

Сімейне навчання хімія 9 клас

Зміст навчального матеріалу	Очікувані результати	Ресурси	Роботи для виконання	Зв'язок з вчителем												
9 клас																
<p>Початкові поняття про органічні сполуки. Вуглеводні</p>	<p>Учень/учениця <i>знає і розуміє</i> суть понять гомолог, гомологія; поділ органічних речовин за якісним складом на вуглеводні, оксигеновмісні та нітрогеновмісні сполуки; <i>називає</i> елементи-органогени, найважливіші органічні сполуки (метан і перші десять його гомологів, етен, етин,) <i>наводить приклади</i> гомологів метану; природних і синтетичних речовин, спиртів, карбонових кислот, жирів, вуглеводів; <i>складає</i> молекулярні й структурні формули метану та перших десяти його гомологів, етену, етину, рівняння реакцій горіння (метану, етену й етину), заміщення для метану (хлорування), приєднання для етену й етину (галогенування, гідрування), загальну схему полімеризації етену; <i>розрізняє</i> за складом метан, етен, етин, <i>характеризує</i> склад, фізичні властивості метану і його гомологів, етену, етину, <i>розв'язує</i> розрахункові задачі на обчислення об'ємних</p>	<p>всеукраїнська школа онлайн</p> <p>підручник</p>	<p>Контрольна робота по темі «ОРГАНІЧНІ РЕЧОВИНИ. ВУГЛЕВОДНІ»</p> <ol style="list-style-type: none"> В органічних сполук переважає тип зв'язку: а) водневий; б) йонний; в) ковалентний. Речовини, що мають подібну будову та властивості, але відрізняються за складом молекули на групу CH₂, називаються: а) ізомерами; б) радикалами; в) гомологами. Просторова форма молекули етилену: а) лінійна; б) плоска; в) тетраедрична. Молекулярна формула гексану: а) C₃H₆; б) C₆H₁₂; в) C₆H₁₄; г) C₇H₁₆. Формула мономеру, який використовують для одержання полімеру поліпропілену: а) C₃H₆; б) C₃H₈; в) C₂H₄; г) C₂H₆. Установіть відповідність між формулою речовини та класом вуглеводнів, до якого вона належить: <table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td>1) C₂H₂;</td> <td>а) Алкани;</td> </tr> <tr> <td>2) C₃H₆;</td> <td>б) Алкени;</td> </tr> <tr> <td>3) C₄H₁₀;</td> <td>в) Алкіни.</td> </tr> </table> Установіть відповідність між реакціями горіння вуглеводнів відповідно до запропонованих схем та співвідношенням об'ємів вуглеводнів та кисню в них: <table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td>1) C₂H₂ + O₂ →</td> <td>;</td> <td>а) 1:3;</td> </tr> <tr> <td>2) C₂H₆ + O₂ →</td> <td>;</td> <td>б) 1:4;</td> </tr> </table> 	1) C ₂ H ₂ ;	а) Алкани;	2) C ₃ H ₆ ;	б) Алкени;	3) C ₄ H ₁₀ ;	в) Алкіни.	1) C ₂ H ₂ + O ₂ →	;	а) 1:3;	2) C ₂ H ₆ + O ₂ →	;	б) 1:4;	<p>bidenkooks@gmail.com</p>
1) C ₂ H ₂ ;	а) Алкани;															
2) C ₃ H ₆ ;	б) Алкени;															
3) C ₄ H ₁₀ ;	в) Алкіни.															
1) C ₂ H ₂ + O ₂ →	;	а) 1:3;														
2) C ₂ H ₆ + O ₂ →	;	б) 1:4;														

	<p>етанової та аміноетанової кислот; молекулярні формули глюкози, сахарози, крохмалю, целюлози; рівняння реакцій горіння метанолу, етанолу, етанової кислоти (електролітична дисоціація, взаємодія з металами, лугами, солями); розрізняє за складом метанол, етанол, гліцерол, етанову кислоту, вищі карбонові кислоти, глюкозу, сахарозу, крохмаль, целюлозу, мило, природні й гідрогенізовані, тваринні й рослинні, тверді й рідкі жири, білки, поліетилен, природні і штучні жири; характеризує склад, фізичні властивості етанолу, гліцеролу, етанової кислоти, жирів, глюкози, сахарози, крохмалю, целюлози, білків, розв'язує розрахункові за хімічними рівняннями та інших раніше вивчених типів на прикладі органічних сполук;</p>		<p>речовини</p> <table border="0"> <tr> <td>1) C₁₂H₂₂O₁₁</td> <td>А) Глюкоза</td> </tr> <tr> <td>2) CH₃COOH</td> <td>Б) Крохмаль</td> </tr> <tr> <td>3) C₆H₁₂O₆</td> <td>В) Сахароза</td> </tr> <tr> <td>4) C₂H₅OH</td> <td>Г) Етанова кислота</td> </tr> <tr> <td></td> <td>Д) Етанол</td> </tr> </table> <p>6. Встановіть відповідність між речовиною і її складом: назва речовини :</p> <table border="0"> <tr> <td>1) рослинна олія</td> <td>2) білок</td> </tr> <tr> <td>3) тваринний жир</td> <td>4) сахароза</td> </tr> </table> <p>склад речовини :</p> <p>А) складається з залишків молекул глюкози; Б) складається з гліцеролу та ненасичених вищих карбонових кислот; В) складеться з залишків амінокислот; Г) складається з гліцеролу та насичених вищих карбонових кислот ; Д) складається з залишків молекул глюкози та фруктози.</p> <p>7. Установіть відповідність між назвою кислоти та її молекулярною формулою.</p> <table border="0"> <tr> <td>Назва кислоти</td> <td>Формула кислоти</td> </tr> <tr> <td>1) Карбонатна</td> <td>А) CH₃COOH</td> </tr> <tr> <td>2) Олеїнова</td> <td>Б) C₁₇H₃₅COOH</td> </tr> <tr> <td>3) Етанова</td> <td>В) C₁₇H₃₃COOH</td> </tr> <tr> <td>4) Стеаринова</td> <td>Г) H₂CO₃</td> </tr> <tr> <td></td> <td>Д) C₁₆H₃₁COOH</td> </tr> </table> <p>8. Укажіть назву речовини, що в організмі виконує такі функції: структурну, регуляторну, енергетичну, рухову, транспортну, каталітичну :</p> <p>А) білки; Б) вуглеводи; В) вуглеводні; Г) жири.</p> <p>9. Укажіть речовини, з якими взаємодіє етанова кислота :</p> <p>А) натрій; Б) мідь; В) кальцій оксид; Г) сульфур оксид.</p>	1) C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	А) Глюкоза	2) CH ₃ COOH	Б) Крохмаль	3) C ₆ H ₁₂ O ₆	В) Сахароза	4) C ₂ H ₅ OH	Г) Етанова кислота		Д) Етанол	1) рослинна олія	2) білок	3) тваринний жир	4) сахароза	Назва кислоти	Формула кислоти	1) Карбонатна	А) CH ₃ COOH	2) Олеїнова	Б) C ₁₇ H ₃₅ COOH	3) Етанова	В) C ₁₇ H ₃₃ COOH	4) Стеаринова	Г) H ₂ CO ₃		Д) C ₁₆ H ₃₁ COOH	
1) C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	А) Глюкоза																													
2) CH ₃ COOH	Б) Крохмаль																													
3) C ₆ H ₁₂ O ₆	В) Сахароза																													
4) C ₂ H ₅ OH	Г) Етанова кислота																													
	Д) Етанол																													
1) рослинна олія	2) білок																													
3) тваринний жир	4) сахароза																													
Назва кислоти	Формула кислоти																													
1) Карбонатна	А) CH ₃ COOH																													
2) Олеїнова	Б) C ₁₇ H ₃₅ COOH																													
3) Етанова	В) C ₁₇ H ₃₃ COOH																													
4) Стеаринова	Г) H ₂ CO ₃																													
	Д) C ₁₆ H ₃₁ COOH																													

			<p>10. Етилен повністю спалили в чистому кисні, отримавши 75 л карбон(IV) оксиду. Який об'єм кисню витратили на спалювання етилену? Який об'єм етилену вступив у реакцію?</p> <p>11. За нормальних умов змішали 2 л етилену і 8 л кисню. Суміш газів підпалили. Які гази було виявлено після реакції? Обчисліть об'єм кожного з цих газів.</p>	
--	--	--	--	--