

Хімія 8 клас.
(II – семестр)

Тема 3. Кількість речовини. Розрахунки за хімічними формулами	
20	<u>Кількість речовини. Моль – одиниця кількості речовини. Стала Авогадро.</u>
21	<u>Молярна маса.</u>
22	<u>Закон Авогадро. Молярний об'єм газів.</u>
23	<u>Відносна густина газів.</u>
Тема 4. Основні класи неорганічних сполук	
24	<u>Класифікація неорганічних сполук, їх склад і номенклатура.</u>
25	<u>Оксиди. Фізичні властивості, поширеність та використання. Класифікація оксидів (основні, кислотні та амфотерні).</u>
26	<u>Хімічні властивості оксидів. Принцип кислотно – основних взаємодій з H₂O, кислотами, лугами, оксидами.</u>
27	<u>Розрахунки за рівняннями хімічних реакцій.</u>
28	<u>Фізичні властивості кислот. Хімічні властивості кислот: дія на індикатори.</u>
29	<u>Хімічні властивості кислот: взаємодія з металами, основними оксидами, основами, солями. Реакція нейтралізації. Ряд активності металів.</u>
30	<u>Фізичні властивості основ. Хімічні властивості лугів: дія на індикатори, взаємодія з кислотами, кислотними оксидами, солями.</u>
31	<u>Хімічні властивості нерозчинних основ: взаємодія з кислотами і розклад при нагріванні. Заходи безпеки під час роботи з лугами.</u>
32	<u>Хімічні властивості амфотерних гідроксидів: взаємодія з кислотами, лугами(розчин і сплав).</u>
33	<u>Фізичні властивості середніх солей. Хімічні властивості середніх солей: взаємодія з металами, кислотами, лугами, іншими солями.</u>
34	<u>Генетичний зв'язок між основними класами неорганічних сполук.</u>
35	<u>Поширеність у природі та використання оксидів, кислот, основ і середніх солей. Вплив на довкілля і здоров'я людини.</u>
36	<u>Способи добування оксидів.</u>
37	<u>Способи добування кислот.</u>
38	<u>Способи добування основ.</u>
39	<u>Способи добування солей.</u>