



Šifra kandidata:

**Državni izpitni center**



P 2 5 2 F 1 0 1 1 1

JESENSKI IZPITNI ROK

**KEMIJA**

Izpitna pola 1

**Torek, 26. avgust 2025 / 20 minut**

*Dovoljeno gradivo in pripomočki:*

*Kandidat prinese nalivno pero ali kemični svinčnik.*

*Kandidat dobi ocenjevalni obrazec.*

*Priloga s periodnim sistemom je na perforiranem listu, ki ga kandidat pazljivo iztrga.*

**POKLICNA MATURA**

#### NAVODILA KANDIDATU

Pazljivo preberite ta navodila.

**Ne odpirajte izpitne pole in ne začinjajte reševati nalog, dokler vam nadzorni učitelj tega ne dovoli.**

Prilepite oziroma vpišite svojo šifro v okvirček desno zgoraj na tej strani in na ocenjevalni obrazec.

Izpitna pola vsebuje 10 nalog izbirnega tipa. Vsak pravičen odgovor je vreden 1 točko. Pri reševanju uporabite relativne atomske mase elementov iz periodnega sistema v prilogi.

Rešitve pišite z nalivnim peresom ali s kemičnim svinčnikom v izpitno polo tako, da obkrožite črko pred pravilnim odgovorom. Vsaka naloga ima samo en pravičen odgovor. Naloge, pri katerih bo izbranih več odgovorov, in nejasni popravki bodo ocenjeni z 0 točkami.

Zaupajte vase in v svoje zmožnosti. Želimo vam veliko uspeha.

*Ta pola ima 8 strani, od tega 3 prazne.*







**Prazna stran**



Obkrožite črko pred pravilno rešitvijo.

1. Kateri atom ima največ nevtronov?

- A  $^{79}\text{Se}$
- B  $^{80}\text{Br}$
- C  $^{84}\text{Kr}$
- D  $^{73}\text{Ge}$

(1 točka)

2. Katera razporeditev elektronov po orbitalah je enaka razporeditvi v ionu  $\text{Br}^-$ ?

- A  $[\text{Ar}]$
- B  $[\text{Ar}] 4s^2 4p^5$
- C  $[\text{Ar}] 4s^2 3d^{10} 4p^5$
- D  $[\text{Kr}]$

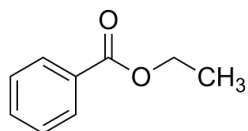
(1 točka)

3. V kateri snovi so gradniki linearne molekule?

- A  $\text{C}_2\text{H}_2$
- B  $\text{H}_2\text{O}$
- C  $\text{CCl}_4$
- D  $\text{NH}_3$

(1 točka)

4. Izberite pravilno ime spojine po nomenklaturi IUPAC.



- A Benzil etanoat.
- B Fenil metil keton.
- C Etil benzoat.
- D Fenil etanoat.

(1 točka)

5. Katera spojina je pomembna sestavina gospodinjanskega plina v jeklenki?

- A  $\text{CH}_4$
- B  $\text{C}_3\text{H}_8$
- C  $\text{C}_8\text{H}_{18}$
- D  $\text{C}_{18}\text{H}_{38}$

(1 točka)



6. Kateri tip organske kemijske reakcije je značilen za nenasičene ogljikovodike?

- A Elektrofilna substitucija.
- B Nukleofilna substitucija.
- C Elektrofilna adicija.
- D Nukleofilna adicija.

(1 točka)

7. Katera izmed soli reagira v vodni raztopini bazično?

- A Kalijev sulfat(VI).
- B Natrijev nitrat(V).
- C Kalijev cianid.
- D Železov(III) klorid.

(1 točka)

8. V katerem paru sta spojini izomera?

- A Etanol in etanal.
- B Metil etanoat in propanojska kislina.
- C Ciklobutanol in butan-1-ol.
- D Pent-1-en in pent-1-in.

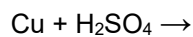
(1 točka)

9. Kolikšna je koncentracija hidroksidnih ionov v raztopini s  $\text{pH} = 3,0$ ?

- A  $1,0 \cdot 10^{-13} \text{ mol L}^{-1}$
- B  $1,0 \cdot 10^{-7} \text{ mol L}^{-1}$
- C  $1,0 \cdot 10^{-11} \text{ mol L}^{-1}$
- D  $1,0 \cdot 10^{-3} \text{ mol L}^{-1}$

(1 točka)

10. Kateri plin nastaja kot eden od produktov prikazane reakcije?



- A  $\text{H}_2$
- B  $\text{O}_2$
- C  $\text{SO}_2$
- D  $\text{CuO}$

(1 točka)



**Prazna stran**



**Prazna stran**