

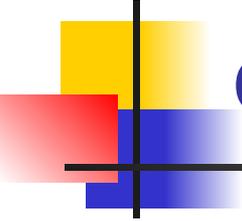
Презентацию составила учитель
МОУ «Ягринская гимназия» г.
Северодвинска
Шапошникова Т.С.



Подготовка к

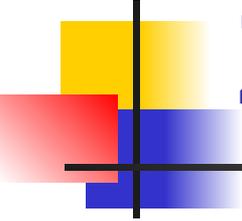
КОНТРОЛЬНОЙ
работе №1.

8 класс.



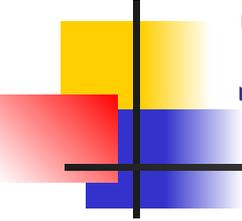
1. Из перечня формул выпишите оксиды, кислоты, соли и основания. Дайте им названия.

- CaO, Ca(OH)₂, MgO, KCl, HCl, NaOH, K₂O, Li₂CO₃, KOH, CuO, H₂SO₄.



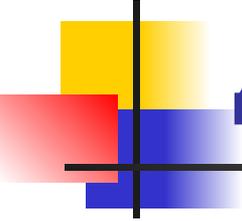
2. Решите задачу.

- Вычислите массу, объем и число молекул азота, количеством вещества **2** *МОЛЬ*.



3. Решите задачу.

- Сколько граммов сахара и сколько миллилитров воды нужно взять, чтобы приготовить *250г 12%* раствора его? Плотность воды равна *1г/мл*.



Дополнительное задание

- В 300г 20% раствора хлорида натрия растворили еще 20г твердой соли. Какой стала массовая доля соли в полученном растворе?