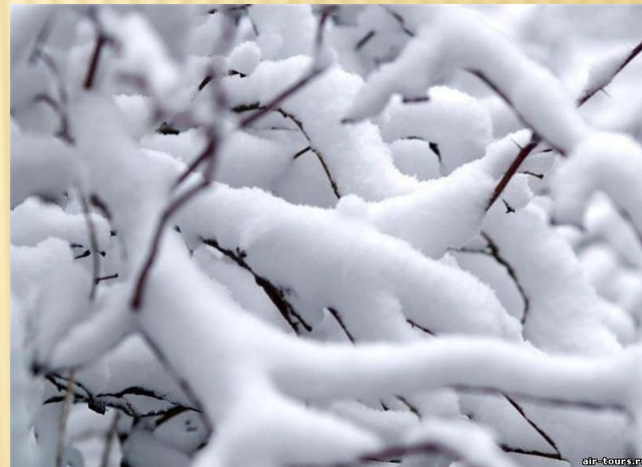


«ВАЖНЕЙШИЕ ПРЕДСТАВИТЕЛИ БИНАРНЫХ СОЕДИНЕНИЙ – ОКСИДЫ И ЛЕТУЧИЕ ВОДОРОДНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ».



МБОУ Глазуновская средняя школа
Орловская область
Учитель высшей квалификационной категории
Воронина Н. Н.

H₂O - ВОДА

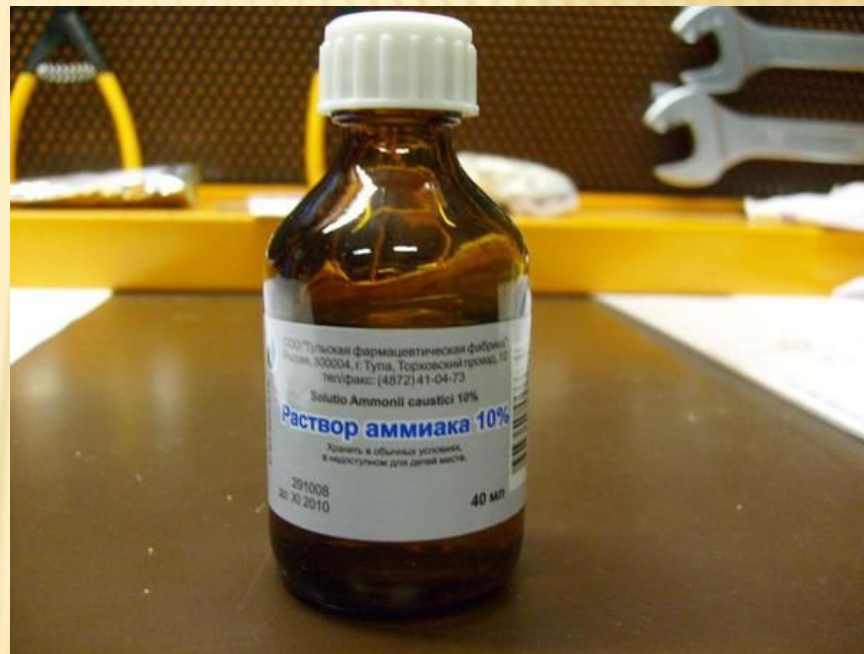
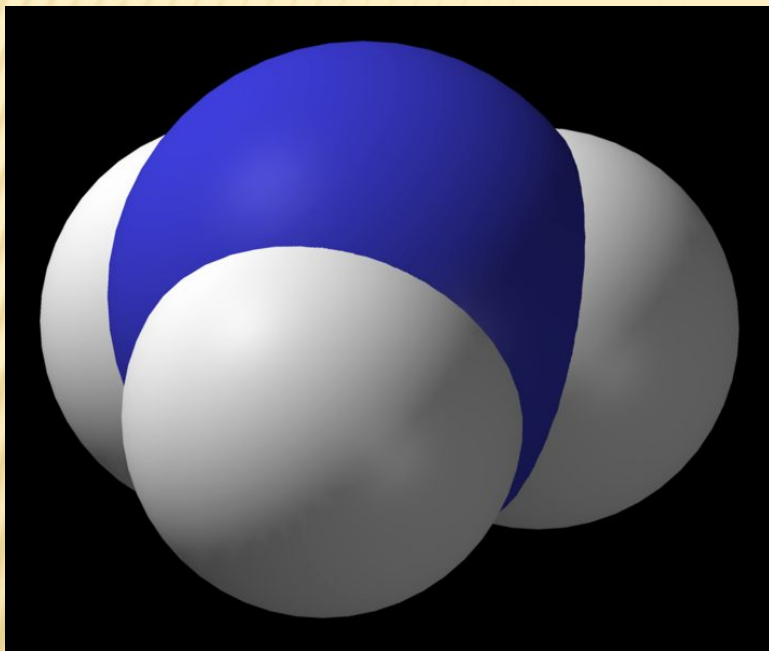


CO₂ УГЛЕКИСЛЫЙ ГАЗ



СУХОЙ ЛЁД

NH_3 АММИАК.

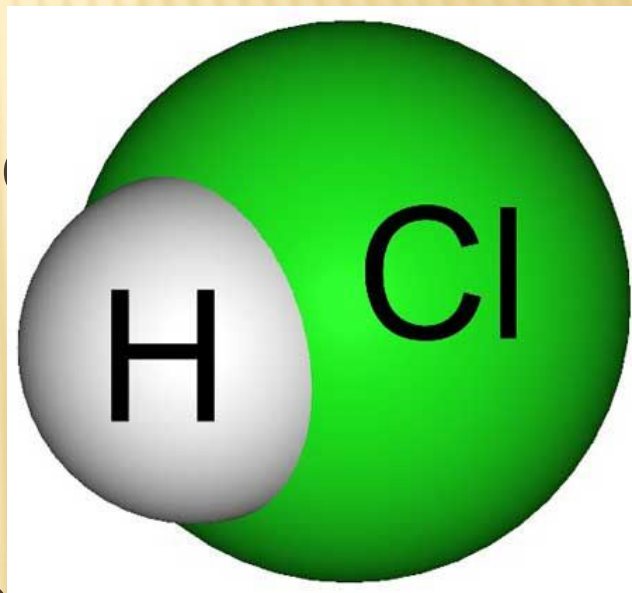


НСL

ХЛОРОВОДОРОД.

- Бесцветный газ.
- Тяжелее воздуха.
- Хорошо растворяется в воде.
- Раствор хлороводорода в воде – **соляная кислота**, дымящаяся на воздухе.

Содержится в желудочном соке.



SiO_2 ОКСИД КРЕМНИЯ.

- ▣ Необходим для жизни растений и животных. Придаёт прочность стеблям растений и защитным покровам животных. Благодаря ему тростники, камыши стоят прочно, а листья осоки режут как ножи. Чешуя рыб, панцири насекомых, крылья бабочек, перья птиц и шерсть животных прочны, т.к. содержат кремнезём. В природе он существует в виде минералов.**

SiO_2 ОКСИД КРЕМНИЯ.

- **Розовый кварц или природный кр**



SiO_2 ОКСИД КРЕМНИЯ.

□ Кремнезём. Сланец.



SiO_2 ОКСИД КРЕМНИЯ.

- **Аметист – полудрагоценный камень.**



SiO_2 ОКСИД КРЕМНИЯ.

□ Опал .



Кольцо с опалом.



SiO_2 ОКСИД КРЕМНИЯ.

▣ Уральская яшма.



SiO_2 ОКСИД КРЕМНИЯ.

- **Кварцевый песок.**



Al_2O_3 оксид алюминия.

- Белое вещество, с очень высокой температурой плавления. В природе существует в виде

- **БОКСИТ.**



Al_2O_3 оксид алюминия.

□ **КОРУНД**



Al_2O_3 оксид алюминия.

□ Красные рубины.

Синие



CaO – негашёная известь,
оксид кальция

MgO – жжённая магнезия,
оксид магния.

**Используют в производстве
строительных материалов.**

Fe_2O_3 – оксид железа (III)

*Красный
железняк.*



Михаил Лейкум

Всем спасибо за внимание!

