

Pyetje	Përgjigje 1	Përgjigje 2	Përgjigje 3	Përgjigje 4	Përgjigje 5
Thëritë që marrin pjesë në krijimin e lidhjeve kimike në molekulat janë:	A) protone	B) fotone	C) neutronet	D) elektronet valente	E) bozonet
Numri i protoneve dhe neutroneve në bërthamën e atomit quhet	A) numri atomik	B) numri i masës	C) Numri i Avogardos	D) numri bërthamor	E) numri jonik
Konstanta e Avogardos është	A) $6,022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$	B) $6,022 \times 10^{-23}$	C) 100	D) 2	E) 14
Masa molare e madhësisë fizike që ka njësi	A) g	B) mol	C) g/mol	D) mol ⁻¹	E) mol/dm ³
Masën më të madhe të thërmive në strukturën e atomit e ka	A) protoni	B) elektroni	C) fotoni	D) bozoni	E) neutroni
Alfa rrezet mund të definojnë si bërthama të helimit që kanë ngarkesë	A) -1	B) 2	C) 1+	D) 2-	E) 0
Në grupin e parë të sistemit periodik nuk përket elementi	A) Ca	B) Li	C) Na	D) K	E) H
Elementet Cl, F, I, Br i përkasin grupit të	A) metale alkalike	B) metale alkalometalike	C) elemente halogjene	D) toka të rralla	E) metale të rënda
Lidhja kovalente krijohet me	A) ndarja e çifteve elektronike	B) pranimit dhe lëshimit të elektroneve	C) qarkullimit i joneve	D) ndarja e protoneve	E) shkëmbimi i neutroneve
Lidhja jo polare kovalente ekziston në molekulën e	A) HCl	B) HF	C) H ₂ O	D) O ₂	E) CO
Lidhja më e fuqishme kimike në shembujt e theksuar është	A) Jonike	B) Kovalente	C) hidrogjenike	D) Vander valsit	E) lidhja dipol-dipol
Komponim polar është	A) H-H	B) H ₂ O	C) O ₂	D) Metan	E) F ₂
Atomt që kanë numër të njëjtë atomik, dhe numër të njëjtë të masës (masë të ndryshme atomike) quhen	A) Izohipse	B) Izobare	C) Izoterme	D) Izohore	E) izotope
Në suaza të një niveli energjetik, energji më të ulët kanë elektronet që janë të akomoduar në orbitalet me shenjë	A) p	B) s	C) d	D) g	E) f
Proton quhet atomi i hidrogjenit në strukturën e të cili mungon elektroni dhe thërmia e tillë posedon ngarkesën	A) 1-	B) 0	C) 2-	D) 2+	E) 1+
Njësia për madhësinë fizike "sasi e substancës" është	A) mol	B) g/mol	C) mol ⁻¹	D) g	E) J
Njësitë për madhësinë fizike "dendësi" janë	A) mol/L	B) g/L	C) g/mol	D) mol	E) L
Masa prej 5 g e shëndërruar në miligram është	A) 0.5 mg	B) 0.005 mg	C) 5000 mg	D) 500000 mg	E) 0.05 mg
Pjesa më reaktive prej elementeve vijuese kimike	A) Helium	B) Neon	C) Argon	D) hidrogjeni	E) ksenon
Elementet argon, helium dhe neon quhen edhe si	A) elemente alkale	B) elemente halogjene	C) gazra inerte	D) elemente alkalotokësore	E) lantanide
Vëllimi molar në 1 mol prej çdo gazi (që konsiderohet si gaz ideal) është	A) 22.4 litra	B) 1 litra	C) 0.5 litra	D) 100 litra	E) 1 millilitra
Përkaj në paskal dhe në barë, presioni mund të matet edhe me	A) mm Hg	B) litri	C) grammi	D) mol	E) g/L
H ₂ S është formulë për	A) acidi sulfurik	B) acidi sulfuretik	C) acidi sulfhidrik	D) sulfur dioksid	E) acidi sulfatik
Formula për fosfor V oksid është	A) P ₂ O	B) P ₂ O ₅	C) P ₂ O ₄	D) P ₂ O ₅	E) PO
Acidi cjanhidrik është helm i fuqishëm i gjakut dhe formula e tij është	A) HC	B) HCN	C) HCS	D) H ₂ CO ₃	E) HCO
Gazi fort toksik dhe ka afinitet për 100 herë më të lartë që të lidhet për hekurin e hemoglobinës se sa oksigjeni është ai me formulën	A) O ₂	B) He	C) CO	D) Ar	E) Xe
Kripërat e acidit sulfurit quhen	A) sulfide	B) sulfite	C) sulfone	D) sulfuride	E) sulfati
Kripërat e acidit karbonik quhen	A) Karbonate	B) Jaglerati	C) karbodate	D) Karbide	E) karbonite
Kripërat e acidit azotik quhen	A) Tartarate	B) Azotate	C) Nitrate	D) Nitrite	E) Nitride
NH ₄ Cl është formula për	A) natrium klorid	B) amonijak	C) natrium hloronitrat	D) amonium hlorid	E) amonium nitrat
Gazi që shfrytëzohet për qëllime mjekësore është	A) CO	B) Fluor	C) klor	D) oksid azoti	E) hidrogjen
Gazi që shfrytëzohet për qëllime mjekësore është	A) oksid i azotit	B) oksigjen	C) CO ₂	D) Azot	E) CO
Elektronegativitet më të madh nga të gjithë elementet në natyrë ka	A) Azot	B) Natrium	C) Kalcium	D) Magnezium	E) Fluor
Me tretjen e oksidit metalik në ujë (më shpesh) fitohet	A) Baza	B) acide	C) krip	D) Hidrid	E) Pufer
Oksid acidik është	A) SO ₃	B) Na ₂ O	C) CaO	D) MgO	E) K ₂ O
Lidhjet hidrogjenike mund të ekzistojnë në mes molekuleve të	A) dy oksid karboni	B) monoksid karboni	C) acid korhidrik	D) oksigjen	E) dyoksid i azotit
Helium i fuqishëm i gjakut, prej kripërave vijuese është	A) kalium klorid	B) magnezium sulfat	C) natrium nitrat	D) kalium cijanid	E) natrium hidrogenkarbonat
Izotopi i vetëm në natyrë që nuk ka neutrone në bërthamën është ai i atomit të	A) oksigjen	B) Sulfur	C) Azot	D) Fosfor	E) hidrogjen
Kur gjendet në tretje ujore, natriumi gjendet në formën e	A) katjon me ngarkesë 2+	B) anjon me ngarkesë 1-	C) katjon me ngarkesë 1+	D) në gjendje elementare me formë të ng	E) anjon me ngarkesë 3-
Në përqindje më të madhe në ndërtimin e eshtrave merr pjesë komponimi kalcium fosfat me formulën	A) CaP	B) CaO	C) CaPO ₃	D) Ca ₃ (PO ₄) ₂	E) CaPO ₄
Acidet sipas teorisë së Brensted-Lorit, janë komponime të cilat kur do të disocohen në ujë, njëri prej produkteve të disocimit është	A) H+	B) O ²⁻	C) CO	D) e-	E) OH-
NaHCO ₃ është formula e	A) natrium karbonat	B) natrium nitrat	C) natrium hidrogenkarbonat	D) natrium jaglerodat	E) natrium hidrogenat
Peroksidi i hidrogjenit është oksidant i matur që shpesh shfrytëzohet në mjekësi dhe formula e tij është	A) HO ₂	B) HO	C) H ₂ O ₂	D) H ₃ O	E) O ₃
Nëse formula e vërtetë e komponimit benzen është C ₆ H ₆ , formula më e thjeshtë empirike e tij është	A) C ₂ H ₄	B) C ₃ H ₆	C) CH ₂	D) CH	E) C ₁₂ H ₁₂
Koncentrimi sasior - molarë është madhësi fizike që ka njësinë:	A) g/L	B) mol	C) mol/L	D) g/mol	E) %
Koncentrimi i masës është madhësi fizike që ka njësinë:	A) g/L	B) mol	C) mol/L	D) g/mol	E) %
Pjesëmarrja e masës është madhësi fizike që ka njësinë:	A) g/L	B) mol	C) mol/L	D) g/mol	E) %
Aciditeti i tretjeve rrjedh nga prania e solvatimeve të lira të:	A) protone (N+ joni)	B) elektrone	C) neutrone	D) fotone	E) bozone
Elektrolit i fuqishëm prej shembujve të ofruar është:	A) HNO ₃	B) CH ₃ COOH	C) C ₂ H ₅ OH	D) Glukoza	E) saharoza
Elektrolit i fuqishëm prej shembujve të ofruar është:	A) HNO ₃	B) CH ₃ COOH	C) NaCl	D) KCl	E) HCl
Substanca që nuk disocohet (jo-elektrolit) nga shembujt e ofruar është:	A) HNO ₃	B) CH ₃ COOH	C) NaCl	D) KCl	E) C ₂ H ₅ OH

Në proceset e oksido reduktimit (një prej proceseve më të rëndësishme në organizmat e gjallë), mes reaktantëve vijen deri të shkëmbimi i	A) Protone	B) fotone	C) elektrone	D) jone	E) kvarqe
Në mesin e substanceve të theksuara, mjeti oksidues që më shpesh shfrytëzohet në mjekësi është:	A) Metanol	B) etanol	C) peroksid i hidrogjenit	D) acidi i azotit	E) acid sulfurik
Nuk do të disocohet në jone kur gjendet në një tretje ujore neutrale, vetëm	A) natrium klorid	B) kalium klorid	C) etanol	D) kalium jodid	E) HCl
Në në 10 mL të tretjes së glikozës shtohen 90 mL ujë, atëherë koncentrimi fillestar i glikozës pas tretjes	A) do të zmadhohet për 10 herë	B) do të zmadhohet për 100 herë	C) do të mbetet e njëjtë	D) do të zvogëlohet për 10 herë	E) do të zvogëlohet për 100000 herë
Nëse masa molare e glikozës është 180 g/mol, atëherë kemi 1 mol të glikozës, në peshoren analitike duhet të masin masën e glikozës prej	A) 1800 g	B) 18 kg	C) 1,8 g	D) 0,18 kg	E) 1800 kg
Bërthama e të gjitha atomeve kanë ngarkesë të përgjithshme që është	A) Negativ	B) Neutral	C) Pozitiv	D) Elektroneutral	E) nuk kanë ngarkesë
Sistemet e përbëra nga baza e dobët dhe nga kripta e konjuguar e asaj baze të dobët quhen	A) Klatrate	B) Supstrate	C) Hidrolizate	D) Oksidante	E) pufere
Sistemet e përbëra nga acidet e dobëta dhe nga kripta e konjuguar e atij acidi të dobët, quhen	A) Pufere	B) Supstrate	C) Hidrolizate	D) Oksidante	E) klatrate
Sistem i rëndësishëm i pufirit në organizmin e njeriut është	A) Alkoolit	B) benzenit	C) fosfatit	D) tartaratit	E) glikozës
Nga komponimet vijuese nuk do të hidrolizoj:	A) natrium sulfid	B) amonium klorid	C) amonium nitrat	D) kalium acetat	E) acidi azotik
Konstanta e baraspeshës së cilido reaksioni kimik nuk mund të posedoj vlerën	A) 0.001	B) 10.apr	C) 1000	D) -0.05	E) 1
Mbi shpejtësinë e reaksioneve kimike që zhvillohen nga tretjet nuk	A) prania e katalizatorëve	B) temperatura	C) presioni	D) koncentrimi i reaktantëve	E) vëllimi i enës
Nëse koncentrimi i H ⁺ (joneve H _{3O} ⁺) të matur në gjakun e pacientit është 10 ⁻⁷ mol/L, atëherë p H vlera e gjakut është	A) 14	B) 1	C) 7	D) -7	E) 10
Nëse koncentrimi i H ⁺ (joneve H _{3O} ⁺) të matur në gjakun e pacientit është 10 ⁻⁶ mol/L, atëherë p H vlera e gjakut është	A) 6	B) 10	C) 7	D) -6	E) 2
Nëse koncentrimi i H ⁺ (joneve H _{3O} ⁺) të matur në gjakun e pacientit është më e madhe se koncentrimin të joneve OH ⁻ joneve, atëherë pH e gjakut është	A) Alkale	B) Neutrale	C) Acidike	D) gjaku nuk ka pH	E) e kripur
Nëse koncentrimi i H ⁺ (joneve H _{3O} ⁺) të matur në gjakun e pacientit është më e vogël se koncentrimin të joneve OH ⁻ joneve, atëherë pH e gjakut është	A) Alkale	B) Neutrale	C) acidike	D) gjaku nuk ka pH	E) e kripur
Të gjitha elektroilitet në gjakun e krijesave të gjalla gjenden në gjendje të	A) molekula elektroneutrale	B) në formë të joneve të disocuar	C) në gjendje atomare	D) në gjak nuk ka elektroite	E) vo forma na nedisocirani kompleksi
Kur gjendet i disocuar në tretje ujore, kaliumi gjendet në formën e	A) katjon me ngarkesë 2+	B) anjon me ngarkesë 1-	C) katjon me ngarkesë 1+	D) në formë elementare me ngarkesë 0	E) anjon me ngarkesë 3-
Numri i protoneve në bërthamën e çdo atomit quhet	A) numri atomik	B) numri i masës	C) numri i avogardos	D) numri bërthamor	E) numri jonik
Në tretjen ujore hidrolizohen	A) acidet e fuqishme	B) alkoole	C) glikoza	D) disa kripta	E) të gjithë komponimet
Në mënyrë bazike do të hidrolizoj vetëm një prej kriprave të theksuar	A) Na ₂ S	B) KCl	C) KNO ₃	D) K ₂ SO ₄	E) NH ₄ Cl
Në mënyrë acidike do të hidrolizoj vetëm një prej molekulave të theksuara	A) Na ₂ S	B) KCl	C) KNO ₃	D) K ₂ SO ₄	E) NH ₄ Cl
Tretja e koncentrive ekuimolare të CH ₃ COOH/CH ₃ COONa është shembull për	A) sistem oksido-reduktues	B) sistem acidik pufirik	C) sistem bazik pufirik	D) sistem antikoagulues	E) sistem nevrotoksik
Tretja e koncentrive ekuimolare të NH ₄ OH/NH ₄ Cl është shembull për	A) sistem oksido-reduktues	B) sistem acidik pufirik	C) sistem bazik pufirik	D) sistem antikoagulues	E) sistem nevrotoksik
Njësia për madhësinë fitike të ngrohtësisë është	A) kj	B) kcal	C) J	D) cal	E) oC
Kapaciteti specifik i ngrohtësisë është i definuar si ngrohtësi që duhet të sillen në një gram të substancës së dhënë që temperatura e saj të zmadhohet për 1 oC dhe ka njësi	A) J ⁻¹ g ⁻¹	B) J	C) K	D) kj	E) J/mol
Prej sistemeve vijuese, kapaciteti më të madh specifik të ngrohtësisë ka	A) Al	B) Cu	C) Fe	D) Zn	E) H ₂ O
Konstanta e shpejtësisë së reaksioneve kimike nuk mund të ket vlerën	A) 0.1	B) 10.apr	C) 0.010	D) -0.01	E) 10
Në barazimin H ₂ + O ₂ = H ₂ O, me qëllim që barazimi të barazohet, koeficientet stehiometrike para hidrogjenit, oksigjenit dhe ujit, në mënyrë përkatëse duhet të jenë	A) 1 2 1	B) 2 1 2	C) 2 2 2	D) 1 2 2	E) 1 0 2
Formula e përgjithshme për alkenet është	A) C _n H _{2n}	B) C _n H _{2n+2}	C) C _n H _{2n-2}	D) C _n H _{2n+4}	E) C _n H _{2n-1}
Formula e përgjithshme për alkanet është	A) C _n H _{2n}	B) C _n H _{2n+2}	C) C _n H _{2n-2}	D) C _n H _{2n+4}	E) C _n H _{2n-1}
Formula e përgjithshme për alkinet është	A) C _n H _{2n}	B) C _n H _{2n+2}	C) C _n H _{2n-2}	D) C _n H _{2n+4}	E) C _n H _{2n-1}
Fenol ka formulën	A) C ₆ H ₆	B) C ₆ H ₅ OH	C) C ₆ H ₁₂ O ₆	D) C ₆ H ₅ Cl	E) C ₆ H ₅ NO ₂
Benzen ka formulën	A) C ₆ H ₆	B) C ₆ H ₅ OH	C) C ₆ H ₁₂ O ₆	D) C ₆ H ₅ Cl	E) C ₆ H ₅ NO ₂
Nitrobenzen ka formulën	A) C ₆ H ₆	B) C ₆ H ₅ OH	C) C ₆ H ₁₂ O ₆	D) C ₆ H ₅ Cl	E) C ₆ H ₅ NO ₂
Reaksioni karakteristik për alkenet është	A) Supstitucion	B) Eliminacion	C) Adicion	D) Acilacion	E) enolacion
Reaksionet karakteristike për alkanet është	A) Supstitucion	B) Eliminacion	C) Adicion	D) Acilacion	E) enolacion
Përfaqësues i parë nga vargu homolog i alkeneve është	A) Meteni	B) Eteni	C) Etileni	D) Propeni	E) benzeni
Që të përgatiten 500 mL tretje të glikozës me koncentrim prej 10 g/L, sa gram të glikozës nevojiten që të maten	A) 10 g	B) 5 g	C) 1 g	D) 1000 g	E) 180 g
Që të përgatiten 100 mL tretje të glikozës me koncentrim prej 10 g/L, sa gram të glikozës nevojiten që të maten	A) 10 g	B) 5 g	C) 1 g	D) 1000 g	E) 180 g
Që të përgatiten 1000 mL tretje të glikozës me koncentrim prej 10 g/L, sa gram të glikozës nevojiten që të maten	A) 10 g	B) 5 g	C) 1 g	D) 1000 g	E) 180 g
Që të përgatiten 2000 mL tretje të glikozës me koncentrim prej 10 g/L, sa gram të glikozës nevojiten që të maten	A) 10 g	B) 5 g	C) 1 g	D) 20 g	E) 180 g

Që të përgatiten 5000 mL tretje të glikozës me koncentrim prej 10 g/L, sa gram të glikozës nevojiten që të maten	A) 10 g	B) 5 g	C) 1 g	D) 500 g	E) 50 g
Që të përgatiten 200 mL tretje të glikozës me koncentrim prej 10 g/L, sa gram të glikozës nevojiten që të maten	A) 2 g	B) 5 g	C) 1 g	D) 1000 g	E) 180 g
Salin është tretje e natrium kloridit në ujë që shpesh shfrytëzohet në mjekësi. Në se në 98 gram të ujit treten 2 gram të natrium kloridit, atëherë pjesëmarrja e masës së natrium kloridit është	A) 1%	B) 1.5 %	C) 98%	D) 2%	E) 0.2%
Salin është tretje e natrium kloridit në ujë që shpesh shfrytëzohet në mjekësi. Në se në 998 gram të ujit treten 2 gram të natrium kloridit, atëherë pjesëmarrja e masës së natrium kloridit është	A) 1%	B) 1.5 %	C) 98%	D) 2%	E) 0.2%
Gjaku ka pH vlerë prej rreth 7.40. Sipas vlerës së pH mjedisit i gjakut është	A) acid i dobët	B) neutral	C) fuqishme alkale	D) e fuqishme acidike	E) e dobët alkale
Në lukt kemi acidin e fuqishëm gastrik me koncentrim prej 10 ⁻¹ mol/L. Nëse konsiderohet se acidi klorhidrik është tërësisht i dislokuar në kushtet që ekzistojnë në lukt, atëherë vlera pH në lukt është rreth	A) 10	B) 11	C) 1	D) -1	E) 7
Si përfaqësohet i parë i vargut homolog të alkeneve është	A) Meten	B) Eten	C) Etin	D) Propen	E) benzen
Pozita dhe energjia e elektroneve në suaza të atomit përcaktohet me vlerat e	A) numrit atomik	B) numrit të masës	C) Numrin e Avogardos	D) Numrat kuantik	E) Ngarkeza jonike
Valenca maksimale e atomit të një elementi kimik përrputhet me:	A) numri në grupin në të cilin gjendet ai element	B) numrin e periodes në të cilën gjendet ai element	C) rradisus e tij jonik	D) elektronegativitetin e tij	E) radioaktivitetin e tij
Në strukturën e komponimit NaCl, lidhjet mes Na dhe Cl janë	A) Kovalente	B) Jonike	C) Koordinative	D) Hidrogjenike	E) Van-Der valsit
RCOOH është formulë e përgjithshme për	A) Etere	B) Ketone	C) Aldehide	D) acide organike	E) estre
RCOOR është formulë e përgjithshme për	A) Etere	B) Ketone	C) Aldehide	D) acide organike	E) estre
R2CO është formulë e përgjithshme për	A) Etere	B) Ketone	C) Aldehide	D) acide organike	E) estre
RCHO është formulë e përgjithshme për	A) Etere	B) Ketonie	C) Aldehide	D) acide organike	E) estre
COOH dhe NH2 grupet në përbërjen tyre përmbajnë	A) Amidet	B) Fenolet	C) Nitrozoaminet	D) amino-acidet	E) ketonet
RCONH2 është formulë e përgjithshme për	A) Etere	B) Ketone	C) Aldehide	D) acide organike	E) amide
Gjatë reaksionit mes acideve organike dhe alkoolëve si produkte fitohen	A) Alkane	B) Amide	C) Amine	D) Ketone	E) estre
Energjia në reaksionet kimike në sistemet e gjalla më shpesh fitohet në trajtë të ngrohtësisë që është si rezultat i	A) shpërbërja e bërthamave të atomeve	B) shpërbërja e mbëshjellësave elektronik	C) këputja dhe formimi i lidhjeve kimike	D) lëshimi i neutroneve	E) bashkimi i bërthamave të atomeve të ndryshme
Për reaksionin NH ₃ + O ₂ = NO ₂ + H ₂ O, që reaksioni të barazohet tërësisht, koeficienti para O ₂ duhet të jetë	A) 1	B) 2	C) 3	D) 4	E) 7
Për reaksionin NH ₃ + O ₂ = NO ₂ + H ₂ O, që reaksioni të barazohet tërësisht, koeficienti para NH ₃ duhet të jetë	A) 1	B) 2	C) 3	D) 4	E) 0
Cili prej acideve vijuese është i dobët	A) H ₂ SO ₄	B) CH ₃ COOH	C) HF	D) HCl	E) HNO ₃
Cila prej kriperave vështrë tretet në ujë	A) NaCl	B) NaHCO ₃	C) NaNO ₃	D) AgCl	E) KCl
Substanca e cila në reaksionet oksido-reduktuese oksidohehet paraqet: a	A) mjet oksidativ	B) mjet reduktues	C) mjet neutralizues	D) mjet polarizues	E) mjet hirial
Formula e acidit perklorik është	A) HCl	B) HClO	C) HClO ₂	D) HClO ₃	E) HClO ₄
Formula e acidit klorik është	A) HCl	B) HClO	C) HClO ₂	D) HClO ₃	E) HClO ₄
Formula e acidit kloreitk është	A) HCl	B) HClO	C) HClO ₂	D) HClO ₃	E) HClO ₄
Formula e acidit hiperklorik është	A) HCl	B) HClO	C) HClO ₂	D) HClO ₃	E) HClO ₄
Sa molekula të ujit kemi në 2 mol të ujit	A) 6.022 h 10 ²³	B) 6.022 h 10 ⁻²³	C) 12.044 h 10 ²³	D) 18	E) 10000
Pirol është komponim heterociklik aromatik që në suaza të unazës pesë elementëshe përkaj C dhe H, përmban edhe atomin e	A) fosfor	B) oksigjen	C) sulfur	D) litium	E) azot
Furan është komponim heterociklik aromatik që në suaza të unazës pesë elementëshe përkaj C dhe H, përmban edhe atomin e	A) Fosfor	B) oksigjen	C) sulfur	D) litium	E) azot
Tiofen është komponim heterociklik aromatik i cili në suaza të unazës pesë elementëshe përkaj C dhe H, përmban edhe atomin e	A) fosfor	B) oksigjen	C) sulfur	D) litium	E) azot
Nëse vera e konstantës së baraspeshëm është më e madhe se 1, atëherë reaksioni është	A) i zhvendosur në anën e reaktantëve	B) i zhvendosur në anën e produkteve	C) reaksioni është i mundshëm	D) reaksioni është shumë i ngadalshëm	E) reaksioni është shumë i shpejt
Dihet se hemoglobina (Hb) ka afinitet të shumisht që të lidh monoksidin e karbonit se sa oksigjenin. Helmimi me monoksid të karbonit mund të shprehet me reaksionin: HbO ₂ + CO = HbCO + O ₂ .	A) të zmadhohet koncentrimi i CO;	B) të zmadhohet koncentrimi i hemoglobinës	C) da se zgolemi koncentracijata (dostapnost)	D) të zvogëlohet temperatura	E) të zmadhohet presioni
Që të ndërpritet helmimi me monoksid të karbonit, në gjendjen e baraspeshëm së sipërme kimike nevojitet të urgentsisht	A)	B)	C)	D)	E)
Reaksioni në mes NaOH dhe HCl është reaksion i	A) kataliza	B) hidroliza	C) neutralizimi	D) oksido-reduktim	E) adicion
Në suaza të alkaneve (karbohidrateve të ngopura), atomet e C janë të hibridizuara	A) sp	B) sp ²	C) sp ³	D) sp ⁰	E) sp ⁴
C ₂ H ₅ OH është formula për	A) aceton	B) metanol	C) benzol	D) formaldehid	E) etanol
CH ₃ OH është formula për	A) Aceton	B) metanol	C) etanol	D) formaldehid	E) benzen
Tretja e formaldehidit (metanal) në ujë quhet formalin dhe ka rol të rëndësishëm mjekësor. Formula për formaldehydin është	A) CH ₃ OH	B) H ₂ C=O	C) CH ₃ COOH	D) CH ₄	E) C ₆ H ₆
Aceton (dimetil keton) është tretës organik me formulën	A) CH ₃ -CO-CH ₃	B) HCOH	C) CH ₃ COOH	D) CH ₄	E) C ₆ H ₅ ON
Komponimi me formulën C ₃ H ₆ është	A) metan	B) etan	C) propan	D) butan	E) propen
Në suaza të molekulës së azotit N ₂ , lidhja mes atomeve të azotit është	A) e njëfishtë	B) dvojna	C) e trefishtë	D) jonike	E) koordinative
Në suaza të molekulës së oksigjenit O ₂ , lidhja mes atomeve të oksigjenit është	A) e njëfishtë	B) e dyfishtë	C) e trefishtë	D) jonike	E) koordinative
Në suaza të molekulës së hidrogjenit H ₂ , lidhja mes atomeve të hidrogjenit është	A) e njëfishtë	B) e dyfishtë	C) e trefishtë	D) jonike	E) koordinative

Nëse masa relative atomike e H është 1, e O është 16, e S është 32, masa relative molekulare e acidit sulfurik është	A) 88	B) 98	C) 10	D) 50	E) 100
Nëse masa relative atomike e H është 1, e O është 16, e P është 31, masa relative molekulare e acidit fosforik është	A) 88	B) 98	C) 10	D) 50	E) 100
Nëse masa relative atomike e H është 1, e O është 16, e C është 12, masa relative molekulare e acidit karbonik (H ₂ CO ₃) është	A) 88	B) 98	C) 10	D) 50	E) 62
Me oksidimin e alkooleve primare në hapin e parë fitohen	A) etere	B) estre	C) aldehide	D) amide	E) amine
Me oksidim sekondarë të alkooleve, në hapin e parë fitohen	A) etere	B) estre	C) amine	D) amide	E) ketone
Me oksidim të tërësishtëm të alkooleve fitohen	A) etere	B) estre	C) acidi karboksil	D) amide	E) amine
Komponimi me formulën C ₄ H ₈ është buteni dhe krahas pozitës së lidhjes së dyfishtë ky komponim ekziston	A) 1 izomer	B) 2 izomere	C) 3 izomere	D) 4 izomere	E) 5 izomere
C ₆ H ₅ COOH është formula e	A) fenol	B) butanol	C) aceton	D) acidi benzoik	E) glikoza
Prodhimin jonik i ujit është	A) 10 ⁻⁷ mol/L	B) 10 ⁻¹⁴ mol/2dm ⁻⁶	C) 14	D) 10 ⁻¹ mol/L	E) -14
Në tretjen ujore, shuma pH + pOH çdo herë është e barabartë me	A) 7	B) 10	C) 10, jul	D) 11	E) 14
Komponime më reaktive nga të theksuarat janë	A) Alkenet	B) alkinet	C) aromatike	D) alkanet	E) aminet
Nëse masa molare e peroksidit të hidrogjenit është 34 g/mol, në 1 litër të tretjes ujore të peroksidit të hidrogjenit me koncentrim prej 2 mol/L janë tretur	A) 2 g H ₂ O ₂	B) 34 g H ₂ O ₂	C) 68 g H ₂ O ₂	D) 0.34 g H ₂ O ₂	E) 100 g H ₂ O ₂
Nëse pOH vlera e gjakut është 6 atëherë pH e gjakut do të jetë	A) 6	B) 7	C) 8	D) 10	E) 14
Më reaktiv prej elementeve vijuese është	A) Na	B) N ₂	C) Ne	D) Ar	E) Xe