# *Правильні відповіді на тестування з хімії 2008 року (додаткова сесія)*

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№** | **Зміст завдання, правильна відповідь, відповідність завдання програмі з хімії зовнішнього незалежного оцінювання 2008р.** | **Відповідність завдання підручникам, посібникам, затвердженим Міністерством освіти і науки України** |
| 1 | Зміст завдання: Виберіть формулювання закону Авогадро: Правильна відповідь: « в однакових об’ємах різних газів за однакових умов міститься однакова кількість молекул»; Відповідність програмі: закон Авогадро | Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.93. |
| 2 | Зміст завдання: Визначте склад молекули простої речовини Правильна відповідь: Н2 Відповідність програмі: прості й складні речовини | Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.43. |
| 3 | Зміст завдання: Укажіть рядок сполук, у яких ступінь окиснення Нітрогену однакова: Правильна відповідь: HNO3; N2O5; NaNO3; Відповідність програмі: ступінь окиснення | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.59 |
| 4 | Зміст завдання: Визначте правильне твердження щодо молекули вуглекислого газу: Правильна відповідь: складається з двох видів атомів; Відповідність програмі: речовини, молекули, атоми, молекулярна будова речовин, будова молекули вуглекислого газу | Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.100. |
| 5 | Зміст завдання: Визначте формулу газу, легшого за повітря: Правильна відповідь: CH4; Відповідність програмі: хімічні формули найважливіших сполук неметалічних елементів, відносна густина за іншим газом | Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.70, 97. |
| 6 | Зміст завдання: Укажіть молярну масу ортофосфатної кислоти (г/моль): Правильна відповідь: 98. Відповідність програмі: молярна маса | Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.61 – 65. |
| 7 | Зміст завдання: Визначте рядок, утворений лише з тих елементів, що входять до головної підгрупи періодичної системи Д.І. Менделєєва: Правильна відповідь: F; Сl; I; Відповідність програмі: групи і підгрупи періодичної системи хімічних елементів Д.І. Менделєєва | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.19. |
| 8 | Зміст завдання: Визначте рядок, утворений лише з тих елементів, що входять до побічної підгрупи періодичної системи Д.І. Менделєєва: Правильна відповідь: Cu; Zn; Ag; Відповідність програмі: групи і підгрупи періодичної системи хімічних елементів Д.І. Менделєєва | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.19. |
| 9 | Зміст завдання: Визначте рядок, утворений лише з елементів малого періоду періодичної системи Д.І. Менделєєва: Правильна відповідь: Al; P; Cl; Відповідність програмі: Великі та малі періоди | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.17-20; |
| 10 | Зміст завдання: Визначте рядок, утворений лише з елементів великого періоду періодичної системи Д.І. Менделєєва: Правильна відповідь: Ba; Hg; Pb; Відповідність програмі: великі та малі періоди | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.18. |
| 11 | Зміст завдання: Визначте рядок сполук лише з йонним зв'язком: Правильна відповідь: NaF; KBr; CaO; Відповідність програмі: йонний зв’язок | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.52-54. |
| 12 | Зміст завдання: Визначте сполуку з ковалентним полярним зв'язком:  Правильна відповідь: CH4; Відповідність програмі: ковалентний полярний зв’язок | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.50-52. |
| 13 | Зміст завдання: Укажіть сполуку з ковалентним неполярним зв'язком: Правильна відповідь: N2; Відповідність програмі: ковалентний неполярний зв’язок | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.50-51. |
| 14 | Зміст завдання: Укажіть пари йонів, які не можуть знаходитись одночасно в розчині: Правильна відповідь: Cu2+ i 2OH-; Відповідність програмі: розчинність речовин, залежність розчинності речовин від їх природи. Йонні рівняння реакцій | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.87-89. |
| 15 | Зміст завдання: Укажіть йони, що утворюються у водному розчині під час дисоціації натрій сульфату: Правильна відповідь: 2Na+ i SO42-; Відповідність програмі: властивості основ, кислот та солей у світлі теорії електролітичної дисоціації | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.82-83. |
| 16 | Зміст завдання: Укажіть хімічну формулу речовини, яка у водному розчині дисоціює з утворенням йонів Гідрогену: Правильна відповідь: HCl; Відповідність програмі: властивості основ, кислот та солей у світлі теорії електролітичної дисоціації | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.82-83. |
| 17 | Зміст завдання: Укажіть хімічну формулу основного оксиду: Правильна відповідь: MgO; Відповідність програмі: оксиди, їх склад, назви, класифікація | Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.100-101. |
| 18 | Зміст завдання: Укажіть хімічну формулу кислотного оксиду: Правильна відповідь: P2O5; Відповідність програмі: оксиди, їх склад, назви, класифікація | Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.100-101. |
| 19 | Зміст завдання: Укажіть хімічну формулу лугу: Правильна відповідь: KOH; Відповідність програмі: луги, їх склад, назви, властивості | Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.116-117. |
| 20 | Зміст завдання: Укажіть хімічну формулу нерозчинної основи: Правильна відповідь: Zn (OH)2; Відповідність програмі: основи, їх склад, назви, класифікація, властивості | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.117-118. |
| 21 | Зміст завдання: Укажіть хімічну формулу оксигеновмісної кислоти: Правильна відповідь: H2SO4. Відповідність програмі: кислоти, їх склад і назви, класифікація кислот | Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.107-109. |
| 22 | Зміст завдання: Укажіть хімічну формулу солі ортофосфатної кислоти: Правильна відповідь: Na3PO4; Відповідність програмі: солі, їх склад, назви, класифікація солей | Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.121-123. |
| 23 | Зміст завдання: Визначте протонне число елемента, атом якого містить на зовнішній електронній оболонці два електрони: Правильна відповідь: 20 ; Відповідність програмі: металічні елементи, їх положення в періодичній системі, особливості будови атомів | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.131. |
| 24 | Зміст завдання: Укажіть загальну формулу вищого оксиду елемента з протонним числом 11: Правильна відповідь: R2O; Відповідність програмі: лужні метали | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.125. |
| 25 | Зміст завдання: Укажіть речовину, з якою взаємодіє сульфур(VІ) оксид: Правильна відповідь: калій гідроксид; Відповідність програмі: сульфур (VІ) оксид, його добування, хімічні властивості | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 10кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2005. -С.24-26. |
| 26 | Зміст завдання: Укажіть загальну формулу алкінів: Правильна відповідь: CnH2n-2. Відповідність програмі: гомологічний ряд ацетилену | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 10кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2005. -С.132, 133-135. |
| 27 | Зміст завдання: Укажіть хімічну формулу спирту: Правильна відповідь: C2H5OH; Відповідність програмі: спирти, їх будова, номенклатура. | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 11кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2007.-С.5-8. |
| 28 | Зміст завдання: Укажіть хімічну формулу алкену: Правильна відповідь: C5H10 ; Відповідність програмі: алкени | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 10кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2005.-С.131-132. |
| 29 | Зміст завдання: Укажіть назву речовини, позначеної хімічною формулою CH3 – CH3 : Правильна відповідь: етан; Відповідність програмі: насичені вуглеводні ( алкани) | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 10кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2005.-С.125-126, 116-117. |
| 30 | Зміст завдання: Укажіть формулу сахарози: Правильна відповідь: C12H22O11; Відповідність програмі: сахароза, її склад, будова | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 11кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2007. -С.43-44. |
| 31 | Зміст завдання: Укажіть речовину, що вступає в реакцію заміщення: Правильна відповідь: етанол; Відповідність програмі: хімічні властивості насичених одноатомних спиртів | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 11кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2007. -С.9-11. |
| 32 | Зміст завдання: Визначте клас органічних сполук, до якого належить бутаналь: Правильна відповідь: альдегіди; Відповідність програмі: альдегіди, їх склад, будова, властивості. | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 11кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2007. -С.19-20. |
| 33 | Зміст завдання: Визначте схему рівняння реакції, у результаті якої утвориться брометан: Правильна відповідь: C2H6 + Br2 → ; Відповідність програмі: хімічні властивості алканів | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 10кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2005.-С.120-121. |
| 34 | Зміст завдання: Укажіть тип хімічної реакції добування синтетичного волокна капрону: Правильна відповідь: поліконденсація; Відповідність програмі: синтетичне волокно капрон. | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 11кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2007. -С.64-65. |
| 35 | Зміст завдання: Укажіть реактив, для визначення етилену: Правильна відповідь: бромна вода. Відповідність програмі: етилен, подвійний зв’язок. | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 10кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2005.-С.133-134. |
| 36 | Зміст завдання: Установіть відповідність між рівняннями хімічних реакцій та їх типами. Правильна відповідь : 1. Na2O + H2O = 2NaOH; ( сполучення) ; 2. 3KOH + H3PO4 = K3PO4 + 3H2O; (обміну); 3. 2H2O2 = 2H2O + O2; (розкладу); 4. Ca + 2H2O = Ca(OH)2 + H2. ( заміщення). Відповідність програмі: класифікація хімічних реакцій | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 11кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2007. -С.132-136. |
| 37 | Зміст завдання: Установіть відповідність між назвами електролітів та йонами, на які вони дисоціюють у водних розчинах: Правильна відповідь: 1. нітритна кислота Н+ + NO2-; 2. барій бромід Ba2+ + 2Br-; 3. кальцій гідроксид Ca2+ + 2OH-; 4. сульфатна кислота 2H+ + SO42-. Відповідність програмі: йонні рівняння реакцій | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.82-84. |
| 38 | Зміст завдання: Установіть відповідність між назвами неорганічних та органічних сполук і найважливішими галузями їх застосування: Правильна відповідь: 1 амінокислоти - синтез білків; 2 озон - для знешкодження промислових стічних вод; 3 азот - добування амоніаку; 4 естери - есенції для напоїв, цукерок. Відповідність програмі: застосування органічних та неорганічних речовин | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 10кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2005. -С.17; 62-63. Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 11кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2007. -С.32; 63. |
| 39 | Зміст завдання: Установіть відповідність між хімічними формулами та класифікацією неорганічних сполук: Правильна відповідь: 1. HCl - безоксигенова кислота; 2. H3PO4 - оксигеновмісна кислота; 3. CaO - основний оксид; 4. P2O5 - кислотний оксид. Відповідність програмі: оксиди, їх склад, назви; кислоти, їх склад, назви. | Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.100, 107. |
| 40 | Зміст завдання: Установіть відповідність між хімічними формулами та назвами органічних сполук: Правильна відповідь: 1. CH3COOH - етанова кислота;; 2. CH3OH - метанол; 3. NH2CH2COOH - аміноетанова кислота; 4. HCOH - метаналь. Відповідність програмі: спирти, альдегіди, карбонові кислоти, амінокислоти, їх склад, назви. | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 11кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2007. -С.6-8, 19, 23-24, 19-21, 57. |
| 41 | Зміст завдання: Установіть послідовність фізичних операцій розділення суміші цукру, залізних ошурок і річкового піску: Правильна відповідь: дія магнітом , розчинення , фільтрування , випарювання. Відповідність програмі: речовини, чисті речовини, суміші | Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.27-29. |
| 42 | Зміст завдання: Установіть послідовність зростання металічних властивостей атомів елементів Правильна відповідь: Силіцій; Алюміній; Магній; Натрій. Відповідність програмі: металічні елементи, особливості будови їх атомів. | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.41-42; 16-20. |
| 43 | Зміст завдання: Установіть генетичний ланцюжок добування натрій сульфату з поданих речовин: Правильна відповідь: пірит; сульфур(IV) оксид; сульфур(VI) оксид; сульфатна кислота; Відповідність програмі: хімічні реакції, які лежать в основі виробництва сульфатної кислоти контактним способом та закономірності їх перебігу. | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 10кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2005.-С.40-43. |
| 44 | Зміст завдання: Установіть генетичний ланцюжок добування етилену із зазначених речовин: Правильна відповідь: метан; ацетилен, оцтовий альдегід, етиловий спирт. Відповідність програмі: взаємозв’язок між насиченими і ненасиченими вуглеводнями, альдегідами і карбоновими кислотами. | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 11кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2007.-С.29-30. |
| 45 | Зміст завдання: Установіть генетичний ланцюжок добування калій ацетату із зазначених речовин: Правильна відповідь: глюкоза, етиловий спирт, оцтовий альдегід, оцтова кислота . Відповідність програмі: взаємозв’язок між спиртами, альдегідами , карбоновими кислотами та вуглеводами | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 11кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2007. -С.66-67. |
| 46 | Зміст завдання: Установіть послідовність розташування гомологів алкенів в гомологічному ряду вуглеводнів: Правильна відповідь: етен; пропен; бутен; пентен. Відповідність програмі: гомологічний ряд етиленових вуглеводнів (алкенів) | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 10кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2005. -С.131-132. |
| 47 | Зміст завдання: Установіть послідовність збільшення електронегативності атомів елементів: Правильна відповідь: Натрій; Магній; Сульфур; Хлор. Відповідність програмі: електронегативність хімічних елементів | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.40-42. |
| 48 | Зміст завдання: Установіть генетичний ланцюжок добування етилового естеру оцтової кислоти: Правильна відповідь: метан; ацетилен; етилен; етанол. Відповідність програмі: взаємозв’язок між насиченими і ненасиченими вуглеводнями, спиртами. | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 11кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2007. -С.66-67. |
| 49 | Зміст завдання: Установіть послідовність збільшення ступенів окиснення Карбону в сполуках: Правильна відповідь: метан; вуглець; карбон (IІ) оксид; кальцій карбонат. Відповідність програмі: валентність і ступінь окиснення | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.59-60. |
| 50 | Зміст завдання: Установіть генетичний ланцюжок добування барій сульфату із зазначених речовин: Правильна відповідь: сірка; сульфур(IV) оксид; натрій сульфіт; натрій сульфат. Відповідність програмі: сірка, її хімічні властивості, сульфур(IV) оксид, його хімічні властивості | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 10кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2005. -С.22-27. |
| 51 | Зміст завдання: Обчисліть суму індексів катіону й аніону нерозчинного продукту реакції йонного обміну між магній хлоридом і натрій ортофосфатом. Правильна відповідь: 5 Відповідність програмі: солі, їх склад та назви; реакції йонного обміну, що відбуваються до кінця. | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.87-89; |
| 52 | Зміст завдання: Укажіть число ізомерів вуглеводня складу С4Н10 Правильна відповідь: 2 Відповідність програмі: ізомерія алканів | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 10кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2005. -С.127-128. |
| 53 | Зміст завдання: Атом елемента має на 3 електрони більше, ніж йон Калію. Укажіть порядковий номер елемента. Правильна відповідь: 21 Відповідність програмі: особливості будови атомів елементів великих періодів | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.37, 53. |
| 54 | Зміст завдання: Допишіть рівняння хімічної реакції Mg + HCl → та складіть електронний баланс. Укажіть суму відданих і приєднаних у цій реакції електронів. Правильна відповідь: 4 Відповідність програмі: окисно-відновні реакції, процеси окиснення і відновлення, значення їх у природі та техніці | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001. -С.61-63. |
| 55 | Зміст завдання: Магній оксид обробили розчином хлоридної кислоти масою 200г з масовою часткою розчиненої речовини HCl 36,5%. Обчисліть масу магній хлориду (г), що утворився в результаті хімічної реакції. Правильна відповідь: 95 Відповідність програмі: масова частка розчиненої речовини | Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.72-73. |
| 56 | Зміст завдання: 10 л етану піддали термічному розкладу. При цьому добули водень, об’єм якого - 24 л (н.у.). Обчисліть об’ємну частку водню (у %) від теоретично можливого виходу. Правильна відповідь: 80 Відповідність програмі: Гомологічний ряд насичених вуглеводнів. Обчислення виходу продукту реакції на прикладах хімічних сполук | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 10кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2005. -С. 43-45,120. |
| 57 | Зміст завдання: У результаті спалювання 0,93 г газуватої речовини утворилося 672 мл карбон( IV) оксиду (н.у.), 1,35 г води та азот. Густина цієї речовини за повітрям становить 1,07. Обчисліть склад органічної сполуки і запишіть суму її атомів. Правильна відповідь: 7 Відповідність програмі: встановлення хімічної формули речовини за відносною густиною за іншим газом | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 10кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2005. -С.139 |
| 58 | Зміст завдання: Під час окиснення сірки, маса якої - 200г одержали газувату речовину, об’єм якої - 112л (н.у.). Обчисліть масову частку Зміст завдання: Під час окиснення сірки, маса якої - 200г одержали газувату речовину, об’єм якої - 112л (н.у.). Обчисліть масову частку | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 10кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2005. -С. 29-34. Хомченко Г.П., Хомченко І.Г. Задачі з хімії для вступників до вузів: (Навч. посібник)/ Пер. З рос. Н.Д. Рогози.- К.:Вища шк.., 1991. -С.207-208. |
| 59 | Зміст завдання: Під час взаємодії одновалентного металу масою 9,2 г із хлором добуто хлорид масою 23,4 г. Обчисліть молярну масу металу (г/моль). Правильна відповідь: 23 Відповідність програмі: обчислення за хімічними рівняннями. Хімічні властивості металів | Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.58-59. Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.97-98. |
| 60 | Зміст завдання: Яку масу ( кг ) натрій силікату можна добути під час сплавлення надлишку річкового піску з кальцинованою содою масою 58,89 кг, масова частка домішок у якій становить 10% Правильна відповідь: 61 Відповідність програмі: силіцій(ІV) оксид, його хімічні властивості | Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 10кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2005. -С. 104 Хомченко Г.П., Хомченко І.Г. Задачі з хімії для вступників до вузів: (Навч. посібник)/ Пер. З рос. Н.Д. Рогози.- К.:Вища шк.., 1991. -С.118-119. |