

Pyetje	Përgjigje 1	Përgjigje 2	Përgjigje 3	Përgjigje 4	Përgjigje 5
Nëse masa molare e glikozës është 180 g/mol, atëherë 2 mol-e glikoza janë ekuivalente me	A) 180 g glikozë	B) 240 g glikozë	C) 360 g glikozë	D) 18 g glikozë	E) 36 g glikozë
RNH ₂ e është formulë e përgjithshme e	A) Aminoacideve	B) Amideve	C) Acideve	D) Alkoolëve	E) amineve
Njësia për madhësi fizike "masa relative atomike" është	A) g/mol	B) mol ⁻¹	C) mol/L	D) 1	E) mol
Kripërat e acidit azotik quhen	A) Nitride	B) Nitrite	C) Nitrate	D) hiponitrate	E) pernitrate
Në suaza të shtresës së parë energjetike të një atomi ka	A) një s dhe një p orbitale	B) dy s dhe një p orbitale	C) dy p orbitale	D) vetëm një s orbitale	E) një s dhe një p orbitale
Në suaza të shtresës së tretë energjetike të një atomi ka	A) një s dhe një p orbitale	B) dy s dhe një p orbitale	C) dy p orbitale	D) vetëm një s orbitale	E) një s, tre p dhe 5 d orbitale
Litiumi është element i fuqishëm elektropozitiv, kurse fluori është elementi më elektronegativ në natyrë. Sipas kësaj, lidha me komponimit litiumit dhe fluorid LiF do të jetë	A) e pastër jonike	B) kovalente	C) metalike	D) hidrogjenore	E) koordinative
KMnO ₄ është mjete fuqishëm oksidues që shfrytëzohet për qëllime mjekësore dhe emri i këtij komponimi me këtë formulë është	A) kalium mangan oksid	B) kalium oksomangan	C) kalium metoksimangan	D) kalium permanganat	E) kalium oksalat
Vëllimi prej 500 mL është ekuivalent me	A) 5 L	B) 50 L	C) 0.5 dL	D) 0.5 L	E) 500 dL
Elementet më reaktive në natyrë janë të vendosur në	A) grupin e parë dhe të shtatë	B) grupin e tretë dhe të tetë	C) grupin e tetë	D) grupin e katër dhe të tetë	E) grupin e pestë dhe të tetë
Reaktiviteti kimik i elementeve rreth nga	A) energjia e elektroneve të brendshme	B) Energjia e elektroneve të jashtë	C) energjia e protoneve	D) energjia e neutroneve	E) alfa rrezet
Në pH në tretje n gastruke është 1, atëherë koncentrimi i joneve H ⁺ atje është	A) 13	B) 7	C) 10-13 mol/L	D) 10-7 mol/L	E) 10-1 mol/L
Nëse pH në gjakun e fëmijës së porsalindur është 7, atëherë koncentrimi i joneve H ⁺ atje është	A) 7	B) 7 mol/L	C) 10-13 mol/L	D) 10-7 mol/L	E) 10-1 mol/L
Në suaza të një orbitale elektronike mund të vendosen maksimalisht	A) 2 elektrone	B) 6 elektrone	C) 14 elektrone	D) 8 elektrone	E) 4 elektrone
Me tretjen e amoniakut në ujë fitohet	A) NaOH	B) NaCl	C) NH ₄ OH	D) HCl	E) NH ₄ Cl
ROH është formulë e përgjithme për	A) aldehidEVE	B) Ketoneve	C) acideve	D) alkoolëve	E) amideve
Në tretjene ujit NUK HIDRILIZOHEN kripat e fituar nga reaksioni mes	A) bazave të fuqishme dhe Acideve të fuqishme	B) bazave të dobëta dhe acideve	C) bazave të fuqishme dhe acideve	D) bazave të dobëta dhe acideve	E) asnjë prej kriprave të theksuar
Bazat më të fuqishme janë ato të	A) azoti	B) metale alkale	C) metale alkalotokësore	D) amonium hidroksid	E) hekuri
Reaksioni i adicionit të halogjenhidrogjenit është karakteristik për komponimin	A) metan	B) etan	C) propan	D) butan	E) propen
Procesi i formimit të joneve të disocuar (ose molekuleve të tretura) n substancat e dhëna me molekulat e ujit quhet	A) oksidim	B) reduktim	C) solvacion (solvatacion)	D) dehidratim	E) klatracion
oForma gjeometrike e p orbitaleve që janë vendosur në një atom është	A) rreth	B) „tetëshe„	C) cilindër	D) trapezoid	E) konus
oForma gjeometrike e s orbitaleve që janë vendosur në një atom është	A) rreth	B) „tetëshe„	C) cilindër	D) trapezoid	E) konus
Procesi i pranimit të elektroneve nga ndonjë substancë quhet	A) oksidim	B) reduktim	C) hidracion	D) solvacion	E) hidroliza
Procesi i lëshimit të elektroneve nga ndonjë substancë quhet	A) oksidacim	B) reduktim	C) hidracion	D) solvacion	E) hidroliza
Soda bikarbona është emri tradicional i komponimit	A) natrium klorid	B) natrium sulfat	C) natrium nitrat	D) natrium tartarat	E) natrium hidrogenkarbonat
Entalpia është formë e	A) ngrohjesisë	B) temperaturës	C) entropisë	D) presionit	E) tretjes
Reaksionet me të cilat është prezantuar efekti i ngrohjesisë quhet	A) reaksione oksido-reduktive	B) reaksione të pamundshme	C) reaksione të mundshme	D) reaksione termokimike	E) reaksione nukleare
Reaksionet nukleare janë tip specifik i reaksioneve kimike që ndodhin si rezultat i proceseve në	A) mbështjellësin elektronik	B) shtresat elektronike	C) p orbitalet elektronike	D) s orbitalet elektronike	E) bërthamat elektronike
Amalgamet janë legura që zbatohen në mjekësinë dentale dhe të njëjtit janë tretje të më shumë elementeve të tretura në mërkur. Lidhjet kimike në sisteme të tilla janë:	A) hidrogjenike	B) jonike	C) kovalente	D) metalike	E) van-der valsit
Sa është numri i përgjithshëm prej të gjithë atomeve në 1 mol të CH ₃ OH	A) 6	B) 6.0 x 10 ²³	C) 12.0 x 10 ²³	D) 3.6 x 10 ²⁴	E) 3
Acidi i fuqishëm shembujve të theksuar është	A) HCl	B) HCN	C) HCSO	D) H ₂ S	E) H ₂ CO ₃
HCOOH është formulë për	A) metanal	B) butanal	C) benzaldehid	D) fenol	E) acidin metanik (i thnglave)
R-O-R është formulë e	A) alkoolët	B) aldehidët	C) eterët	D) aminët	E) fenolet
Në komponimet aromatike nuk përket	A) benzeni	B) tolueni	C) pirol	D) furan	E) acetoni
Në komponimet alifatike nuk përket	A) formaldehid	B) fenol	C) acetoni	D) metanoli	E) eteni
vëllimi molar i 0.1 mol të çdo gazi ideal gjat kushteve shtandarde është	A) 100 L	B) 2.24 L	C) 22.4 L	D) 1 L	E) 10 L
2 mole të azotit gjatë kushteve standarde (të konsideruara si gaz ideal) përfshijnë vëllimin prej :	A) 44.8 L	B) 2.4 L	C) 22.4 L	D) 1 L	E) 10 L
10 mole të azotit gjatë kushteve standarde (të konsideruara si gaz ideal) përfshijnë vëllimin prej :	A) 44.8 L	B) 2.4 L	C) 224 L	D) 1 L	E) 10 L
Që të përgatiten 100 mL tretje me koncentrim 1 g/L, sa gram të jodoformit nevojitet që të maten	A) 10 g	B) 5 g	C) 1 g	D) 0.1 g	E) 180 g
Që të përgatiten 1000 mL tretje me koncentrim 1 g/L, sa gram të jodoformit nevojitet që të maten	A) 10 g	B) 5 g	C) 1 g	D) 0.1 g	E) 180 g
Që të përgatiten 5 L tretje me koncentrim 1 g/L, sa gram të jodoformit nevojitet që të maten	A) 10 g	B) 5 g	C) 1 g	D) 0.1 g	E) 180 g
Që të përgatiten 10 L tretje me koncentrim 1 g/L, sa gram të jodoformit nevojitet që të maten	A) 10 g	B) 5 g	C) 1 g	D) 0.1 g	E) 100 g
Konstanta e baraspeshës së një reaksioni kimik nuk mund të ketë vlera të cilat janë	A) shumë pozitive	B) 0.001	C) negative	D) 10.maj	E) 1000000
Fenolat në tretje neutrale të ujit sillen si	A) acide të fuqishme	B) acide të dobëta	C) baza të fuqishme	D) baza të dobëta	E) kripra
Komponim polar nga shembujt e theksuar nuk është	A) H-F	B) H ₂ O	C) HNO ₃	D) metan	E) HCl
Në suaza të etenit, C atomet janë të hibridizuar	A) sp	B) sp ²	C) sp ³	D) sp ⁰	E) sp ⁴
Në suaza të etinit (CH-CH), C-atomite janë të hibridizuar	A) sp	B) sp ²	C) sp ³	D) sp ⁰	E) sp ⁴
Jonet e atomeve të veçanta të cilat në bërthamën kanë më shumë protone se sa elektrone në mbështjellësin, do të quhen (kur janë në tretje të ujit)	A) anjone	B) katjone	C) polimere	D) monomere	E) dimere
Izobaret janë atome të elementeve të ndryshme kimike të cilat sipas ndonjë koincidence kanë numër të njëjtë të përgjithshëm të	A) elektrone	B) protone	C) neutrone	D) protone+neutrone	E) fotone
Atomët nga grupi i elementeve halogjene, kur janë në tretje të ujit më shpesh janë në trajtë të	A) anjoneve	B) katjoneve	C) molekuleve neutrale	D) atomeve neutale	E) 2+ katjone
Në suaza të shtresës së dytë energjetike të një atomi kemi	A) një s dhe tre p orbitale	B) dy s dhe një p orbitale	C) dy p orbitale	D) vetëm një s orbitale	E) një s, një p dhe një d orbitale