



Šifra kandidata:

**Državni izpitni center**



P 2 5 3 F 1 0 1 1 1

ZIMSKI IZPITNI ROK

# KEMIJA

Izpitna pola 1

**Torek, 3. februar 2026 / 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. V atomu kateregakoli elementa je enako število

- A protonov, nevtronov in elektronov.
- B protonov in elektronov.
- C protonov in nevtronov.
- D nevtronov in elektronov.

(1 točka)

2. Katera od naštetih snovi vsebuje kovalentne in ionske vezi?

- A Diamant.
- B Metanamin.
- C Amonijev nitrat.
- D Magnezijev sulfid.

(1 točka)

3. Kateri od navedenih kristalov ima najnižje tališče?

- A Grafit.
- B Litijev bromid.
- C Baker.
- D Fruktosa.

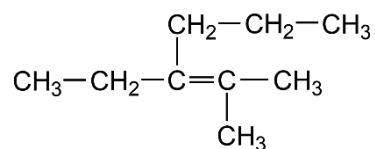
(1 točka)

4. Kako imenujemo elemente(VI) skupine periodnega sistema?

- A Alkalijske kovine.
- B Halkogeni.
- C Halogeni.
- D Zemljoalkalijske kovine.

(1 točka)

5. V seznamu izberite pravilno ime za prikazano spojino.



- A 2-metil-3-pentilpent-2-en.
- B 4-metil-3-pentilpent-3-en.
- C 2-metil-3-etilheks-2-en.
- D 3-etil-2-metilheks-2-en.

(1 točka)



6. V katerem primeru so spojine razporejene po naraščajoči pH vrednosti?
- A Anilin, amonijak, dietilamin.
  - B Amonijak, anilin, dietilamin.
  - C Dietilamin, amonijak, anilin.
  - D Amonijak, dietilamin, anilin.
- (1 točka)*
7. Katera trditev pravilno opiše zgradbo koordinacijske spojine  $K_4[Fe(CN)_6]$ ?
- A Naboj koordinacijskega iona  $4^+$ , centralni ion  $Fe^{2+}$ , ligandi  $CN^-$ .
  - B Naboj koordinacijskega iona  $4^-$ , centralni ion  $K^+$ , ligandi  $CN^-$ .
  - C Naboj koordinacijskega iona  $6^-$ , centralni ion  $Fe^{3+}$ , ligandi  $K^+$ .
  - D Naboj koordinacijskega iona  $4^-$ , centralni ion  $Fe^{2+}$ , ligandi  $CN^-$ .
- (1 točka)*
8. Mol spojine s formulo  $CuSO_4 \cdot 5H_2O$  sestavlja
- A pet molekul vode.
  - B manjša množina bakrovih(II) kakor množina sulfatnih(VI) ionov.
  - C  $6,02 \cdot 10^{23}$  bakrovih(II) ionov.
  - D enaindvajset atomov.
- (1 točka)*
9. Kaj od naštetega je fizikalna sprememba?
- A Taljenje ledu.
  - B Kisanje vina.
  - C Fotosinteza.
  - D Gorenje propana.
- (1 točka)*
10. Pri kakšni spremembi temperature in tlaka se prostornina neke množine plina vedno zmanjša?
- A Zmanjšamo tlak in znižamo temperaturo.
  - B Zmanjšamo tlak in zvišamo temperaturo.
  - C Povečamo tlak in znižamo temperaturo.
  - D Tlak in temperatura ne vplivata na prostornino plina.
- (1 točka)*



**Prazna stran**



**Prazna stran**