

---

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



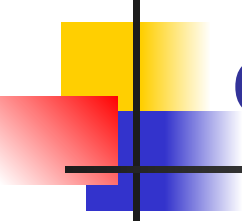
Подготовка к

---

КОНТРОЛЬНОЙ

работе №1.

8 класс.



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

---

- $\text{CaO}$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{MgO}$ ,  $\text{KCl}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{K}_2\text{O}$ ,  $\text{Li}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ .



## 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  $300\text{г}$   $20\%$  раствора хлорида натрия растворили еще  $20\text{г}$  твердой соли. Какой стала массовая доля соли в полученном растворе?