



Фреон R22

Фреон R22 - это бесцветный газ со слабым запахом трихлорметана. Хладон R22 широко используется в промышленности, главным образом в качестве хладагента. Относится к группе гидрохлорфторуглеродов. Наиболее популярный аэрозольный пропеллент из числа гидрохлорфторуглеродов.

Это бесцветный газ со слабым запахом хлороформа. Экологические свойства хладагента R22 значительно лучше, чем у R12 и R502. Преимущества применения данного [хладона](#) связаны с тем, что:

- Нетоксичен и невзрывоопасен;
- Имеет низкую температуру нагнетания при сжатии в [компрессорах](#);
- Обладает хорошими (по сравнению с другими хладонами) теплофизическими и термодинамическими характеристиками;
- Химически нейтрален к большинству конструкционных материалов;
- Имеет довольно низкий озоноразрушающий потенциал (ОРП = 0,05; по этому показателю данный хладон близок к аммиаку).

Вы можете [заказать фреон R22](#) по выгодной цене на нашем сайте.

Формула

CHF_2Cl (дифтормонохлорметан), хладон группы ГХФУ

Применение фреона R22

Фреон R22 при контакте с пламенем и раскаленными поверхностями разлагается с образованием токсичных продуктов. По сравнению с R12 хладагент R22 хуже растворяется в масле, но легко проникает через неплотности и нейтрален к металлам. Диапазон температур кипения от +10 до -70 °С при температуре конденсации не выше 50 °С. Одноступенчатое сжатие рекомендуется применять до температур кипения не ниже -35 °С.

Транспортировка фреона R22

Всеми видами транспорта в соответствии с правилами перевозки опасных грузов.

Хранение фреона R22

Хранить в сухих складских помещениях, обеспечивающих защиту от солнечных лучей, подальше от открытого огня и электронагревательных приборов, при температуре не выше 52°С.



Меры безопасности для фреона R22

При соприкосновении с пламенем и горячими поверхностями разлагается с образованием высокотоксичных продуктов. Трудногорючий газ. Концентрационные пределы распространения пламени в воздухе отсутствуют.

Физические свойства фреона R22

Потенциал разрушения озона	0,05
Потенциал глобального потепления	1,7
Плотность насыщенной жидкости при 25 ° С	1 194 кг/м ³
Давление паров насыщенной жидкости при 25 ° С	1 040 кПа
Температура плавления	-157,4 °С
Нормальная температура кипения (P=0,1 МПа)	-40,85 °С
Критическая температура	96,13 °С
Критическое давление	4,986 МПа
Удельная теплота парообразования при давлении 0,1013 МПа	196 кДж/кг