



Šifra kandidata:
A jelölt kódszáma:

Državni izpitni center



P 2 5 2 F 1 0 1 1 1 M

JESENSKI IZPITNI ROK
ŐSZI VIZSGAIDŐSZAK

KEMIJA K É M I A

Izpitna pola 1 / Feladatlap 1

Torek, 26. avgust 2025 / 20 minut
2025. augusztus 26., kedd / 20 perc

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.

Engedélyezett segédeszközök:

A jelölt töltőtollat vagy golyóstollat hoz magával. A jelölt értékelőlapot is kap. A periódusos rendszer a perforált lapon található, amelyet a jelölt óvatosan kitéphet.

POKLICNA MATURA
SZAKMAI ÉRETTSÉGI VIZSGA

Navodila kandidatu so na naslednji strani.

A jelöltnak szóló útmutató a következő oldalon olvasható.



NAVODILA KANDIDATU

Pazljivo preberite ta navodila.

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

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

Izpitna pola vsebuje 10 nalog izbirnega tipa. Vsak pravilen 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 pravilen 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.

ÚTMUTATÓ A JELŐLTNEK

Figyelmesen olvassa el ezt az útmutatót!

Ne lapozzon, és ne kezdjen a feladatok megoldásába, amíg azt a felügyelő tanár nem engedélyezi!

Ragassza vagy írja be kódszámát a feladatlapon első oldalának jobb felső sarkában levő keretbe és az értékelőlapra!

A feladatlapon 10 feleletválasztós feladatot tartalmaz. Mindegyik helyes válasz 1 pontot ér. Számításkor a feladatlapon mellékletében található periódusos rendszer elemeinek relatív atomtömegét vegye figyelembe!

A feladatlapon töltőtollal vagy golyóstollal karikázza be a helyes válasz előtti betűjelet! Minden feladat esetében csak egy válasz a helyes. Ha valamelyik feladat esetében több betűjelet karikáz be, illetve nem egyértelműek a javításai, választát 0 ponttal értékeljük.

Bízzon önmagában és képességeiben! Eredményes munkát kívánunk!



Prazna stran

Üres oldal



Obkrožite črko pred pravilno rešitvijo. / Karikázza be a helyes válasz előtti betűjelet!

1. Kateri atom ima največ nevtronov?
Melyik atomnak van a legtöbb neutronja?

A ^{79}Se
B ^{80}Br
C ^{84}Kr
D ^{73}Ge

(1 točka/pont)

2. Katera razporeditev elektronov po orbitalah je enaka razporeditvi v ionu Br^- ?
Az elektronok pályák szerinti elrendezésének melyike egyezik meg a Br^- ionéval?

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

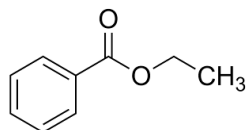
(1 točka/pont)

3. V kateri snovi so gradniki linearne molekule?
Melyik anyag építőelemei lineáris molekulák?

A C_2H_2
B H_2O
C CCl_4
D NH_3

(1 točka/pont)

4. Izberite pravilno ime spojine po nomenklaturi IUPAC.
Válassza ki a vegyület IUPAC nómenklatúra szerinti helyes megnevezését!



A Benzil etanoat. / *Benzil-etanoát.*
B Fenil metil keton. / *Fenil-metil-keton.*
C Etil benzoat. / *Etil-benzoát.*
D Fenil etanoat. / *Fenil-etanoát.*

(1 točka/pont)



5. Katera spojina je pomembna sestavina gospodinjskega plina v jeklenki?
Melyik vegyület a palackos háztartási gáz fontos összetevője?

A CH_4
B C_3H_8
C C_8H_{18}
D $\text{C}_{18}\text{H}_{38}$

(1 točka/pont)

6. Kateri tip organske kemijske reakcije je značilen za nenasičene ogljikovodike?
Melyik típusú szerves kémiai reakció jellemző a telítetlen szénhidrogénekre?

A Elektrofilna substitucija. / *Elektrofil szubsztitúció.*
B Nukleofilna substitucija. / *Nukleofil szubsztitúció.*
C Elektrofilna adicija. / *Elektrofil addíció.*
D Nukleofilna adicija. / *Nukleofil addíció.*

(1 točka/pont)

7. Katera izmed soli reagira v vodni raztopini bazično?
Melyik só reagál bázikusan vizes oldatban?

A Kalijev sulfat(VI). / *Kálium-szulfát(VI).*
B Natrijev nitrat(V). / *Nátrium-nitrát(V).*
C Kalijev cianid. / *Kálium-cianid.*
D Železov(III) klorid. / *Vas(III)-klorid.*

(1 točka/pont)

8. V katerem paru sta spojini izomera?
Melyik párban izomer a két vegyület?

A Etanol in etanal. / *Etanol és etanál.*
B Metil etanoat in propanojska kislina. / *Metil-etanoát és propánsav.*
C Ciklobutanol in butan-1-ol. / *Ciklobutanol és bután-1-ol.*
D Pent-1-en in pent-1-in. / *Pent-1-én és pent-1-in.*

(1 točka/pont)

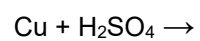
9. Kolikšna je koncentracija hidroksidnih ionov v raztopini s $\text{pH} = 3,0$?
Mekkora a hidroxidionok koncentrációja a $\text{pH} = 3,0$ értékű oldatban?

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/pont)



10. Kateri plin nastaja kot eden od produktov prikazane reakcije?
Melyik gáz keletkezik az alábbi reakció egyik termékeként?



- A H₂
- B O₂
- C SO₂
- D CuO

(1 točka/pont)



Prazna stran

Üres oldal