

## Билеты по химии 8 класс.

<p style="text-align: center;">Билет 1</p> <p>1. Предмет химии. Вещества. Превращение веществ. Физические и химические явления. Методы изучения химии.</p> <p>2. Задача: Определить массу вещества по количеству вещества</p>	<p>§ 1, 2</p> <p>§ 18</p>
<p style="text-align: center;">Билет 2</p> <p>1. Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей</p> <p>2. Задача: Вычислить массовую долю элемента в веществе.</p>	<p>§ 4</p> <p>§ 7</p>
<p style="text-align: center;">Билет 3</p> <p>1. Химические реакции. Составление химических уравнений на основе закона сохранения массы веществ (два примера).</p> <p>2. Задача: Вычислить объем вещества по известным объему смеси и объемной доле</p>	<p>§ 9, 10</p> <p>§ 12</p>
<p style="text-align: center;">Билет 4</p> <p>1. Реакции разложения, реакции соединения, реакции замещения, реакции обмена (определение, примеры химических уравнений).</p> <p>2. Задача: Вычислить объем вещества по количеству вещества</p>	<p>§ 11</p> <p>§ 19</p>
<p style="text-align: center;">Билет 5</p> <p>1. Кислород: физические свойства, получение, химические свойства, применение</p> <p>2. Задача: Вычислить массу вещества в растворе с известными массой раствора и массовой долей вещества</p>	<p>§ 13</p> <p>§ 22</p>
<p style="text-align: center;">Билет 6</p> <p>1. Оксиды: определение, номенклатура, классификация, примеры, химические свойства, применение.</p> <p>2. Задача: Вычислить объем вещества по количеству вещества</p>	<p>§ 14, 23</p> <p>§ 17</p>
<p style="text-align: center;">Билет 7</p> <p>1. Водород: нахождение в природе, химические свойства, применение.</p> <p>2. Задача: Вычислить массовую долю вещества в растворе с известными массой раствора и массой вещества.</p>	<p>§ 15</p> <p>§ 22</p>
<p style="text-align: center;">Билет 8</p> <p>1. Кислоты: определение, номенклатура, классификация, примеры, действие на индикаторы, химические свойства, применение. ПТБ при работе с кислотами.</p> <p>2. Задача: Вычислить количество вещества по известному объему вещества</p>	<p>§ 16, 25</p> <p>§ 19</p>

Билет 9	
1.Соли: определение, номенклатура, классификация, примеры, химические свойства, применение.	§ 17, 26
2.Задача: Рассчитать объемную долю вещества в газовой смеси.	§ 12
Билет 10	
1.Основания: определение, номенклатура, классификация, примеры, действие на индикаторы, химические свойства, применение. ПТБ при работе со щелочами.	§ 21, 24
2.Задача: Вычисление количества вещества по известному числу молекул	§ 18
Билет 11	
1.Генетическая связь между классами неорганических соединений (ответ подтвердить уравнениями реакции).	§ 27
2. Задача: Рассчитать относительную молекулярную массу вещества.	§ 7
Билет 12	
1.Периодический закон и периодическая система Д. И. Менделеева. Изменение свойств элементов малых периодов и главных подгрупп в зависимости от положения в периодической системе.	§ 6, 29, 32
2.Задача: Вычисление числа молекул по количеству вещества	§ 18
Билет 13	
1.Строение атома: ядро, электронная оболочка. Схемы строения атомов химических элементов III-го периода.	§ 30, 31
2. Задача: Вычислить массу вещества в растворе с известными массой раствора и массовой долей вещества	§ 22
Билет 14	
1. Ионная связь: характеристика, схемы образования, примеры.	§ 34
2. Задача: Определить массу вещества по количеству вещества	§ 16
Билет 15	
1.Ковалентная связь (неполярная и полярная): характеристика, схемы образования, примеры.	§ 35, 36
2. Задача: Вычисление количества вещества по известному числу молекул	§ 18
Билет 16	
1.Степень окисления. Составление химических формул по степеням окисления. Определение степени окисления в бинарных соединениях. Окислительно-восстановительные реакции	§ 38
2. Задача: Вычислить количество вещества по известной массе вещества	§ 18