

<p>Газовые законы Вариант №1</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Как зависит давление газа от температуры? 2. Запишите значение постоянной Больцмана. 3. Постройте график изотермического процесса. 4. Переведите температуру -15°C в Кельвины. 5. Определите молярную массу соединения $\text{Al}(\text{OH})_3$ 	<p>Газовые законы Вариант №2</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Что называют абсолютным нулём? 2. Запишите значение постоянной Авогадро. 3. Постройте график изобарного процесса. 4. Переведите температуру 27K в градусы. 5. Определите молярную массу соединения H_2SO_4
<p>Газовые законы Вариант №3</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Когда давление газа равно 0? 2. Запишите значение универсальной газовой постоянной. 3. Постройте график изохорного процесса. 4. Переведите температуру 103K в градусы. 5. Определите молярную массу соединения $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 	<p>Газовые законы Вариант №4</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Какие температурные шкалы вам известны? 2. Запишите уравнение Менделеева - Клайперона. 3. Сформулируйте закон изотермического процесса 4. Переведите температуру -57°C в Кельвины. 5. Определите молярную массу соединения Li_2SO_3
<p>Газовые законы Вариант №5</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Как связаны температурные шкалы? 2. Запишите зависимость давления газа от концентрации молекул. 3. Запишите уравнение изотермического процесса. 4. Переведите температуру -49°C в Кельвины. 5. Определите молярную массу соединения $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 	<p>Газовые законы Вариант №6</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Постройте график зависимости $P = P(T)$ 2. Запишите уравнение изобарного процесса. 3. Укажите связь между параметрами газа. 4. Переведите температуру 72K в градусы. 5. Определите молярную массу соединения $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$.
<p>Газовые законы Вариант №7</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Постройте график зависимости $P = P(t)$. 2. Запишите уравнение изохорного процесса. 3. Запишите точное значение абсолютного нуля. 4. Переведите температуру 61K в градусы. 5. Определите молярную массу соединения $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 	<p>Газовые законы Вариант №8</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Запишите уравнение состояния идеального газа. 2. Запишите уравнение изотермического процесса. 3. Запишите значение постоянной Авогадро. 4. Переведите температуру -35°C в Кельвины. 5. Определите молярную массу соединения NH_4NO_3