a</b>	1	Eden od: <ul style="list-style-type: none"><li>♦ natrijev kation</li><li>♦ natrijev ion</li><li>♦ Na<sup>+</sup></li></ul>	Pri poimenovanju delca upoštevamo samo končnico – ev.  Ne upoštevamo: <ul style="list-style-type: none"><li>♦ ion natrija</li><li>♦ kation natrija</li><li>♦ če je poleg pravilnega zapisan tudi napačen odgovor (npr. natrij ali natrijev ion)</li></ul>
<b>27. b</b>	1	Eden od: <ul style="list-style-type: none"><li>♦ kloridni anion</li><li>♦ kloridni ion</li><li>♦ Cl<sup>-</sup></li></ul>	Pri poimenovanju delca upoštevamo samo končnico – idni.  Ne upoštevamo: <ul style="list-style-type: none"><li>♦ klorid</li><li>♦ klorov ion</li><li>♦ klorov anion</li><li>♦ ion klora</li><li>♦ anion klora</li><li>♦ če je poleg pravilnega zapisan tudi napačen odgovor (npr. klor ali kloridni ion)</li></ul>
<b>Skupaj</b>	<b>2</b>		

Skupno število točk: 45