Физический диктант по теме «Уравнение состояния идеального газа» 10 класс

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Название физической величины | Обозначение | Единица измерения | Формулаили значение постоянной величины |
| Давление  | ? | Па | P = $\frac{?RT}{VM}$ |
| Объём  | V | ? | V= $\frac{m?T}{?M}$ |
| ? | Т | К | T = t + ? |
| Масса  | m | кг | m R? = pV? |
| ? | М | кг/моль | M = Mr \*? |
| Универсальная газовая постоянная | R | ? | ? |

Физический диктант по теме «Уравнение состояния идеального газа» 10 класс

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Название физической величины | Обозначение | Единица измерения | Формулаили значение постоянной величины |
| Давление  | ? | Па | P = $\frac{?RT}{VM}$ |
| Объём  | V | ? | V= $\frac{m?T}{?M}$ |
| ? | Т | К | T = t + ? |
| Масса  | m | кг | m R? = pV? |
| ? | М | кг/моль | M = Mr \*? |
| Универсальная газовая постоянная | R | ? | ? |

Физический диктант по теме «Уравнение состояния идеального газа» 10 класс

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Название физической величины | Обозначение | Единица измерения | Формулаили значение постоянной величины |
| Давление  | ? | Па | P = $\frac{?RT}{VM}$ |
| Объём  | V | ? | V= $\frac{m?T}{?M}$ |
| ? | Т | К | T = t + ? |
| Масса  | m | кг | m R? = pV? |
| ? | М | кг/моль | M = Mr \*? |
| Универсальная газовая постоянная | R | ? | ? |

Физический диктант по теме «Уравнение состояния идеального газа» 10 класс

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Название физической величины | Обозначение | Единица измерения | Формулаили значение постоянной величины |
| ? | R | Дж/мольК | ? |
| Термодинамическая температура | ? | К | T = ? + 273K |
| Масса  | m | кг | m R? = pV? |
| Объём  | V | м3 | V= $\frac{m R?}{p?}$ |
| ? | М | кг/моль | M = Mr \*? |
| ?  | р | Па | P = $\frac{ mRT}{V?}$ |

Физический диктант по теме «Уравнение состояния идеального газа» 10 класс

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Название физической величины | Обозначение | Единица измерения | Формулаили значение постоянной величины |
| ? | R | Дж/мольК | ? |
| Термодинамическая температура | ? | К | T = ? + 273K |
| Масса  | m | кг | m R? = pV? |
| Объём  | V | м3 | V= $\frac{m R?}{p?}$ |
| ? | М | кг/моль | M = Mr \*? |
| ?  | р | Па | P = $\frac{ mRT}{V?}$ |

Физический диктант по теме «Уравнение состояния идеального газа» 10 класс

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Название физической величины | Обозначение | Единица измерения | Формулаили значение постоянной величины |
| ? | R | Дж/мольК | ? |
| Термодинамическая температура | ? | К | T = ? + 273K |
| Масса  | m | кг | m R? = pV? |
| Объём  | V | м3 | V= $\frac{m R?}{p?}$ |
| ? | М | кг/моль | M = Mr \*? |
| ?  | р | Па | P = $\frac{ mRT}{V?}$ |

Физический диктант по теме «Уравнение состояния идеального газа» 10 класс

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Название физической величины | Обозначение | Единица измерения | Формулаили значение постоянной величины |
|  ? температура | ? | К | ? = t + 273K |
| ?  | m | кг | ? R? = pVМ |
| Объём  | V | V | V= $\frac{m R?}{p?}$ |
| ? | R | Дж/мольК | ? |
| Молярная масса | М | ? | M = Mr \*? |
| Давление  | р | ? | ? = $\frac{ mRT}{V?}$ |

Физический диктант по теме «Уравнение состояния идеального газа» 10 класс

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Название физической величины | Обозначение | Единица измерения | Формулаили значение постоянной величины |
|  ? температура | ? | К | ? = t + 273K |
| ?  | m | кг | ? R? = pVМ |
| Объём  | V | V | V= $\frac{m R?}{p?}$ |
| ? | R | Дж/мольК | ? |
| Молярная масса | М | ? | M = Mr \*? |
| Давление  | р | ? | ? = $\frac{ mRT}{V?}$ |

Физический диктант по теме «Уравнение состояния идеального газа» 10 класс

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Название физической величины | Обозначение | Единица измерения | Формулаили значение постоянной величины |
|  ? температура | ? | К | ? = t + 273K |
| ?  | m | кг | ? R? = pVМ |
| Объём  | V | V | V= $\frac{m R?}{p?}$ |
| ? | R | Дж/мольК | ? |
| Молярная масса | М | ? | M = Mr \*? |
| Давление  | р | ? | ? = $\frac{ mRT}{V?}$ |