|  |  |
| --- | --- |
| Свойство | Значение[9] |
| Цвет (газ) | Жёлто-зелёный |
| Температура кипения | −34 °C |
| Температура плавления | −100 °C |
| Температура разложения(диссоциации на атомы) | ~1400 °C |
| Плотность (газ, н.у.) | 3,214 г/л |
| Сродство к электрону атома | 3,65 эВ |
| Первая энергия ионизации | 12,97 эВ |
| Теплоёмкость (298 К, газ) | 34,94 Дж/(моль·K) |
| Критическая температура | 144 °C |
| Критическое давление | 76 атм |
| Стандартная энтальпия образования (298 К, газ) | 0 кДж/моль |
| Стандартная энтропия образования (298 К, газ) | 222,9 Дж/(моль·K) |
| Энтальпия плавления | 6,406 кДж/моль |
| Энтальпия кипения | 20,41 кДж/моль |
| Энергия гомолитического разрыва связи Х—Х | 243 кДж/моль |
| Энергия гетеролитического разрыва связи Х—Х | 1150 кДж/моль |
| Энергия ионизации | 1255 кДж/моль |
| Энергия сродства к электрону | 349 кДж/моль |
| Атомный радиус | 0,073 нм |
| Электроотрицательность по Полингу | 320 |
| Электроотрицательность по Оллреду — Рохову | 283 |