

Сімейне навчання хімія 8 клас

Зміст навчального матеріалу	Очікувані результати	Ресурси	Роботи для виконання	Зв'язок з вчителем
8 клас				
Розрахунки за хімічними формулами	<p>Учень/учениця називає одиницю вимірювання кількості речовини, молярний об'єм газів за нормальних умов, сталу Авогадро; установлює взаємозв'язок між фізичними величинами (масою, молярною масою, об'ємом, молярним об'ємом, кількістю речовини); обчислює число частинок (атомів, молекул, йонів) у певній кількості речовини, масі, об'ємі; молярну масу, масу і кількість речовини; об'єм даної маси або кількості речовини газу за нормальних умов; відносну густину газу за іншим газом, обираючи і обґрунтовуючи спосіб розв'язання.</p>	<p>всеукраїнська школа онлайн</p> <p>підручник</p>	<p>Контрольна робота «Розрахунки за хімічними формулами» Початковий рівень (0,5 бала) 1. Виберіть символ для позначення кількості речовини. А) m; Б) n; В) V_m; Г) M . 2. Яка фізична величина позначається символом $D_{H_2(O_2)}$? А) густина водню; Б) відносна густина водню за киснем; В) відносна густина кисню за воднем; Г) молярний об'єм кисню і водню. 3. Укажіть одиницю вимірювання молярної маси: А) г/моль; Б) г; В) моль; Г) л/моль. 4. Яка фізична величина має одиницю вимірювання «моль»? А) кількість атомів; Б) молярна маса; В) молярний об'єм; Г) кількість речовини. 5. Молярний об'єм дорівнює: А) відношенню кількості речовини до її об'єму; Б) 22,4 л/моль; В) 1 моль; Г) об'єму будь-якої порції речовини. 6. Виберіть значення молярної маси для сульфатної кислоти H_2SO_4: А) 98 г/моль; Б) 82 г/моль; В) 34 г/моль; Г) 64 г/моль. Середній рівень (1 бал) 7. Установіть відповідність величин для амоніаку NH_3: 1. відносна молекулярна маса; А) 17 г;</p>	<p>bidenkooks@gmail.com</p>

			<p>2. маса; Б) 17; 3. молярна маса; В) 22,4 л/моль; 4. молярний об'єм; Г) 17 г/моль.</p> <p>8. Розташуйте речовини у порядку зростання їх молярних мас. А) Ва ; Б) O₂ ; В) CH₄ ; Г) NaNO₃.</p> <p>Достатній рівень (1,5 бала) 9. Обчисліть відносну густину сірководню H₂S за воднем. 10. Обчисліть кількість речовини 148 г гашеного вапна Ca(OH)₂.</p> <p>Високий рівень (3бала) 11. Обчисліть масу, яку займає за н.у озон O₃ об'ємом 5,6 л. Обчисліть число молекул озону O₃ у цьому об'ємі газу.</p>									
Основні класи неорганічних сполук	<p>Учень/учениця називає оксиди, основи, кислоти, амфотерні гідроксиди, середні солі за сучасною науковою українською номенклатурою; наводить приклади основних, кислотних і амфотерних оксидів, оксигеновмісних і безоксигенових, одно-, дво-, триосновних кислот, розчинних і нерозчинних основ, амфотерних гідроксидів, середніх солей. розрізняє несолетворні й солетворні (кислотні, основні, амфотерні) оксиди, розчинні й нерозчинні основи, кислоти за складом (оксигеновмісні, безоксигенові) та основністю (одно-, дво-, триосновні), середні солі; реакції заміщення, обміну, нейтралізації; складає хімічні формули оксидів,</p>	<p>всеукраїнська школа онлайн</p> <p>підручник</p>	<p>Контрольна робота по темі «Основні класи неорганічних сполук»</p> <p><i>I рівень</i></p> <p>1. Виберіть формули лугів: А. Al(OH)₃ Б. NaOH; В. Ba(OH)₂; Г. Fe(OH)₃</p> <p>2. Назвіть формулу кислотного оксиду: А. Na₂O Б. CrO₃ В. ZnO Г. CaO</p> <p>3. Валентність кислотного залишку дорівнює І у: А. H₂SO₄ Б. HNO₃ В. H₂CO₃ Г. H₃PO₄</p> <p><i>II рівень</i></p> <p>4. Складіть формули оксидів таких елементів : Mg, S(IV), Al.</p> <p>5. Установіть відповідність між формулою сполуки та її назвою:</p> <table style="width: 100%;"> <tr> <td>1. Cr(OH)₃</td> <td>А. Барій сульфат</td> </tr> <tr> <td>2. AgCl</td> <td>Б. Ортофосфатна кислота</td> </tr> <tr> <td>3. BaSO₄</td> <td>В. Хром (III) гідроксид</td> </tr> <tr> <td>4. H₃PO₄</td> <td>Г. Аргентум хлорид</td> </tr> </table> <p>6. Допишіть продукти реакцій, поставте</p>	1. Cr(OH) ₃	А. Барій сульфат	2. AgCl	Б. Ортофосфатна кислота	3. BaSO ₄	В. Хром (III) гідроксид	4. H ₃ PO ₄	Г. Аргентум хлорид	<p>bidenkooks@gmail.com</p>
1. Cr(OH) ₃	А. Барій сульфат											
2. AgCl	Б. Ортофосфатна кислота											
3. BaSO ₄	В. Хром (III) гідроксид											
4. H ₃ PO ₄	Г. Аргентум хлорид											

