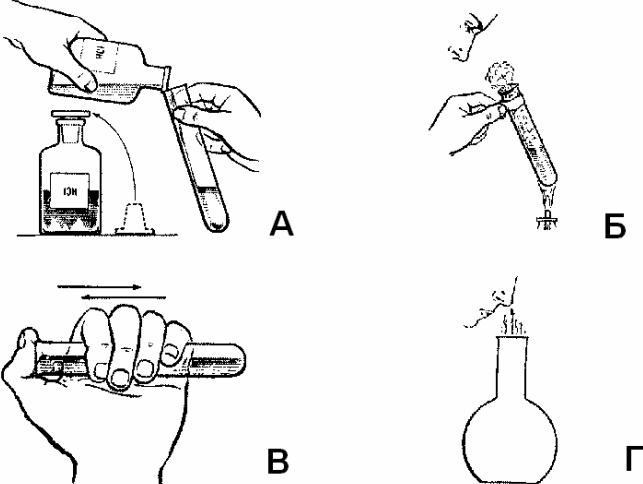


**Тест з хімії зовнішнього незалежного оцінювання 2009 року**

№	Зміст завдання, правильна відповідь, відповідність завдання програмі з хімії зовнішнього незалежного оцінювання 2009р.	Відповідність завдання підручникам, посібникам, затвердженим Міністерством освіти і науки України
1	<p><i>Зміст завдання:</i> На якому з малюнків зображено процес правильного виконання лабораторної дії з дотриманням правил техніки безпеки.</p>  <p><i>Відповідність програмі:</i> Основні хімічні поняття</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.9-12.</p>
2	<p><i>Зміст завдання:</i> Визначте формулу складної речовини.</p> <p><b>A</b> Al  <b>Б</b> N<sub>2</sub>  <b>В</b> O<sub>3</sub>  <b>Г</b> SO<sub>3</sub></p> <p><i>Відповідність програмі:</i> Основні хімічні поняття</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С. 42-43.</p>

3	<p><i>Зміст завдання:</i> Правильний запис повного йонного рівняння — це</p> <p><b>А</b> <math>CuO + 2HCl = Cu^{2+} + Cl_2^- + H_2O</math></p> <p><b>Б</b> <math>CuO + 2H^+ + 2Cl^- = Cu^{2+} + Cl_2^- + H_2O</math></p> <p><b>В</b> <math>CuO + 2H^+ + 2Cl^- = Cu^{2+} + 2Cl^- + H_2O</math></p> <p><b>Г</b> <math>Cu^{2+} + O^{2-} + 2H^+ + 2Cl^- = Cu^{2+} + Cl_2^- + H_2O</math></p> <hr/> <p><i>Відповідність програмі:</i> Розчини</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.- С.87-90.</p>
4	<p><i>Зміст завдання:</i> Ізотопи — це</p> <p><b>А</b> нукліди одного хімічного елемента</p> <p><b>Б</b> нукліди різних хімічних елементів</p> <p><b>В</b> прості речовини одного хімічного елемента</p> <p><b>Г</b> прості речовини різних хімічних елементів</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> Періодичний закон Д.І.Менделєєва</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.- С.26-28.</p>
5	<p><i>Зміст завдання:</i> Чому Сульфур і Хром розташовано в одній групі періодичної системи елементів Д.І. Менделєєва?</p> <p><b>А</b> атоми Сульфуру і Хрому мають однакове число валентних орбіталей</p> <p><b>Б</b> атоми Сульфуру і Хрому мають однакове число валентних електронів</p> <p><b>В</b> атоми Сульфуру і Хрому мають однакове число енергетичних рівнів</p> <p><b>Г</b> Сульфур і Хром мають однакову валентність за Гідрогеном</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> Періодичний закон Д.І.Менделєєва</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.- С.34-39.</p>
6	<p><i>Зміст завдання:</i> Однакову кількість енергетичних рівнів мають атоми елементів із протонними числами</p> <p><b>А</b> 15 і 16</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-</p>

	<p>Б 7 і 15 В 8 і 16 Г 15 і 33</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> Будова атома</p>	С.18-19.
7	<p><i>Зміст завдання:</i> Сполука з йонним зв'язком</p> <p><b>А</b> H<sub>2</sub> <b>Б</b> HF <b>В</b> NaF <b>Г</b> H<sub>2</sub>O</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> хімічний зв'язок</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.52-54.</p>
8	<p><i>Зміст завдання:</i> Сполука, що належить до амфотерних гідроксидів, — це</p> <p><b>А</b> Ba(OH)<sub>2</sub> <b>Б</b> CH<sub>3</sub>OH <b>В</b> Mn(OH)<sub>2</sub> <b>Г</b> Zn(OH)<sub>2</sub></p> <p><i>Відповідність програмі:</i> класи неорганічних сполук</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.120-121.</p>
9	<p><i>Зміст завдання:</i> У результаті якої хімічної реакції утворюється кислота?</p> <p><b>А</b> N<sub>2</sub>O + H<sub>2</sub> → <b>Б</b> SO<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O → <b>В</b> SiO<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O → <b>Г</b> ZnO + H<sub>2</sub>O →</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> класи неорганічних сполук</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.106.</p>
10	<p><i>Зміст завдання:</i> Формула несолетвірного оксиду</p>	Буринська Н.М. Величко Л.П.

	<p>А CO Б CO<sub>2</sub> В SiO<sub>2</sub> Г PbO<sub>2</sub></p> <p><i>Відповідність програмі:</i> класи неорганічних сполук</p>	<p>Хімія. 10кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., - 2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2005.-С.93</p>
11	<p><i>Зміст завдання:</i> Формула кислоти солі</p> <p>А NaHCO<sub>3</sub> Б NaOCH<sub>3</sub> В NaO(O)C-H Г NaO(O)CCH<sub>3</sub></p> <p><i>Відповідність програмі:</i> Підгрупа Карбону</p>	<p>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.96</p> <p>Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С. 84-85.</p>
12	<p><i>Зміст завдання:</i> Число неспарених електронів атома Силіцію в незбудженому стані становить</p> <p>А 1 Б 2 В 3 Г 4</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> Підгрупа Карбону</p>	<p>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.82.</p>
13	<p><i>Зміст завдання:</i> Визначте формули гідриду, вищого оксиду та гідратної форми, що утворені хімічним елементом № 16 періодичної системи хімічних елементів Д.І. Менделєєва.</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-</p>

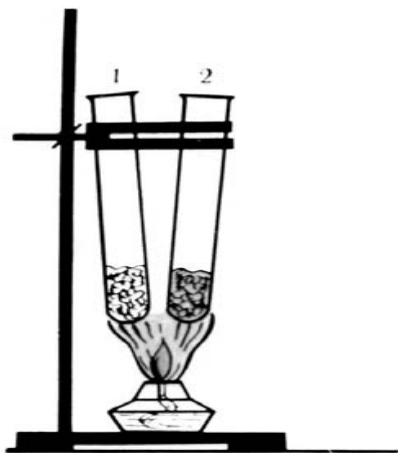
- А  $\text{HE}$ ,  $\text{E}_2\text{O}_7$ ,  $\text{HEO}_4$
- Б  $\text{H}_3\text{E}$ ,  $\text{E}_2\text{O}_5$ ,  $\text{H}_2\text{EO}_4$
- В  $\text{H}_2\text{E}$ ,  $\text{EO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{EO}_4$
- Г  $\text{H}_4\text{E}$ ,  $\text{EO}_2$ ,  $\text{H}_2\text{EO}_2$

С.14-20.

*Відповідність програмі:* Періодичний закон Д.І.Менделєєва

14

*Зміст завдання:* Розгляньте малюнок і визначте у якій із двох пробірок швидше спалахне тліюча скіпка, якщо перша містить пероксид гідрогену, а друга — суміш пероксиду гідрогену з манган (IV) оксидом?



- А у першій
- Б у другій
- В у першій і другій спалахне одночасно
- Г не спалахне в жодній

*Відповідність програмі:* хімічні реакції ( каталітичні)

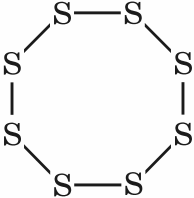
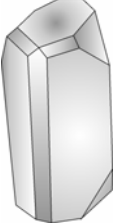
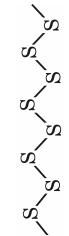

Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.68-69.  
Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 11кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., - 2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2007.-С.133.

15

*Зміст завдання:* Залізо може взаємодіяти з речовинами:  
**1** розбавлена сульфатна кислота

Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої

	<p>2 барій нітрат  3 купрум(II) сульфат  4 натрій нітрат  5 аргентум(I) нітрат  6 магній хлорид</p> <p>Варіанти відповіді:  <b>A 1, 2, 4</b>  <b>B 2, 3, 4</b>  <b>B 1, 4, 6</b>  <b>Г 1, 3, 5</b></p> <p><i>Відповідність програмі:</i> Залізо та сполуки Феруму</p>	<p>школи -3-тє вид., перероб. та доп.-  К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-  С.138-142.</p>
16	<p><i>Зміст завдання:</i> Електронна формула катіону Феруму(3+):  <b>A</b> <math>1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2</math>  <b>B</b> <math>1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^1</math>  <b>B</b> <math>1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^0</math>  <b>Г</b> <math>1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^0</math></p> <p><i>Відповідність програмі:</i> Залізо та сполуки Феруму</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 9кл:  Підручник для загальноосвітньої  школи -3-тє вид., перероб. та доп.-  К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-  С.138-139.</p>
17	<p><i>Зміст завдання:</i> За електронною будовою атома Силіцію, визначте мінімальний і максимальний ступені окиснення цього елемента в сполуках.  <b>A</b> - 4 і +4  <b>B</b> - 3 і +5  <b>B</b> - 2 і +6  <b>Г</b> - 1 і +7</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> підгрупа Карбону</p>	<p>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.81-82  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.109-111.</p>

18	<p><i>Зміст завдання:</i> Окиснювальні чи відновні властивості проявляє залізо, вступаючи в реакцію з хром (III) оксидом?</p> <p>А окиснювальні  Б відновні  В окиснювальні та відновні  Г окиснювальних та відновних властивостей не виявляє</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> загальні відомості про металічні елементи та метали</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.101, 140-141.</p>
19	<p><i>Зміст завдання:</i> Однією з алотропних модифікацій елемента Сульфуру є пластична. На якому з поданих малюнків її зображено?</p> <p>А  Б  В  Г </p> <p><i>Відповідність програмі:</i> підгрупа Оксисену</p>	<p>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.16-21.</p>
20	<p><i>Зміст завдання:</i> Визначте речовину «Х», що відповідає схемі перетворень</p> $\text{CO} \rightarrow \text{X} \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3$ <p>А <math>\text{NaHCO}_3</math>  Б <math>\text{H}_2\text{CO}_3</math>  В <math>\text{CO}_2</math>  Г <math>\text{NaOH}</math></p> <p><i>Відповідність програмі:</i> Підгрупа Карбону</p>	<p>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.93</p>
21	<p><i>Зміст завдання:</i> Під час отруєння нафтопродуктами не можна споживати жири,</p>	<p>Буринська Н.М. Величко Л.П.</p>

	<p>рослинні олії, тому що вуглеводні...</p> <p><b>А</b> розчиняються в жирах, затримуючись в організмі</p> <p><b>Б</b> нерозчинні у воді живого організму</p> <p><b>В</b> не розчиняються в жирах та у воді</p> <p><b>Г</b> нерозчинні в полярних розчинниках</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> естери. Жири.</p>	<p>Хімія. 10кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., - 2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2005.-С. 33-37.</p>
22	<p><i>Зміст завдання:</i> До гомологічного ряду алкенів належить вуглеводень, формула якого</p> <p><b>А</b> C<sub>6</sub>H<sub>6</sub></p> <p><b>Б</b> C<sub>6</sub>H<sub>10</sub></p> <p><b>В</b> C<sub>6</sub>H<sub>12</sub></p> <p><b>Г</b> C<sub>6</sub>H<sub>14</sub></p> <p><i>Відповідність програмі:</i> алкени</p>	<p>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.131-133</p>
23	<p><i>Зміст завдання:</i> Структурна формула ізомеру н-гексану</p> <p><b>А</b> <math display="block">\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}</math></p> <p><b>Б</b> <math display="block">\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}</math></p> <p><b>В</b> <math display="block">\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}</math></p>	<p>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.116-122;123-125</p>



	<p><b>Г</b></p> $  \begin{array}{c}  \text{CH}_3 \\    \\  \text{H}_3\text{C}-\text{C}-\text{CH}_3 \\    \\  \text{CH}_3  \end{array}  $ <p><i>Відповідність програмі:</i> алкани</p>	
24	<p><i>Зміст завдання:</i> Назва сполуки</p> $  \begin{array}{c}  \text{H}_3\text{C} \quad \quad \text{H} \\  \diagdown \quad \diagup \\  \text{C}=\text{C} \\  \diagup \quad \diagdown \\  \text{H}_3\text{C} \quad \quad \text{CH}_2-\text{CH} \\  \quad \quad \quad \diagup \quad \diagdown \\  \quad \quad \quad \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3  \end{array},  $ <p>що відповідає міжнародній номенклатурі</p> <p><b>А</b> 2,5-диметилгексен-2  <b>Б</b> 2,5-диметилгексен-3  <b>В</b> 2,5-диметилгексен-4  <b>Г</b> 2,5-диметилгексен-5</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> алкени</p>	<p>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.131-138.</p>
25	<p><i>Зміст завдання:</i> Визначте назву продукту, який утворюється під час взаємодії метану об'ємом 56 мл та хлору об'ємом 224 мл, якщо реакція відбувається при розсіяному сонячному випромінюванні, а об'єми речовин визначено за однакових умов.</p> <p><b>А</b> дихлорметан  <b>Б</b> тетрахлорметан  <b>В</b> трихлорметан  <b>Г</b> хлорметан</p>	<p>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.107.  Буринська Н.М. Величко Л.П.  Хімія. 10кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., -</p>

	<i>Відповідність програмі:</i> обчислення в хімії, алкани	2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2005.-С.114-115.
26	<p><i>Зміст завдання:</i> Формула багатоатомного спирту</p> <p><b>А</b> <math>\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}</math></p> <p><b>Б</b> <math display="block">\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{OH} \\   \\ \text{OH} \end{array}</math></p> <p><b>В</b> <math display="block">\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{OH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}</math></p> <p><b>Г</b> <math display="block">\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{OH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}</math></p> <p><i>Відповідність програмі:</i> спирти</p>	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.5-13.
27	<p><i>Зміст завдання:</i> За допомогою якого реагенту можна визначити пропаналь?</p> <p><b>А</b> аміачний розчин аргентум (I) оксиду</p> <p><b>Б</b> водний розчин бром</p> <p><b>В</b> водний розчин натрій карбонату</p> <p><b>Г</b> суміш концентрованих розчинів нітратної та сульфатної кислот</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> альдегіди</p>	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.19-23.
28	<p><i>Зміст завдання:</i> Визначте сполуку, дегідратацією якої можна одержати етен</p> <p><b>А</b> метанол</p> <p><b>Б</b> глицерол (гліцерин)</p> <p><b>В</b> етанова кислота</p>	Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 11кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., - 2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь:

	<p><b>Г</b> етанол</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> алкени, спирти.</p>	<p>ВТФ «Перун», 2007.-С.5-10;          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.131-134.</p>
29	<p><i>Зміст завдання:</i> Аромат квітів зумовлений вмістом у них</p> <p><b>А</b> карбонових кислот  <b>Б</b> альдегідів  <b>В</b> спиртів  <b>Г</b> естерів</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> естери; жири</p>	<p>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.30-32.</p>
30	<p><i>Зміст завдання:</i> У процесі додавання водного розчину невідомої органічної речовини до свіжеотриманого купрум (II) гідроксиду одержано розчин блакитного кольору. Під час нагрівання розчину утворюється осад червоного кольору. Визначте цю органічну сполуку.</p> <p><b>А</b> гліцерол ( гліцерин)  <b>Б</b> глюкоза  <b>В</b> сахароза  <b>Г</b> фруктоза</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> вуглеводи</p>	<p>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.40-42</p>
31	<p><i>Зміст завдання:</i> Органічна сполука, що взаємодіє із хлоридною кислотою</p> <p><b>А</b> 2-метилпропанол-2  <b>Б</b> пропаналь  <b>В</b> пропанова кислота  <b>Г</b> фенол</p>	<p>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.5-11.</p>

	<i>Відповідність програмі:</i> спирти	
32	<p><i>Зміст завдання:</i> Крохмаль як полісахарид складається переважно із залишків</p> <p><b>А</b> рибози  <b>Б</b> лактози  <b>В</b> <math>\alpha</math>-глюкози  <b>Г</b> <math>\beta</math>- глюкози</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> вуглеводи</p>	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.45-47.
33	<p><i>Зміст завдання:</i> Формула ароматичного аміну</p> <p><b>А</b> <math>\text{CH}_3\text{-NH}_2</math></p> <p><b>Б</b> <math>\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-NH}_2</math></p> <p><b>В</b> <math>\text{CH}_3\text{-NH-CH}_3</math></p> <p><b>Г</b> <math>\text{C}_6\text{H}_5\text{-NH}_2</math></p> <p><i>Відповідність програмі:</i> аміни</p>	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.53-55.
34	<p><i>Зміст завдання:</i> Визначте назву первинного аміну, відносна густина пари якого за воднем становить 15,5.</p> <p><b>А</b> бутиламін  <b>Б</b> метиламін  <b>В</b> пропиламін  <b>Г</b> етиламін</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> аміни; обчислення в хімії</p>	<p>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.51-52.</p> <p>Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.97-98.</p>

35	<p><i>Зміст завдання:</i> Унаслідок взаємодії білків, що містять бензенове кільце, з концентрованою нітратною кислотою з'являється забарвлення:</p> <p>А синє Б зелене В жовте Г фіолетове</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> білки</p>	<p>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.60-63.</p>															
36	<p><i>Зміст завдання:</i> Установіть відповідність між класом неорганічної сполуки та йонами, що утворюються під час електролітичної дисоціації.</p> <table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 30%;">1 Кисла сіль</td> <td style="width: 30%;"><math>A \rightarrow Ca^{2+} + OH^- + Cl^-</math></td> </tr> <tr> <td>2 Кислота</td> <td><math>B \rightarrow 2H^+ + SeO_4^{2-}</math></td> </tr> <tr> <td>3 Основа</td> <td><math>B \rightarrow K^+ + H^+ + HPO_4^{2-}</math></td> </tr> <tr> <td>4 Основна сіль</td> <td><math>\Gamma \rightarrow Sr^{2+} + 2OH^-</math></td> </tr> <tr> <td></td> <td><math>D \rightarrow 3K^+ + PO_4^{3-}</math></td> </tr> </table> <p><i>Відповідність програмі:</i> електролітична дисоціація</p>	1 Кисла сіль	$A \rightarrow Ca^{2+} + OH^- + Cl^-$	2 Кислота	$B \rightarrow 2H^+ + SeO_4^{2-}$	3 Основа	$B \rightarrow K^+ + H^+ + HPO_4^{2-}$	4 Основна сіль	$\Gamma \rightarrow Sr^{2+} + 2OH^-$		$D \rightarrow 3K^+ + PO_4^{3-}$	<p>Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.84-85</p>					
1 Кисла сіль	$A \rightarrow Ca^{2+} + OH^- + Cl^-$																
2 Кислота	$B \rightarrow 2H^+ + SeO_4^{2-}$																
3 Основа	$B \rightarrow K^+ + H^+ + HPO_4^{2-}$																
4 Основна сіль	$\Gamma \rightarrow Sr^{2+} + 2OH^-$																
	$D \rightarrow 3K^+ + PO_4^{3-}$																
37	<p><i>Зміст завдання:</i> Установіть відповідність між класом неорганічної сполуки та формулою речовини.</p> <table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 15%;">1 Кислота</td> <td style="width: 15%;">А</td> <td style="width: 15%;">Ca(OH)<sub>2</sub></td> </tr> <tr> <td>2 Оксид</td> <td>Б</td> <td>CaSO<sub>4</sub></td> </tr> <tr> <td>3 Основа</td> <td>В</td> <td>H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></td> </tr> <tr> <td>4 Сіль</td> <td>Г</td> <td>SO<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub></td> </tr> <tr> <td></td> <td>Д</td> <td>SO<sub>3</sub></td> </tr> </table> <p><i>Відповідність програмі:</i> класи неорганічних сполук</p>	1 Кислота	А	Ca(OH) <sub>2</sub>	2 Оксид	Б	CaSO <sub>4</sub>	3 Основа	В	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	4 Сіль	Г	SO <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>		Д	SO <sub>3</sub>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.81-84. Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.100-125.</p>
1 Кислота	А	Ca(OH) <sub>2</sub>															
2 Оксид	Б	CaSO <sub>4</sub>															
3 Основа	В	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>															
4 Сіль	Г	SO <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>															
	Д	SO <sub>3</sub>															
38	<p><i>Зміст завдання:</i> Установіть відповідність між назвою мінералу та формулою</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 9кл:</p>															

	<p>сполуки.</p> <table> <tr> <td><b>1</b> Доломіт</td> <td><b>А</b> <math>\text{CaCO}_3</math></td> </tr> <tr> <td><b>2</b> Гіпс</td> <td><b>Б</b> <math>\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3</math></td> </tr> <tr> <td><b>3</b> Кальцит</td> <td><b>В</b> <math>\text{CaF}_2</math></td> </tr> <tr> <td><b>4</b> Фосфорит</td> <td><b>Г</b> <math>\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2</math></td> </tr> <tr> <td></td> <td><b>Д</b> <math>\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}</math></td> </tr> </table> <p><i>Відповідність програмі:</i> лужні і лужноземельні метали</p>	<b>1</b> Доломіт	<b>А</b> $\text{CaCO}_3$	<b>2</b> Гіпс	<b>Б</b> $\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3$	<b>3</b> Кальцит	<b>В</b> $\text{CaF}_2$	<b>4</b> Фосфорит	<b>Г</b> $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$		<b>Д</b> $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	<p>Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.127.</p>
<b>1</b> Доломіт	<b>А</b> $\text{CaCO}_3$											
<b>2</b> Гіпс	<b>Б</b> $\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3$											
<b>3</b> Кальцит	<b>В</b> $\text{CaF}_2$											
<b>4</b> Фосфорит	<b>Г</b> $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$											
	<b>Д</b> $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$											
39	<p><i>Зміст завдання:</i> Установіть відповідність між назвою органічної речовини та галуззю її використання.</p> <table> <tr> <td><b>1</b> бензен</td> <td><b>А</b> виробництво пластмас</td> </tr> <tr> <td><b>2</b> гліцерол (гліцерин)</td> <td><b>Б</b> консервант у харчовій промисловості</td> </tr> <tr> <td><b>3</b> метан</td> <td><b>В</b> пальне в побуті та промисловості</td> </tr> <tr> <td><b>4</b> фенол</td> <td><b>Г</b> парфумерія і фармація</td> </tr> <tr> <td></td> <td><b>Д</b> розчинник</td> </tr> </table> <p><i>Відповідність програмі:</i> узагальнення відомостей про органічні сполуки.</p>	<b>1</b> бензен	<b>А</b> виробництво пластмас	<b>2</b> гліцерол (гліцерин)	<b>Б</b> консервант у харчовій промисловості	<b>3</b> метан	<b>В</b> пальне в побуті та промисловості	<b>4</b> фенол	<b>Г</b> парфумерія і фармація		<b>Д</b> розчинник	<p>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.127-131,17, 14, Хімія. 10кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., - 2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2005.-С.150</p>
<b>1</b> бензен	<b>А</b> виробництво пластмас											
<b>2</b> гліцерол (гліцерин)	<b>Б</b> консервант у харчовій промисловості											
<b>3</b> метан	<b>В</b> пальне в побуті та промисловості											
<b>4</b> фенол	<b>Г</b> парфумерія і фармація											
	<b>Д</b> розчинник											
40	<p><i>Зміст завдання:</i> Установіть відповідність між формулою та класом органічної сполуки.</p>	<p>Буринська Н.М. Величко Л.П. Хімія. 11кл: Підручник для</p>										

	<p style="text-align: center;"><i>Формула</i></p> <p><b>1</b> <math>\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{C} \begin{array}{l} \text{=O} \\ \text{OH} \end{array}</math></p> <p><b>2</b> <math>\text{HO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}</math></p> <p><b>3</b> <math>\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{C} \begin{array}{l} \text{=O} \\ \text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \end{array}</math></p> <p><b>4</b> <math>\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{C} \begin{array}{l} \text{=O} \\ \text{H} \end{array}</math></p> <p style="text-align: center;"><i>Класи органічних сполук</i></p> <p><b>А</b> Альдегіди</p> <p><b>Б</b> Карбонові кислоти</p> <p><b>В</b> Білки</p> <p><b>Г</b> Естери</p> <p><b>Д</b> Спирти</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> узагальнення відомостей про органічні сполуки</p>	<p>загальноосвітніх навчальних закл., - 2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2007.-С.127-131.</p>
41	<p><i>Зміст завдання:</i> Установіть послідовність розміщення напівсхем у порядку зростання загальної суми коефіцієнтів:</p> <p><b>А</b> <math>\text{CuO} + \text{NH}_3 \rightarrow \text{N}_2 + \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}</math></p> <p><b>Б</b> <math>\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \rightarrow \text{HNO}_3</math></p> <p><b>В</b> <math>\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}</math></p> <p><b>Г</b> <math>\text{NH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O}</math></p> <p><i>Відповідність програми:</i> основні хімічні поняття; хімічні реакції;</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.56-58.</p>
42	<p><i>Зміст завдання:</i> Розташуйте газуваті речовини в ряд за збільшенням відносної густини за повітрям:</p> <p><b>А</b> CO</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.97-98.</p>

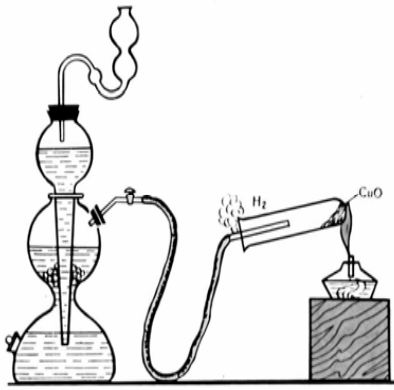
	<p><b>Б</b> CO<sub>2</sub>  <b>В</b> NO  <b>Г</b> NO<sub>2</sub></p> <p><i>Відповідність програмі:</i> обчислення в хімії.</p>	
43	<p><i>Зміст завдання:</i> Розчин аргентум нітрату («Адського каменю») (1) вступає в реакцію з поташем (2); утворений осад (3) відфільтрували і прожарили; виділився благородний метал (4), що може утворитися при прожарюванні самого «Адського каменю». Визначте формули речовин в зазначеній вище послідовності.</p> <p><b>А</b> K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>  <b>Б</b> AgNO<sub>3</sub>  <b>В</b> Ag<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>  <b>Г</b> Ag</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> узагальнення відомостей про неорганічні сполуки; розчини;</p>	<p>Сухан В.В. та ін. Хімія: Посібник для вступників до вузів / В.В. Сухан, Т.В. Табенська, А.Й. Капустян, В.Ф. Горлач.-К: Либідь, 1995.-С.267-268.</p> <p>Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.87-88.</p>
44	<p><i>Зміст завдання:</i> Розташуйте частинки в ряд за зменшенням їхньої масової частки в розбавленому розчині сульфатної кислоти:</p> <p><b>А</b> HSO<sub>4</sub><sup>-</sup>  <b>Б</b> H<sub>2</sub>O  <b>В</b> H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  <b>Г</b> SO<sub>4</sub><sup>2-</sup></p> <p><i>Відповідність програмі:</i> розчини</p>	<p>Буринська Н.М., Величко Л.П. Хімія, 10 кл.: Підруч. для загальноосвіт. навч. закл. – 2-ге вид., перероб. та доп. – К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2007. С. 35.</p> <p>Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.82</p>
45	<p><i>Зміст завдання:</i> Розташуйте елементи в ряд за збільшенням числа електронів на</p>	<p>Буринська Н.М. Величко Л.П.</p>



	<p>зовнішньому енергетичному рівні:</p> <p><b>А</b> алюміній  <b>Б</b> кальцій  <b>В</b> натрій  <b>Г</b> силіцій</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> періодичний закон Д. І. Менделєєва</p>	<p>Хімія. 11кл: Підручник для загальноосвітніх навчальних закл., - 2-е вид., перероб. та доп. -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2007. -С.109-111.          Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.34-38.</p>
--	--	--

46	<p><i>Зміст завдання:</i> Розташуйте сполуки в ряд за такою схемою перетворень: кислотний оксид <math>\longrightarrow</math> кислота <math>\longrightarrow</math> сіль <math>\longrightarrow</math> основний оксид.</p> <p><b>А</b> CuO  <b>Б</b> Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>  <b>В</b> HNO<sub>3</sub>  <b>Г</b> NO<sub>2</sub></p> <p><i>Відповідність програмі:</i> узагальнення відомостей про металічні та неметалічні елементи</p>	<p>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.65; 67; 72</p>
47	<p><i>Зміст завдання:</i> Установіть послідовність реагентів та умов, за яких відбувається перебіг хімічних реакцій в генетичному ланцюжку перетворень: Fe <math>\longrightarrow</math> Fe<sup>3+</sup> <math>\longrightarrow</math> Fe(OH)<sub>3</sub> <math>\longrightarrow</math> Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> <math>\longrightarrow</math> Fe<sup>3+</sup></p> <p><b>А</b> нагрівання  <b>Б</b> хлор  <b>В</b> хлоридна кислота  <b>Г</b> натрій гідроксид</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.138-141.          Сухан В.В. та ін. Хімія: Посібник для вступників до вузів / В.В. Сухан, Т.В. Табенська, А.Й. Капустян, В.Ф.</p>

	<i>Відповідність програмі:</i> залізо та сполуки Феруму	Горлач.-К: Либідь, 1995.-С.302-312.
48	<p><i>Зміст завдання:</i> Розташуйте сполуки в ряд за схемою виробництва калійної селітри:</p> <p><b>А</b> <math>\text{HNO}_3</math>  <b>Б</b> <math>\text{NH}_3</math>  <b>В</b> <math>\text{NO}</math>  <b>Г</b> <math>\text{NO}_2</math>.</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> підгрупа Нітрогену</p>	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.64-73.
49	<p><i>Зміст завдання:</i> Установіть послідовність утворення сполук під час синтезу 2,4,6-трибромфенолу:</p> <p><b>А</b> ацетилен  <b>Б</b> бензен  <b>В</b> фенол  <b>Г</b> хлоробензен</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> фенол</p>	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.15-17.
50	<p><i>Зміст завдання:</i> Установіть послідовність утворення сполук під час синтезу аміноетанової кислоти:</p> <p><b>А</b> хлоретанова кислота  <b>Б</b> етаналь  <b>В</b> етанова кислота  <b>Г</b> етанол</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> узагальнення відомостей про органічні сполуки</p>	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.149-150. Сухан В.В. та ін. Хімія: Посібник для вступників до вузів / В.В. Сухан, Т.В. Табенська, А.Й. Капустян, В.Ф. Горлач.-К: Либідь, 1995.-С.433.
51	<i>Зміст завдання:</i> Купрум (II) оксид взаємодіє з воднем за умов, зазначених на	Буринська Н.М. Хімія. 8кл:

	<p>малюнку. Напишіть рівняння хімічної реакції та обчисліть масу (г) міді, що утворюється при відновленні купрум (II) оксиду кількістю речовини 2 моль.</p>  <p><i>Відповідність програмі:</i> Обчислення в хімії. Розв'язування задач за хімічними формулами</p>	<p>Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.58-60.</p>
52	<p><i>Зміст завдання:</i> Кількість електронів на зовнішньому енергетичному рівні в атомі елемента втричі більша, ніж в атомі Магнію. Електрони в атомі елемента розміщені на трьох енергетичних рівнях. Визначте формулу вищого оксиду цього елемента та обчисліть суму індексів.</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> періодичний закон Д.І. Менделєєва</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-тє вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.34-38</p>
53	<p><i>Зміст завдання:</i> Обчисліть молярну масу ( г/ моль) залізного купоросу.</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> Основні хімічні поняття. Розв'язування задач за рівняннями реакцій</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.61-62. Сухан В.В. та ін. Хімія: Посібник для вступників до вузів / В.В. Сухан, Т.В. Табенська, А.Й. Капустян, В.Ф. Горлач.-К: Либідь, 1995.-С.58-59.</p>

54	<p><i>Зміст завдання:</i> Визначте масу розчину (г) з масовою часткою 50% ортофосфатної кислоти, який потрібно додати до розчину масою 200г з масовою часткою 10% розчиненої ортофосфатної кислоти, щоб отримати розчин з масовою часткою 30%.</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> розчини</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія: Підруч. для 9 кл. загальноосвіт. навч. закл. – 4-ге вид., перероб. та доп. – К; Ірпінь: ВТФ “Перун”, 2007. С. 74-77.</p>
55	<p><i>Зміст завдання:</i> Крізь розчин ферум (III) хлориду пропускали гідрогенсульфід об’ємом 44,8 л (н.у.). Визначте масу (г) речовини жовтого кольору, що утворилася під час хімічної реакції за схемою: <math>\text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{S} + \text{HCl}</math></p> <p><i>Відповідність програмі:</i> обчислення в хімії; залізо та його сполуки</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 9кл: Підручник для загальноосвітньої школи -3-ге вид., перероб. та доп.-К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2001.-С.138-141.</p> <p>Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.93-94.</p>
56	<p><i>Зміст завдання:</i> Визначте масу осаду (г), який утворюється під час пропускання 2,24 л (н.у.) карбон (IV) оксиду крізь розчин кальцій гідроксиду масою 7,4 г.</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> обчислення в хімії</p>	<p>Буринська Н.М., Величко Л.П. Хімія, 10 кл.: Підруч. для загальноосвіт. навч. закл. – 2-ге вид., перероб. та доп. – К; Ірпінь: ВТФ “Перун”, 2007. С. 29-34.</p>
57	<p><i>Зміст завдання:</i> Визначте об’єм водню (л) ( н.у.), що утворюється під час розчинення металічного кальцію кількістю речовини 5 моль у великому надлишку води.</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> обчислення в хімії</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія, 8 кл.: Підручник для загальноосвіт. навч. закл. – 4-ге вид., випр. і доп. – К; Ірпінь: ВТФ “Перун”, 2007. С. 96.</p>

58	<p><i>Зміст завдання:</i> Визначте масу осаду (г), що утворюється під час пропускання 22,4 л (н.у.) гідрогенсульфіду крізь надлишок розчину купрум (II) сульфату.</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> обчислення в хімії ( розв’язування задач за хімічними формулами)</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія, 8 кл.: Підручник для загальноосвіт. навч. закл. – 4-ге вид., випр. і доп. – К; Ірпінь: ВТФ “Перун”, 2007. С. 96.</p>
59	<p><i>Зміст завдання:</i> Визначте молекулярну формулу речовини, що входить до складу скелету найпростіших морських тварин аконтарій, якщо масові частки елементів в ньому складають: Стронцію – 47,83%; Сульфур – 17,39%; Оксигену – 34,78%. Обчисліть суму індексів атомів елементів.</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> обчислення за хімічними рівняннями.</p>	<p>Буринська Н.М. Хімія. 8кл: Підручник 4-е вид., -К; Ірпінь: ВТФ «Перун», 2003.-С.95. Сухан В.В. та ін. Хімія: Посібник для вступників до вузів / В.В. Сухан, Т.В. Табенська, А.Й. Капустян, В.Ф. Горлач.-К: Либідь, 1995.-С.45-48.</p>
60	<p><i>Зміст завдання:</i> У процесі спалювання первинного аміну масою 5,9 г утворюється азот об’ємом 1,12 л (н.у.) Визначте молекулярну формулу аміну. Укажіть число атомів Гідрогену, що входить до складу його молекули.</p> <p><i>Відповідність програмі:</i> обчислення в хімії, аміни</p>	<p>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.51-56. Сухан В.В. та ін. Хімія: Посібник для вступників до вузів / В.В. Сухан, Т.В. Табенська, А.Й. Капустян, В.Ф. Горлач.-К: Либідь, 1995.-С.50-52.</p>