

Во кој од понудените одговори се дадени само прости супстанции?

Која од наведените смеси е хетерогена смеса?

Релативната атомска маса на магнезиум изнесува:

Хемискиот симбол на бакар е:

Единица за количество супстанца е:

Законот за запазување на масата се вика и:

Авогадровата константа се бележи со:

He, K и Ca соодветно се хемиските симболи на:

Единица за моларна маса е:

Мол е количество супстанца што содржи Авогадров број единици, т.е.:

Колку вкупно атоми има во три молекули сулфуроводородна киселина?

Хемиската формула на соединението што се состои од четиривалентен манган и двовалентен сулфур е:

Колку изнесува валентноста на бакар во  $\text{Cu}_2\text{O}$ ?

Азотот е двовалентен во:

Односот на количествата на алуминиум и кислород во алуминиум сулфат соодветно изнесува:

Колку атоми на кислород има во десет молекули хлореста киселина?

Колку изнесува валентноста на силициум во силициум диоксид?

Колку изнесува стехиометрискиот коефициент пред железо(III) хидроксид, доколку хемиската равенка  $\text{FeCl}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{CaCl}_2$  се израмни со најмалите можни целобројни стехиометриски коефициенти?

Колку мола натриум се содржат во 424 g натриум карбонат?

$$A_r(\text{Na}) = 23 \quad A_r(\text{C}) = 12 \quad A_r(\text{O}) = 16$$

Колку изнесува масата на 11,2 dm<sup>3</sup> азот диоксид при стандардни услови?

$$A_r(\text{N}) = 14 \quad A_r(\text{O}) = 16$$

Колку изнесува количеството амонијак што содржи  $6,022 \cdot 10^{22}$  молекули?

Колку изнесува молскиот удел на азот во азотна киселина, изразен во проценти?

Колку dm<sup>3</sup> амонијак се добиваат при реакција на водород со 140 g азот при стандардни услови?

$$A_r(\text{N}) = 14$$

Колку изнесува масениот удел на водород во сулфурна киселина, изразен во проценти?

$$A_r(\text{H}) = 1 \quad A_r(\text{S}) = 32 \quad A_r(\text{O}) = 16$$

Колку грама вода се добиваат при реакција на водород со  $6,022 \cdot 10^{24}$  молекули кислород?

$$A_r(\text{H}) = 1 \quad A_r(\text{O}) = 16$$

Ознака за атомски број е:

Масениот број се означува со:

Нуклидите со еднаков масен број, а различен атомски број се викаат:

Која од наведените честички е негативно наелектризирана?

Во еден атом не може да постојат два електрона што ќе имаат еднакви вредности за сите четири квантни броја. Ова е формулацијата на:

Негативните јони се викаат:

Со препокривање на две  $s$  орбитали се образува:

Врската што е резултат на размена на електрони се вика:

Водородна врска има кај:

Кој од следните метали е земноалкален метал?

Натриумот е:

Орбиталниот квантен број се означува со:

Кои орбитали имаат сферна форма?

Во една атомска орбитала може да се сместат најмногу:

Величината која претставува мерка за тоа колку силно еден атом ги привлекува електроните од други атоми со кои тој е сврзан се вика:

Лантаноидите и актиноидите се:

Кои атомски орбитали се опишани со главен квантен број 4 и орбитален квантен број 2?

Јонска врска има во:

Поларна ковалентна врска има во:

Неполарна ковалентна врска има во:

Атомот на кислород има реден број 8. Во молекулата на кислород, атомите меѓу себе се поврзани со:

Која од наведените комбинации на квантни броеви е возможна?

Кој од следните елементи има најмала електронегативност?

Кој од следните елементи има најголема енергија на јонизација?

Кои се сите можни вредности за магнетниот квантен број ако вредноста на орбиталниот квантен број е два?

Во сите  $3p$  орбитали на одреден атом може да се сместат вкупно најмногу:

Каква врска се образува меѓу атомот на водород и атомот на хлор при образување на молекула од хлороводород доколку знаеш дека вредноста на електронегативноста на водородот изнесува 2,20, а вредноста на електронегативноста на хлор е 3,16 според скалата што ја дал Полинг?

Кој од наведените атоми има најголем атомски радиус?

Колку изнесува масениот број на некој атом доколку тој содржи 15 протони, 16 неутрони и 15 електрони?

Нуклидот со атомски број 8 и масен број 16 ги содржи следните фундаментални честички:

Масениот број на некој атом изнесува 27. Бројот на неутроните во неговото јадро е 14. Пресметај го бројот на валентните електрони во електронската обвивка!

Колку изнесуваат вредностите за главниот, орбиталниот и магнетниот квантен број на валентниот електрон на атомот кој во јадрото содржи 11 протони?

Електронската конфигурација на азот со реден број 7 е:

Јонот  ${}_{17}\text{Cl}^-$  има електронска конфигурација:

Во која периода и која група од периодниот систем на елементите е сместен елементот чиј атом има 19 протони во јадрото?

Кој од наведените елементи се наоѓа во 17-тата група во периодниот систем на елементите?

Кој од наведените елементи е  $p^2$  елемент?

Јонот  ${}_{12}\text{Mg}^{2+}$  има електронска конфигурација:

Кој од наведените елементи се наоѓа во четвртата периода во периодниот систем на елементите?

Кој од следните оксиди е киселински оксид?

Со која формула е претставена фосфореста киселина?

Со која формула е претставен калциум хидроксид?

Сулфити се соли на:

Кој од следните оксиди е амфотерен оксид?

Со која формула е претставена азотна киселина?

Формулата на никел(II) оксид е:

Како е името на оксидот со формула  $\text{CrO}_3$ ?

Кое е името на солта чија формула е  $\text{CuI}_2$ ?

Кои хемиски формули се точно запишани?

I.  $\text{Na}_2\text{NO}_3$     II.  $\text{K}_2\text{S}$     III.  $\text{CaPO}_4$     IV.  $\text{Zn}(\text{CO}_3)_2$     V.  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

Што се добива при реакција на  $\text{Mg}(\text{OH})_2$  и  $\text{HNO}_3$ ?

Со која од наведените супстанции треба да реагира натриум хидроксид за да се добие натриум сулфат и вода?

Што се добива при реакција на  $\text{K}_2\text{S}$  и  $\text{HCl}$ ?

Што се добива при реакција на литиум оксид и сулфурна киселина?

Молекуларно-дисперзни системи се оние кај кои големината на честичките на диспергираната супстанца е:

Кои од наведените раствори се нестабилни?

Пена е грубо-дисперзен систем во кој:

Разложувањето на електролитите и настанувањето на подвижни јони се вика:

Степенот на електролитна дисоцијација се означува со грчката буква:

Слепувањето на колоидните честички и образувањето на поголеми агрегати се вика:

Масената концентрација се обележува со:

Која од наведените единици се употребува за концентрацијата што се обележува со  $c$ ?

Кај силните електролити, степенот на електролитна дисоцијација е:

Кое од следните соединенија во воден раствор е слаб електролит?

Кое од следните соединенија во воден раствор е силен електролит?

Со која од дадените равенки е точно претставена електролитната дисоцијација на калциум хидроксид во воден раствор?

Со која од дадените равенки е претставена јонска реакција?

Колку мола катјони се образуваат со електролитна дисоцијација на 1 mol натриум карбонат?

Колку мола јони се образуваат со електролитна дисоцијација на 2 mol калиум бромид?

Во кој од понудените одговори е точно претставена скратената, т.е. ефективната јонска равенка на хемиската реакција меѓу воден раствор на сребро нитрат и воден раствор на натриум хлорид при што се образува слабо растворлив сребро хлорид и добро растворлив натриум нитрат?

Колку грама калиум нитрат треба да се растворот за да се приготват 250 cm<sup>3</sup> раствор во кој количинската концентрација на калиум нитрат изнесува 0,1 mol/dm<sup>3</sup>?

$$A_r(\text{K}) = 39 \quad A_r(\text{N}) = 14 \quad A_r(\text{O}) = 16$$

Колку изнесува масената концентрација на натриум хидроксид во 100 cm<sup>3</sup> раствор кој содржи 5 g натриум хидроксид?

Колку изнесува волуменскиот удел на етанол во раствор кој содржи  $50 \text{ cm}^3$  етанол растворени во  $200 \text{ cm}^3$  вода?

Во  $400 \text{ g}$  вода, растворени се  $100 \text{ g}$  бакар(II) хлорид. Колку изнесува масениот удел на бакар(II) хлорид во растворот, изразен во проценти?

Колку изнесува бројната концентрација на етанол во  $1000 \text{ cm}^3$  раствор кој содржи  $10 \text{ mol}$  етанол?

Колку грама натриум хлорид и колку грама вода треба да се земат за да се приготват  $5 \text{ kg}$  раствор во кој масениот удел на натриум хлоридот е  $20\%$ ?

Во  $200 \text{ g}$  вода, растворени се  $120 \text{ g}$  магнезиум хлорид. Колку изнесува масениот удел на магнезиум хлорид во растворот, изразен во проценти?

Што се добива при реакција на магнезиум оксид и азотна киселина?

Што се добива при реакција на KOH и  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ?

Кое е името на солта чија формула е  $\text{Cu}_3(\text{PO}_4)_2$ ?

Оксидите  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  и  $\text{SO}_3$  соодветно се именуваат како:

Бакарот гради два оксида: бакар(I) оксид и бакар(II) оксид. Нивните формули соодветно се:

Нитрити се соли на:

Со која формула е претставен алуминиум хидроксид?

Со која формула е претставена хлореста киселина?

Кој од следните оксиди е базен оксид?

Кој од наведените елементи е преоден елемент?

Јонска врска има во:

Колку изнесува волуменската концентрација на етанол во  $200 \text{ cm}^3$  раствор кој содржи  $50 \text{ cm}^3$  етанол?

Колку изнесува количинската концентрација на натриум карбонат во  $100 \text{ cm}^3$  раствор кој содржи  $10,6 \text{ g}$  натриум карбонат?

$$A_r(\text{Na}) = 23 \quad A_r(\text{C}) = 12 \quad A_r(\text{O}) = 16$$

Во кој од понудените одговори е точно претставена скратената, т.е. ефективната јонска равенка на хемиската реакција меѓу воден раствор на бариум хлорид и воден раствор на магнезиум сулфат при што се образува слабо растворлив бариум сулфат?

Со која од дадените равенки е точно претставена електролитната дисоцијација на сулфурна киселина во воден раствор?

Кое од следните соединенија во воден раствор е силен електролит?

Кое од следните соединенија во воден раствор е слаб електролит?

За колоидно-дисперзните системи е карактеристична појава на т.н. Тиндалов ефект што, всушност, претставува:

Во која периода и која група од периодниот систем на елементите е сместен елементот чиј атом има 12 протони во јадрото?

Кај електролитите, електричество се пренесува како резултат на движење на:

Емулзија е грубо-дисперзен систем во кој:

Колку грама калиум бромид треба да се земат за да се приготват  $500 \text{ cm}^3$  раствор во кој масената концентрација на калиум бромид е  $20 \text{ g/dm}^3$ ?

Со која од дадените равенки е претставена јонска реакција?

Масениот број на некој атом изнесува 23. Бројот на неутроните во неговото јадро е 12. Пресметај го бројот на валентните електрони во електронската обвивка.



Кој од следните елементи има најголема електронегативност?

Знаејќи дека атомот на водород има реден број 1, а атомот на хлор реден број 17, определи како ќе се поврзат овие два атома при образување на молекула од хлороводород.

Колку изнесуваат вредностите за главниот, орбиталниот и магнетниот квантен број на валентниот електрон на атомот кој во јадрото содржи 19 протони?

Нуклидот со атомски број 20 и масен број 40 ги содржи следните фундаментални честички:

Кај слабите електролити, степенот на електролитна дисоцијација претставува:

Колигативни својства на растворите се оние својства кои зависат од:

Колоидно-дисперзни системи се оние кај кои големината на честичките на диспергираната супстанца е:

Што се добива при реакција на  $\text{Na}_2\text{S}$  и  $\text{HCl}$ ?

Јонот  ${}_{16}\text{S}^{2-}$  има електронска конфигурација:

Електронската конфигурација на фосфор со реден број 15 е:

Колку изнесува масениот број на некој атом доколку тој содржи 19 протони, 20 неутрони и 19 електрони?

Кој од следните елементи има најмала енергија на јонизација?

Атомот на азот има реден број 7. Во молекулата на азот, атомите меѓу себе се поврзани со:

Колку изнесува волуменот на 88 g јаглерод диоксид при стандардни услови?

$$A_r(\text{C}) = 12 \quad A_r(\text{O}) = 16$$

Водородна врска има кај:

$sp^3$  хибридните орбитали се насочени кон:

Врската што е образувана со челно препокривање на две орбитали што лежат на иста оска се вика:

Позитивните јони се викаат:

Во периодниот систем, елементите се подредени според:

Колку молекули вода се содржат во 10 mol вода?

Колку грама алуминиум се содржат во 5 mol алуминиум оксид?

$$A_r(\text{Al}) = 27 \quad A_r(\text{O}) = 16$$

Колку изнесува стехиометрискиот коефициент пред HCl, доколку хемиската равенка  $\text{AsCl}_3 + \text{H}_2\text{S} = \text{As}_2\text{S}_3 + \text{HCl}$  се израмни со најмалите можни целобројни стехиометриски коефициенти?

H, Mg и Cl соодветно се хемиските симболи на:

Која од наведените смеси е хетерогена смеса?

Односот на количествата на натриум, сулфур и кислород во натриум сулфат соодветно изнесува:

Азотот е едновалентен во:

Колку изнесува валентноста на хром во  $\text{CrO}_3$ ?

На кој елемент припаѓа некој атом, се одредува според:

Нуклидите со еднаков атомски број, а различен масен број се викаат:

Масен број претставува:

Авогадровата константа е:

Моларната маса на  $\text{H}_2\text{SO}_4$  изнесува:

Физичката величина количество супстанца се означува со:

Во кој од понудените одговори се дадени само соединенија?

Бројот на протоните во атомското јадро се вика:

Кои атомски орбитали се опишани со главен квантен број 4 и орбитален квантен број 1?

Електронската конфигурација на последниот електронски слој на атомите на елементите од 13-тата група во периодниот систем се претставува општо како:

Кој од следните метали е алкален метал?

Релативната атомска маса на калиум изнесува:

Колку грама магнезиум оксид се добиваат со целосно согорување на 2,4 g магнезиум во кислород?

$$A_r(\text{Mg}) = 24 \quad A_r(\text{O}) = 16$$

Колку изнесува масениот удел на јаглерод во етан, т.е.  $\text{C}_2\text{H}_6$ ?

$$A_r(\text{C}) = 12 \quad A_r(\text{H}) = 1$$

Хемиската формула на соединението што се состои од двовалентно железо и едновалентен хлор е:

Колку атоми на кислород има во пет молекули фосфорна киселина?

Неполарна ковалентна врска има во:

Поларна ковалентна врска има во:

Кое е името на солта чија формула е  $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$ ?

Со која од дадените равенки е претставена јонска реакција?

Знаејќи дека атомот на водород има реден број 1, а атомот на флуор реден број 9, определи како ќе се поврзат овие два атома при образување на молекула од флуороводород.

Неполарна ковалентна врска има во:

Атомски број претставува:

Јонот  ${}_{15}\text{P}^{3-}$  има електронска конфигурација:

H, Mn и C соодветно се хемиските симболи на:

Колку атоми на кислород има во пет молекули фосфореста киселина?

Авогадровиот број изнесува:

Физичката величина моларна маса се означува со:

Во 1000 g вода, растворени се 600 g калиум јодид. Колку изнесува масениот удел на калиум јодид во растворот, изразен во проценти?

Колку изнесува количинската концентрација на натриум сулфат во  $250 \text{ cm}^3$  раствор кој содржи 14,2 g натриум сулфат?

$A_r(\text{Na}) = 23$     $A_r(\text{S}) = 32$     $A_r(\text{O}) = 16$

Што се добива при реакција на калциум оксид и азотна киселина?

Во која периода и која група од периодниот систем на елементите е сместен елементот чиј атом има 11 протони во јадрото?

Електронската конфигурација на последниот електронски слој на атомите на елементите од 15-тата група во периодниот систем се претставува општо како:

Водородна врска има кај:

Врската што е образувана со странично препокривање на две p орбитали се вика:

Колку грама калциум оксид се добиваат со целосна оксидација на 4 g калциум?

$$A_r(\text{Ca}) = 40 \quad A_r(\text{O}) = 16$$

Кој од следните метали е алкален метал?

Кои атомски орбитали се опишани со главен квантен број 5 и орбитален квантен број 1?

Колку изнесува масениот удел на јаглерод во метан, т.е.  $\text{CH}_4$ ?

$$A_r(\text{C}) = 12 \quad A_r(\text{H}) = 1$$

Колку изнесува валентноста на сулфур во  $\text{SO}_3$ ?

Кое од следните соединенија во воден раствор е слаб електролит?

Кај слабите електролити, со смалување на концентрацијата степенот на електролитната дисоцијација:

Суспензија е грубо-дисперзен систем во кој:

Грубо-дисперзни системи се оние кај кои големината на честичките на диспергираната супстанца е:

Со која формула е претставена хлорна киселина?

Кој од следните оксиди е базен оксид?

Нуклидот со атомски број 12 и масен број 24 ги содржи следните фундаментални честички:

Кој од следните елементи има најголема енергија на јонизација?

Реакцијата кај која мерливи количества од сите реактанти и продукти се присутни и на крајот на реакцијата се вика:

Разложувањето на супстанците под дејство на светлина се вика:

Реакцијата кај која од голем број помали молекули се добиваат макромолекули, а се одделуваат супстанции образувани од мали молекули (вода, амонијак и сл.) се вика:

Егзотермните процеси се придружени со:

Претворањето на едни единки во други се вика:

Енергијата во која удел внесуваат кинетичката енергија на секоја од честичките од коишто се состои системот, како и потенцијалната енергија што е резултат на заемните дејства меѓу честичките се вика:

Со која од хемиските равенки е претставена реакција на замена?

Каков вид реакција е прикажана со равенката  $Zn(NO_3)_2 + 2NaOH = Zn(OH)_2 + 2NaNO_3$ ?

Дадена е термохемиската равенка:



Оттука следува дека реакцијата што е претставена со оваа термохемиска равенка е:

Со која од хемиските равенки е претставена реакција на кондензација?

Колкаво количество топлина треба да се доведе при стандардни услови за да со соединување на азот и кислород се образуваат  $22,4 \text{ dm}^3$  азот моноксид? Термохемиската равенка на оваа реакција е:



Колку изнесува реакционата енталпија на некоја хемиска реакција во која при единична промена на досегот на реакцијата се доведуваат  $53 \text{ kJ}$  енергија во вид на топлина?

Колку изнесува реакционата енталпија на некоја хемиска реакција во која при единична промена на досегот на реакцијата се ослободуваат  $241,8 \text{ kJ}$  енергија во вид на топлина?

Врз брзината на хемиската реакција влијаат:

На крајот на хемиската реакција катализаторите излегуваат:

Како се вика супстанцата со која катализаторот стапува во интеракција при каталитичка реакција?

Точката од патот на хемиската реакција во која енергијата има максимална вредност соодветствува на состојба во која се образува:

Со зголемување на температурата, кај најголем број хемиски реакции брзината на реакцијата:

Енергијата на активација, пресметана за промена на досегот за еден мол, претставува:

Единица за енергија на активација е:

Доколку енергијата на продуктите е помала од енергијата на реактантите (пресметани за промена на досегот за еден мол) вредноста на реакционата енталпија ќе биде:

Брзината на некоја хемиска реакција се зголемува три пати доколку температурата се покачи за 10 °C. Колку пати брзината на реакцијата на температура од 50 °C ќе е поголема од брзината на истата реакција на температура од 30 °C?

Колку пати брзината на некоја реакција на температура од 80 °C ќе е поголема од брзината на истата реакција на температура од 50 °C доколку температурниот коефициент на реакцијата изнесува 2?

Изолиран систем е:

Реакционата Гибсова енергија е дефинирана со изразот:

Мерка за степенот на неред во еден систем е физичката величина:

Во затворен систем спонтано може да тече процес што е придружен со:

Ако при определена температура и определен притисок се намали концентрацијата на некој од продуктите на реакцијата, тогаш:

Кај која од хемиските реакции, чии равенки се дадени, зголемувањето на притисокот ја поместува хемиската рамнотежа кон добивање на поголемо количество продукти?

Која е единицата во која ќе биде изразена вредноста за константата на хемиска рамнотежа  $K_c$  на реакцијата дадена со равенката  $\text{H}_2(\text{g}) + \text{I}_2(\text{g}) = 2\text{HI}(\text{g})$  ако концентрациите на учесниците се изразени во  $\text{mol/dm}^3$ ?

Кај која од хемиските реакции, чии равенки се дадени, снижувањето на температурата ќе ја помести хемиската рамнотежа кон десно?

Протолитите коишто речиси еднакво лесно (односно, еднакво тешко) и оддаваат и примаат протони се викаат:

Според теоријата на Бренштед и Лаури, протон-донорот се смета за:

Според теоријата на Бренштед и Лаури, протон-акцепторот се смета за:

Единица за јонскиот производ на водата е:

Во чиста вода, на температура од 25 °C, концентрацијата на водородните јони изнесува:

Средината ќе биде базна тогаш кога во растворот:

$K_w$  се претставува со изразот:

Со која од наведените равенки е претставена автопротолитичка реакција?

Каква е средината во раствор со pH = 1 на температура од 25 °C?

Ако во некој раствор pH изнесува 9 на температура од 25 °C, средината е:

Каква е средината во раствор во кој на температура од 25 °C концентрацијата на водородните јони изнесува  $10^{-10} \text{ mol/dm}^3$ ?

Ако во некој раствор pH изнесува 7 на температура од 25 °C, средината е:

Каква е средината во раствор во кој на температура од 25 °C концентрацијата на хидроксидните јони изнесува  $10^{-3} \text{ mol/dm}^3$ ?

Каква е средината во воден раствор од  $\text{CH}_3\text{COONa}$ ?

Средината е кисела во воден раствор од:



Во хемиската реакција претставена со равенката  $\text{HCl}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) = \text{H}_3\text{O}^+(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq})$ , водата е:

Кој од реактантите во протолитичката реакција претставена со равенката  $\text{NH}_4^+(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) = \text{NH}_3(\text{aq}) + \text{H}_3\text{O}^+(\text{aq})$  е киселина според теоријата на Бренштед и Лаури?

Средината е неутрална во воден раствор од:

Каква ќе биде средината во растворот што се добива после целосна реакција на 1 mol хлороводородна киселина во воден раствор и 1 mol натриум хидроксид во воден раствор?

Реакциите во кои доаѓа до размена на електрони се викаат:

Редукционо средство е супстанца која:

Кој од следните метали не може да истисне водород од киселина?

Кој од следните метали може да го истисне бакарот од негова сол?

Колку изнесуваат оксидационите броеви на фосфорот во фосфореста киселина и фосфорна киселина соодветно?

Ако една супстанца е силно оксидационо средство, нејзината редуцирана форма ќе биде:

Со која од хемиските равенки е претставен редокс процес?

Во кое од следните соединенија азотот има оксидационен број +2?

Определи кој учесник е оксидационо средство во редокс реакцијата претставена со равенката:  $2\text{FeCl}_3 + \text{SnCl}_2 = 2\text{FeCl}_2 + \text{SnCl}_4$ .

Колку изнесува стехиометрискиот коефициент пред азотна киселина доколку хемиската равенка на редокс реакцијата  $\text{HNO}_3 + \text{S} = \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$  се израмни со најмалите можни целобројни стехиометриски коефициенти?

Колку изнесува стехиометрискиот коефициент пред сулфур диоксид, доколку хемиската равенка на редокс реакцијата  $\text{HClO}_4 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{HCl} + \text{H}_2\text{SO}_4$  се израмни со најмалите можни целобројни стехиометриски коефициенти?

Кај секој електрохемиски елемент, на катодата се одвива:

Комбинацијата метален цинк-раствор од сулфурна киселина-метален бакар се вика:

При процесите на електролиза доаѓа до:

Процесот при кој со електролиза врз предмети од еден метал се нанесува друг метал се вика:

Кај секој електрохемиски елемент, на анодата се одвива:

Галванизационата постапка во која предмети од алуминиум се обложуваат со цврст слој оксид се вика:

Електрохемиска корозија е корозијата што е резултат на:

Што се одделува на катодата, а што на анодата при електролиза на воден раствор од калиум хлорид?

Што се одделува на катодата, а што на анодата при електролиза на воден раствор од натриум флуорид?

Што се одделува на катодата, а што на анодата при електролиза на воден раствор од бакар(II) нитрат?

Што се одделува на катодата, а што на анодата при електролиза на воден раствор од алуминиум хлорид?

Што се одделува на катодата, а што на анодата при електролиза на воден раствор од литиум нитрат?

Што се одделува на катодата, а што на анодата при електролиза на воден раствор од цинк сулфат?

Формулата на амонијак е:

Кој од следните искази што се во врска со оксидите на сулфурот и неговите киселини е точен?

Анхидрид на азотестата киселина е:

Солите на азотната киселина се викаат:

Царската вода е:

Ковелин е минерал на:

Формулата на сфалерит е:

Кој од следните искази што се во врска со амонијакот е точен?

Нитрити се соли на:

Кој од следните искази што се во врска со бакарот е точен?

Едно од својствата на течниот амонијак е можноста во него да се раствораат:

Индустриски, натриум хидроксид се добива со електролиза на воден раствор од натриум хлорид. При овој процес, исто така, се добиваат и:

Со растворање на сулфур триоксид во вода се добива:

Формулата на натриум хидрогенсулфит е:

Кој од наведените оксиди при реакција со вода дава смеса од азотеста киселина и азотна киселина?

Во воден раствор, азотната киселина е целосно дисоцирана. Со која од дадените равенки е точно претставен овој процес?

Со растворање на  $SO_2$  во вода се добива:

Калиум хидрогенсулфат е сол на:

Разредената азотна киселина е оксидационо средство при што самата се редуцира до:

Со која од наведените хемиски равенки е претставена реакцијата за добивање на азотна киселина според методата на Глаубер?

Што се добива со реакција меѓу бакар и концентрирана азотна киселина?

Со реакција на бакар и концентрирана сулфурна киселина при загревање се добива:

Со која од наведените хемиски равенки е претставен процес на „пржење“ на руда?

Пречистувањето на суровиот бакар се врши со електролиза. Притоа, материјалот од анодата:

Бакарот гради два оксида: бакар(I) оксид и бакар(II) оксид. Нивните формули соодветно се:

Хемиската формула на олово(IV) оксид е:

Со зголемување на концентрацијата на реактантите, брзината на реакцијата:

Енергијата која треба да им се доведе на реактантите за реакцијата да може да го зголеми својот досег за еден мол се вика:

Што се одделува на катодата, а што на анодата при електролиза на воден раствор од натриум хлорид?

Што се одделува на катодата, а што на анодата при електролиза на воден раствор од бакар(II) сулфат?

Што се одделува на катодата, а што на анодата при електролиза на воден раствор од бакар(II) хлорид?

Хемиска корозија е корозијата што е резултат на:

Елоксирање е галванизациона постапка во која предмети од алуминиум се обложуваат со:

Растворањето на амонијак во вода и образувањето на амониум хидроксид е точно претставено со следната хемиска равенка:

Каква е средината во раствор во кој на температура од 25 °C концентрацијата на водородните јони изнесува  $10^{-3} \text{ mol/dm}^3$ ?

Ако во некој раствор pH изнесува 11 на температура од 25 °C, средината е:

Со равенката  $\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) = \text{H}_3\text{O}^+(\text{aq}) + \text{OH}^-(\text{aq})$  е претставена:

Протолитички реакции се оние реакции во кои доаѓа до пренос на:

Која е единицата во која се изразува вредноста за константата на хемиска рамнотежа  $K_c$  на реакцијата

дадена со равенката  $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) = 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$  ако концентрацијата е изразена во единица  $\text{mol}/\text{dm}^3$ ?

Кај која од хемиските реакции, чии равенки се дадени, промената на притисокот не влијае на хемиската рамнотежа?

Како се викаат судирите при кои честичките од реактанти се претвораат во честички од продукти?

Ако при определена температура и определен притисок се зголеми концентрацијата на некој од реактантите, тогаш:

Во изолиран систем спонтано може да тече процес што е придружен со:

Гибсовата енергија е дефинирана со изразот:

Супстанците коишто ја забрзуваат хемиската реакција, а на крајот на реакцијата излегуваат хемиски и количински неизменети се викаат:

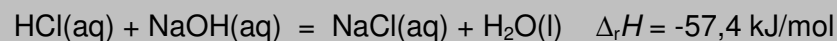
Колку изнесува реакционата енталпија на некоја хемиска реакција во која при единична промена на досегот на реакцијата се доведуваат  $90,2 \text{ kJ}$  енергија во вид на топлина?

Колкаво количество топлина се ослободува со согорување на  $12 \text{ kg}$  јаглерод? Термохемиската равенка на оваа реакција е:



Дополнителен податок:  $A_r(\text{C}) = 12$

Дадена е термохемиската равенка:



Оттука следува дека реакцијата што е претставена со оваа термохемиска равенка е:

Каков вид реакција е прикажана со равенката  $\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$ ?

Енталпијата е дефинирана со изразот:

Брзината на некоја хемиска реакција се зголемува три пати доколку температурата се покачи за 10 °C. Колку пати брзината на реакцијата на температура од 70 °C ќе е поголема од брзината на истата реакција на температура од 40 °C?

Во воден раствор, натриум хидроксидот е целосно дисоциран. Со која од дадените равенки е точно претставен овој процес?

Во кој од понудените одговори се дадени само индиферентни оксиди на азотот?

Со која од хемиските равенки е претставена реакција на соединување?

Сулфурната киселина образува два вида соли:

Кој од следните метали не може да истисне водород од хлороводородна киселина?

Разликата меѓу енергијата на продуктите и енергијата на реактантите ја дава вредноста на:

Оксидационо средство е супстанца која:

Средината е кисела во воден раствор од:

Водородниот показател, т.е. pH претставува:

Ендотермните процеси се придружени со:

Разложувањето на супстанците под дејство на топлина се вика:

Реакцијата која се одвива сè додека макар еден од реактантите да исчезне од реакциониот систем се вика:

Кои супстанции дејствуваат каталитички во автокаталитичките реакции?

Кој од реактантите во протолитичката реакција претставена со равенката  $\text{CN}^-(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) = \text{HCN}(\text{aq}) + \text{OH}^-(\text{aq})$  е киселина според

теоријата на Бренштед и Лаури?

Во хемиската реакција претставена со равенката  $\text{NH}_3(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) = \text{NH}_4^+(\text{aq}) + \text{OH}^-(\text{aq})$ , амонијакот е:

Затворен систем е:

Што се одделува на катодата, а што на анодата при електролиза на воден раствор од натриум сулфат?

Анхидрид на азотната киселина е:

Царска вода е смеса составена од:

Каква е средината во воден раствор од KCN?

Колку изнесуваат стехиометриските коефициенти пред  $\text{HClO}_3$  и  $\text{H}_3\text{PO}_4$  соодветно, доколку хемиската равенка на редокс реакцијата

$\text{HClO}_3 + \text{P} + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{HCl}$  се израмни со најмалите можни целобројни стехиометриски коефициенти?

Опреди кој учесник е редуционо средство во редокс реакцијата претставена со равенката:  $2\text{CuO} + \text{C} = 2\text{Cu} + \text{CO}_2$ .

Со која од хемиските равенки е претставен редокс процес?

Во кое од следните соединенија хлорот има оксидационен број +5?

Галенит е минерал на:

Месингот е легура на:

Солите на азотестата киселина се викаат:

Со Хабер-Бошовиот процес се добива:

Каква е средината во раствор со  $\text{pH} = 2$  на температура од  $25\text{ }^\circ\text{C}$ ?

На температура од  $25\text{ }^\circ\text{C}$  вредноста на јонскиот производ на водата  $K_w$  е приближно:

При процесите на електролиза доаѓа до:

На обични услови концентрираната сулфурна киселина е:

Со растворање на сулфур диоксид во вода се добива:

Индустриски, натриум хидроксид се добива со електролиза на воден раствор од:

Колку изнесуваат оксидационите броеви на сулфурот во сулфур диоксид и сулфуроводородна киселина соодветно?

Пречистувањето на суровиот бакар се врши со електролиза. Притоа, суровиот бакар се користи како:

Во кој од понудените одговори се дадени само точни формули на оксиди на оловото?

Редукција претставува процес во кој доаѓа до:

Галванскиот елемент којшто откако ќе се „испразни“ и напонот ќе му опадне може пак да биде „наполнет“ се вика:

Кај секој електрохемиски елемент, на катодата се одвива полуреакција на:

Во присуство на кислород, бакарот постепено се раствора во разредена хлороводородна киселина и притоа се добива:

Што се добива со реакција помеѓу бакар и разредена азотна киселина?

Со која од наведените хемиски равенки е претставена реакција на диспропорционирање?

Според теоријата на Бренштед и Лаури, база е супстанцата што е:

Според теоријата на Бренштед и Лаури, киселина е супстанцата што е:

Амонијак се добива со:

Брзината на некоја хемиска реакција се зголемува три пати доколку температурата се покачи за  $10\text{ }^{\circ}\text{C}$ . Колку пати брзината на реакцијата на температура од  $50\text{ }^{\circ}\text{C}$  ќе е поголема од брзината на истата реакција на температура од  $20\text{ }^{\circ}\text{C}$ ?

Енергијата која треба да им се доведе на реактантите за реакцијата да може да го зголеми својот досег за еден мол се вика:



Колку изнесува реакционата енталпија на некоја хемиска реакција во која при единична промена на досегот на реакцијата се ослободуваат 393,5 kJ енергија во вид на топлина?

Со изразот  $H = U + PV$  е дефинирана:

Корозијата што е резултат на непосредно делување на суви гасови се вика:

Кај која од хемиските реакции, чии равенки се дадени, промената на притисокот не влијае на хемиската рамнотежа?

Отворен систем е:

На температура од 25 °C вредноста на јонскиот производ на водата  $K_w$  е приближно:

Според теоријата на Бренштед и Лаури, киселина е супстанцата што е:

Колку изнесуваат стехиометриските коефициенти пред HI и H<sub>2</sub>S соодветно, доколку хемиската равенка на редокс реакцијата

$H_2SO_4 + HI = I_2 + H_2S + H_2O$  се израмни со најмалите можни целобројни стехиометриски коефициенти?

Во кое од следните соединенија сулфурот има оксидационен број -2?

Во хемиската реакција претставена со равенката  $NH_3(aq) + H_2O(l) = NH_4^+(aq) + OH^-(aq)$ , водата е:

Што се одделува на катодата, а што на анодата при електролиза на воден раствор од калиум сулфат?

Средината е кисела во воден раствор од:

Каква е средината во раствор во кој на температура од 25 °C концентрацијата на водородните јони изнесува  $10^{-1} \text{ mol/dm}^3$ ?

Во кој од понудените одговори се дадени само киселински оксиди на азотот?

Како се вика галванизационата постапка во која предмети од алуминиум се обложуваат со цврст слој оксид?

Со растворање на сулфур триоксид во вода се добива:

Бронзата е легура на:

Како се вика реакцијата кај која истовремено се случуваат и елементарни акти во кои честички од реактантите се претвораат во

честички од продуктите и елементарни акти во кои честички од продуктите се трансформираат во честички од реактантите?

Ако во некој раствор рН изнесува 13 на температура од 25 °C, средината е:

Со која од хемиските равенки е претставена реакција на разложување?

Хемиската формула на олово(II) оксид е:

Што се добива со реакција помеѓу бакар и концентрирана азотна киселина?

$\text{NaHSO}_4$  е сол на:

Нитрати се соли на:

Кај секој електрохемиски елемент, на анодата се одвива полуреакција на:

Оксидација претставува процес во кој доаѓа до:

Супстанците кои што ја забавуваат хемиската реакција се викаат:

Колку хибридни орбитали се добиваат при  $sp^2$ -хибридизација кај атомот на јаглерод?

Кој од следните искази што се во врска со хибридизација и врски кај атомот на јаглерод е точен?

Во кој од понудените одговори се наведени само нуклеофилни честички?

Колку изнесува аголот меѓу  $sp$ -хибридните орбитали?

Кога јаглеродниот атом е  $sp^2$ -хибридизиран, тој образува:

Пропанал и пропанон се:

Што се добива при хомолитичко кинење на ковалентна врска помеѓу два јаглеродни атоми во молекула на алкан?

2,3-диметилпентан и 2-метилхексан се:

Колку секундарни јаглеродни атоми се содржат во една молекула од соединението со формула  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ?

Која е молекулската формула на соединението 2,4-диметилпент-2-ен?

Колку терцијарни јаглеродни атоми се содржат во една молекула од соединението 2,3-диметилхексан?

$\text{C}_n\text{H}_{2n}$  е општа формула за:

Соединенијата со формули  $\text{C}_8\text{H}_{18}$  и  $\text{C}_9\text{H}_{20}$  се:

Кој од наведените јаглеводороди е алкин?

Со равенката:  $n\text{CH}_2=\text{CH}_2 \rightarrow (-\text{CH}_2-\text{CH}_2-)_n$  е претставена реакција на:

Диенот со формула  $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$  е:

Кој од наведените алкани има најниска температура на вриење?

При горење на метан се добива:

Молекулската формула на хептен е:

Кај кој од наведените циклоалкани се јавува најголем агловен напон, т.е Баеров напон?

Формулата на ксилен е:

Кое од следните соединенија е хетероциклично ароматично соединение?

$\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$  е општа формула за:

Изопренот е:

Кај циклоалканите јаглеродните атоми од затворената низа се:

$C_6H_6$  е формула на:

Колку вкупно сигма врски има во молекулата на бензен?

Јаглеводородот со назив 2,3-диметилхептан е изомер на:

Добивање на алкан од Грињаров реагенс е претставено со равенката:

Со која хемиска равенка е претставена реакција на адиција?

Со која хемиска равенка е претставена реакција на супституција?

Кај кој од наведените циклоалкани е можна геометриска изомерија?

Кој од наведените алкени е изомер со 3-метилпент-1-ин?

Колку сигма врски има во молекулата на пропин?

Колку изомери се можни кај дисупституираните бензенски деривати доколку сите супституенти се исти?

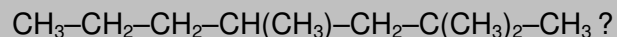
Добивање на алкан со хидрогенација е претставено со равенката:

Со која хемиска равенка е претставена реакција на образување на ацетилид?

Кој од наведените алкени е изомер со 3-метилбут-1-ен?

Колку пи врски има во молекулата на бута-1,3-диен?

Како се именува соединението чија рационална структурна формула е



Како се именува соединението чија рационална структурна формула е  $CH_3-CH(CH_3)-CH=CH-CH_3$ ?

Рационалната структурна формула на 4-етил-5-метилхепт-1-ин е:

Пропен може да се добие со:

Што се добива со реакција меѓу пент-1-ен и бромоводород?

Кое соединение ќе се добие со реакција на бут-1-ин и вода?

Со реакција на циклопропан и бромоводород се добива:

Што се добива со реакција меѓу бензен и концентрирана азотна киселина во присуство на концентрирана сулфурна киселина?

Рационалната структурна формула на 2,2-диметилхекс-3-ен е:

Што се добива со реакција меѓу бут-1-ен и вода?

Што се добива со нитрирање на толуен во присуство на концентрирана сулфурна киселина?

Кое од наведените соединенија е ароматичен алкохол, т.е. содржи бензенско јадро во својот состав?

Кое од наведените соединенија спаѓа во групата на феноли?

Функционална група на алкохолите е:

Ацеталдехид е тривијално име за:

Кое од наведените соединенија може да се докаже со јодоформна реакција?

Кој од наведените алкохоли има највисока температура на вриење?

Која од следните карбоксилни киселини е најсилна?

Која од следните карбоксилни киселини е најслаба?

Како се викаат солите на етанската киселина?

Водородни врски не се образуваат меѓу молекулите на:

Кој од наведените амини има најизразени базни својства?

Кој од следните алкохоли е многу силен отров?

Етан-1,2-диол е познат уште и под називот:

-COOH е функционална група на:

2,4,6-тринитрофенол е познат уште и под името:

Формалин се добива со растворање на:

Анилин се добива со редукција на:

Кој од следните алкохоли е примарен алкохол?

Натриум метанолат се добива со реакција меѓу:

Метил хлорид може да се добие со реакција меѓу метанол и:

Со оксидација на пропанал се добива:

Со редукција на бутанон се добива:

Формулата на бутанската киселина е:

Името на аминот со формула  $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$  е:

Со формулата  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$  е претставен:

Кој од следните алкохоли е терцијарен алкохол?

Кое од следните органски соединенија може да реагира со натриум хидроксид?

Со редукција на пентанал се добива:

Со оксидација на пропанон се добива:

Формулата на 2-метилпентан-1-ол е:

Името на соединението со формула  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$  е:

Што се добива со оксидација на  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ?

Со реакција меѓу етанска киселина и етанол се добива:

Со целосно нитрирање на фенол се добива:

Со која формула е претставен 2-метилхептанал?

Името на соединението со формула  $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCH}_3$  е:

Што се добива со реакција меѓу етанал и цијановодород?

При реакција на натриум и мравска киселина се добива:

Со формулата  $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$  е претставен:

Етаноил хлорид може да се добие доколку со  $\text{PCl}_5$  се дејствува на:

Името на соединението со формула  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CHO}$  е:

Со реакција меѓу триметиламин и хлороводородна киселина се добива:

Електрофилна супституција е реакција на супституција којашто се одвива со напад на електрофилна честичка на:

Дезактивирачки супституент кај електрофилна ароматична супституција може да биде:

Нуклеофилна адиција е реакција на адиција на нуклеофилна честичка на:

За која од наведените класи органски соединенија е карактеристична реакција на електрофилна адиција?

За кое од наведените органски соединенија е карактеристична реакција на електрофилна супституција?

Кое од наведените соединенија е пореактивно во споредба со бензенот?

Реакцијата претставена со равенката  $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{Cl} + \text{HCl}$  е пример за:

Реакцијата меѓу метил хлорид и натриум хидроксид е пример за:

Со редукција на бутан-2-он се добива:

Со оксидација на пентанал се добива:

Добивањето на алкан според Вурцовата синтеза е претставено со равенката:

$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$  е формула на:

$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$  е хемиска формула на:

Кој од наведените алкени е изомер со 4-метилхекс-1-ен?

Со која хемиска равенка е претставена реакција на супституција?

Што се добива со реакција меѓу бут-1-ен и бромоводород?

Која од следните карбоксилни киселини е најсилна?

Кој од наведените алкохоли е дихидроксилен алкохол?

Што се добива со реакција меѓу бензен и етаноил хлорид во присуство на алуминиум хлорид како катализатор?

Како се именува соединението чија рационална структурна формула е  $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}(\text{CH}_3)\text{—CH}=\text{CH}_2$ ?

Кога јаглеродниот атом е  $sp^3$ -хибридизиран, тој образува:



Индуктивен ефект е:

При реакција на фенол и натриум хидроксид се образува:

Натриум етанолат се добива со реакција меѓу:

Колку хибридни орбитали се добиваат при  $sp^3$ -хибридизација кај јаглероден атом?

Формулата на толуен е:

Кој од наведените циклоалкани е најреактивен?

Молекулската формула на хексин е:

При горење на јаглеводород се добива:

Со која хемиска равенка е претставена реакција на адиција?

Добивање на алкан со хидрогенизација на алкен е претставено со равенката:

$C_nH_{2n+2}$  е општа формула за:

Кој од наведените јаглеводороди е алкен?

Соединенијата со формули  $C_4H_{10}$  и  $C_6H_{14}$  се:

Која е молекулската формула на соединението чија рационална структурна формула е  $CH_3-C(CH_3)_2-CH=CH-CH=CH-CH_3$ ?

Колку примарни, секундарни и терцијарни јаглеродни атоми се содржат во една молекула од соединението со формула  $CH_3CH(CH_3)C(CH_3)_2CH_2CH_3$ ?

Што се добива при хетеролитичко кинење на ковалентна врска помеѓу два јаглеродни атоми во молекула на алкан?

Пропан-1-ол и пропан-2-ол се:

Кога јаглеродниот атом е  $sp$ -хибридизиран, тој образува:

Кој од наведените алкани има највисока температура на вриење?

Во кој од понудените одговори се наведени само електрофилни честички?

Поместувањето на електроните од сигма-врските долж јаглородната низа се вика:

Кој од дадените диени е кумулиран диен?

Со равенката:  $n\text{CF}_2=\text{CF}_2 \rightarrow (-\text{CF}_2-\text{CF}_2-)_n$  е претставена реакција на:

Функционална група на алдехидите е:

Кое од наведените соединенија е фенол?

Кој од следните алкохоли е секундарен алкохол?

Кое од следните соединенија е амин?

Со која формула е претставен анилин?

Како се викаат солите на етандиската киселина?

Кој од наведените алкохоли е трихидроксилен алкохол?

Кое соединение ќе се добие со реакција на пропин и вода?

Етен се добива со:

Со која хемиска равенка е претставена реакција на елиминација?

Јаглеводородот со назив 2,2-диметилхексан е изомер на:

Која од следните карбоксилни киселини е најсилна?

Која од следните карбоксилни киселини е најслаба?

Карактеристична реакција за алдехидите и кетоните е:

Пропанонот е познат под тривијалното име:

Формалдехид е тривијално име за:

Со реакција на циклопропан и бром се добива:

Кое од следните соединенија е хетероциклично ароматично соединение?

Реакција на естерификација е реакција меѓу:

Што се добива со реакција меѓу бензен и монохлороетан во присуство на алуминиум хлорид како катализатор?

Што се добива со реакција меѓу пент-1-ен и хлор?

Рационалната структурна формула на 4-етил-5-метилхепт-2-ин е:

Како се именува соединението чија рационална структурна формула е  $\text{CH}_3\text{-C}(\text{CH}_3)_2\text{-CH=CH-CH}_3$ ?

Како се вика фазата со која завршува реакцијата на хлорирање на метан?

Реакцијата меѓу етен и бромоводород е пример за:

Реакцијата претставена со равенката  $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{Cl} + \text{HCl}$  е пример за:

Кое од наведените соединенија е помалку реактивно во споредба со бензенот?

Нуклеофилна супституција е реакција на супституција која се одвива со напад на нуклеофилна честичка на:

Со реакција меѓу метиламин и хлороводородна киселина се добива:

При реакција на натриум и оцетна киселина се добива:

Ацетал се добива со реакција меѓу:

Името на соединението со формула  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{COCH}_3$  е:

Со која формула е претставен 5-метилхексанал?

Со реакција меѓу фенол и бром се добива смеса од:

Метил етаноат се добива со реакција меѓу:

Што се добива со оксидација на  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ?

Името на соединението со формула  $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$  е:

Со формулата  $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$  е претставен:

Името на аминот со формула  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$  е:

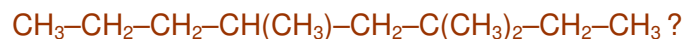
Формулата на мравската киселина е:

Со редукција на алдехид се добива:

Со оксидација на кетон се добива:

За која од наведените класи органски соединенија е карактеристична реакција на нуклеофилна адиција?

Како се именува соединението чија рационална структурна формула е



Колку изомери се можни кај трисупституираните бензенски деривати доколку сите супституенти се исти?

Колку сигма врски и колку пи врски има во молекулата на етин?

Кој од наведените алкини е изомер со 3-метилбут-1-ин?

Кај кој од наведените алкени е можна цис-транс изомерија?

Како се вика фазата со која започнува реакцијата на хлорирање на метан?

Реакцијата претставена со равенката  $\text{CH}_3\text{CHO} + \text{HCN} \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CN}$  е пример за:

Со која формула е претставен 4-метилпентан-2-он?

Кое од следните соединенија покажува кисели својства?

Кое од следните соединенија е ароматичен јаглеродород со фузирани (кондензирани) бензенови прстени?

Кој од дадените диени е изолиран диен?

Кој од наведените циклоалкани е најмалку реактивен?

$\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$  е општа формула за:

Колку кватернерни јаглеродни атоми се содржат во една молекула од соединението 2,2,4-триметилпентан?

Колку сигма врски и колку пи врски има во молекулата на етен?

Со реакција меѓу диметиламин и хлороводородна киселина се добива:

Формулата на пентанската киселина е:

Кој од следните алкохоли е терцијарен алкохол?

Ацетонот е:

-CHO е функционална група на: