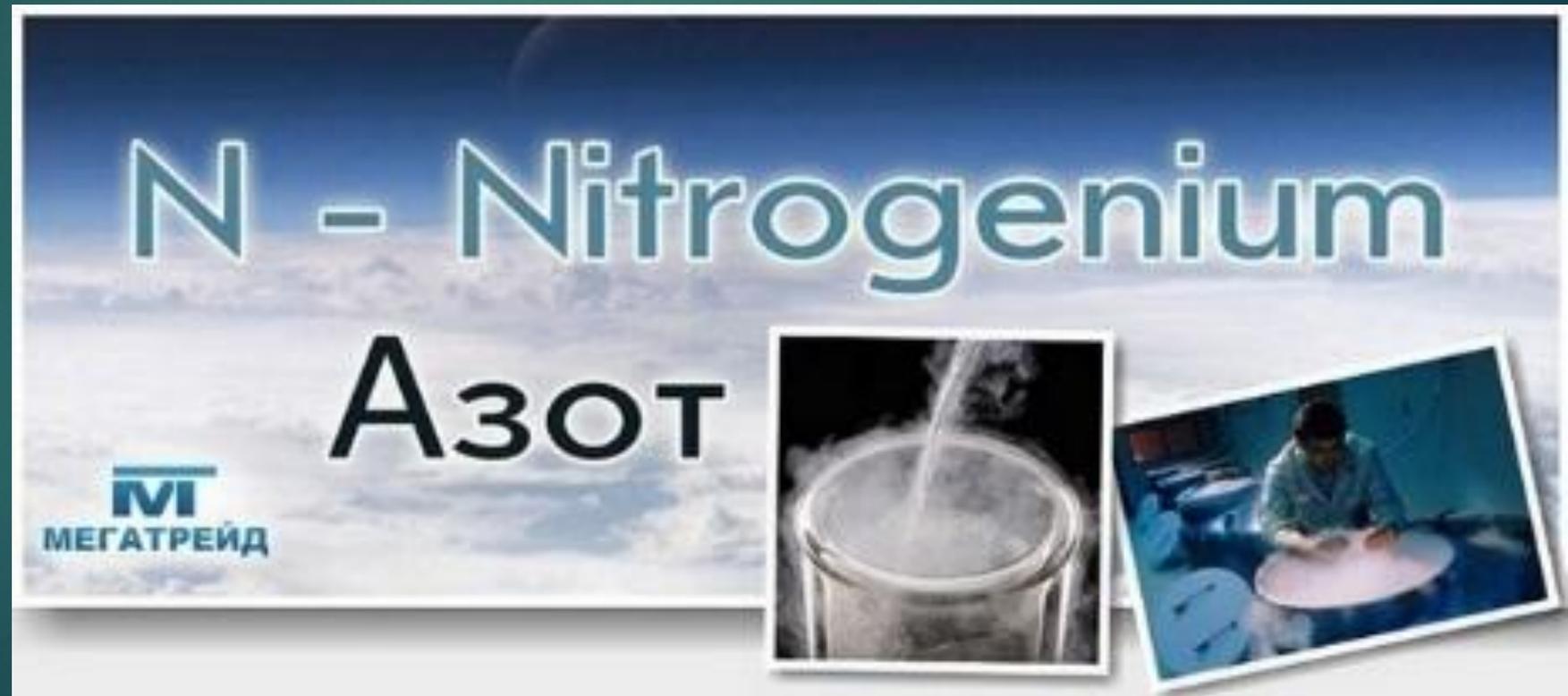


Азот. Жидкий азот.



N - Nitrogenium

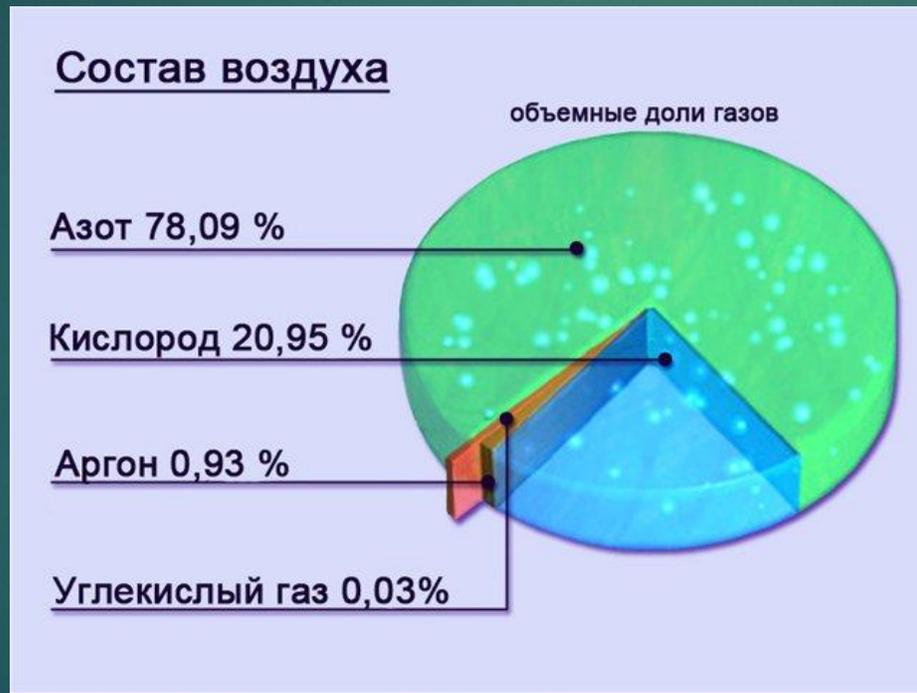
Азот

MEGATREID

Азот — химический элемент, который обозначается символом N (лат. Nitrogenium - безжизненный). Элемент V группы главной подгруппы 2-го периода периодической системы Менделеева. Простое вещество — достаточно инертный при нормальных условиях двухатомный газ без цвета, вкуса и запаха (формула N_2). Даниэль Резерфорд и считается первооткрывателем азота (1772 г.).

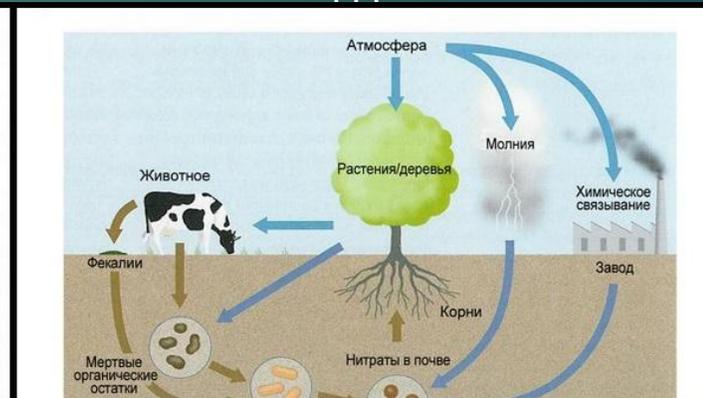
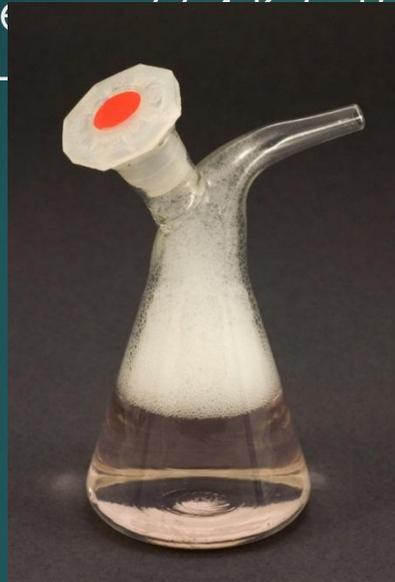


Азот – это вещество, не имеющее вкуса и запаха. Температура плавления: -210°C . Температура кипения: -196°C . Также азот не поддерживает горение и дыхание. Так как воздух состоит почти на 80% из азота, следовательно, получают его из воздуха. Газообразный азот хранят в сжатом виде в черных баллонах, а жидкий азот в сосудах Дьюара.



Азот – самый дешевый из всех газов, химически инертных в обычных условиях. Обладает широкой областью применения. В нефтехимической, пищевой промышленности, в производстве электроники, в косметологии. Применяется для синтеза разных соединений. Заполнение шин шасси самолётов и автошин. Значительной бывает роль азота в металлургии и при металлообработке. Другое агрегатное состояние азота – жидкое. Его можно получить с помощью холодильных машин. Жидкий азот — жидкость прозрачного цвета. Жидкий азот обладает удельной плотностью $0,808 \text{ г/см}^3$, и имеет точку кипения $-195,79^\circ\text{C}$.

техн



используется в



Таким образом, благодаря своей распространённости и своей невысокой стоимости, азот, как жидкий, так и газообразный, применяется во многих отраслях промышленности. Это делает его почти незаменимым веществом в нашей привычной жизни.



Спасибо за
внимание!