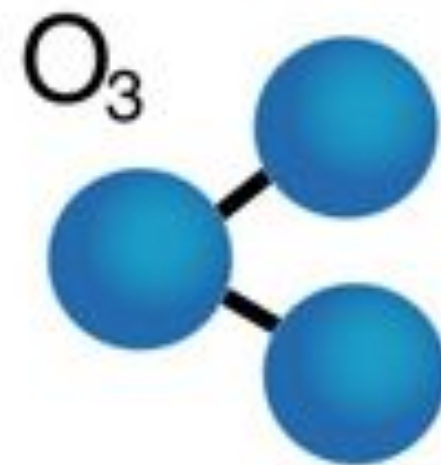


# Применение озона



Озон— состоящая из трёхатомных молекул O<sub>3</sub> аллотропная модификация кислорода. При нормальных условиях — голубой газ.

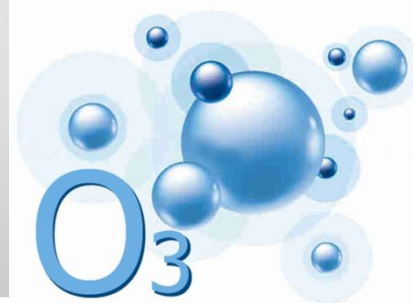
# Применение озона обусловлено его свойствами:

## 1) Сильного окисляющего реагента:

- для стерилизации изделий медицинского назначения
- при получении многих веществ в лабораторной и промышленной практике
- для отбеливания бумаги
- для очистки масел

## 2) Сильного дезинфицирующего средства:

- для очистки воды и воздуха от микроорганизмов (озонирование)
- для дезинфекции помещений и одежды
- для озонирования растворов, применяемых в медицине (как для внутривенного, так и для контактного применения).



# Озон в атмосфере



Атмосферный озон играет важную роль для всего живого на планете.

# Применение кислорода

Широкое промышленное применение кислорода началось в середине XX века, после изобретения турбодетандеров — устройств для сжижения и разделения жидкого воздуха.



- 1) В пищевой промышленности
- 2) В сельском хозяйстве
- 3) Ракетное топливо
- 4) В металлургии

