**Табличные значения наиболее распространенных газов**

В таблице приведены значения: формула, молярная масса, плотность, удельная теплоемкость, температура плавления и отвердевания, температура кипения и конденсации.

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Вещество | Формула | Относительная молекулярная масса, масса моля, г | Плотность при нормальных условиях, кг / м3 , или масса 1 литра, г | Удельная теплоемкость при постоянном давлении,  кДж / (кг · К) | Температура плавления и отвердевания при нормальном давлении, 0С | Температура кипения и конденсации при нормальном давлении, 0С |
| Азот | N2 | 28,02 | 1,25 | 1,05 | -209,9 | -195,8 |
| Аммиак | NH3 | 17,03 | 1,25 | 2,24 | -77,7 | -33,4 |
| Аргон | Ar | 39,95 | 1,78 | 0,52 | -189,29 | -185,9 |
| Ацетилен | C 2H2 | 26,02 | 1,17 | 1,68 | - | - |
| Ацетон | C3H6O | 58,05 | 2,58 | - | -95 | 56,5 |
| Водород | H2 | 2,02 | 0,09 | 14,26 | -259,19 | -253 |
| Водяной пар | H2O | 18 | 0,59 (при 1000С) | 2,14 (при 1000С) | 0 | 100 |
| Воздух | - | 28,96 | 1,29 | 1 | -213 | от-192 до-195- |
| Гелий | He | 4 | 0,18 | 5,29 | -272,2 (при давлении 2,5 Мпа) | -268,93 |
| Кислород | O2 | 32 | 1,43 | 0,91 | -218,4 | -182,96 |
| Неон | Ne | 20,18 | 0,90 | 1,03 | -248,67 | -246,05 |
| Озон | O3 | 47,99 | 2,14 | - | - | -112 |
| Пропан | C3H8 | 44,08 | 1,98 | 1,86 | - | - |
| Сероводород | H2S | 34,07 | 1,54 | 1,02 | - | -60,4 |
| Спирт этиловый | C2H6O | 46 | 2,05 | - | -114,7 | 78,3 |
| Углекислый газ | CO2 | 44,01 | 1,98 | ≈1 | -78,5 (сублимация) | -78,48 |
| Хлор | Cl2 | 70,92 | 3,16 | 0,52 | -100,98 | - |
| Эфир | С4H10O | 74 | 3,30 | - | -116 | 34,5 |