

## Контрольная работа за 3 четверть 8 класс

### Вариант 1.

1. Сколько молекул содержится в 45 мг воды?
2. Определите число молекул, содержащихся в 4,9 г  $H_2SO_4$ .
3. Определите массу 8,96 л (н.у.)  $C_2H_6$ .
4. Определите объем  $9,03 \cdot 10^{23}$  молекул  $SO_2$  при н.у..
5. Что больше весит 5л азота или 6л кислорода ( н.у.)?
6. Распределите вещества по классам неорганических соединений:

$NaOH$ ,  $Al_2O_3$ ,  $Mg(NO_2)_2$ ,  $LiOH$ ,  $H_2SiO_3$ ,  $Fe(OH)_2$ ,  $AlCl_3$ ,  $BaO$ ,  $H_2S$ ,  $HNO_3$ ,  $Ag_3PO_4$ ,  
 $Na_2O$ ,  $HF$ ,  $Sr(OH)_2$ ,  $HgCl_2$ ,  $N_2O_5$ .

А (ОКСИДЫ) -

В (КИСЛОТЫ) -

Б (ОСНОВАНИЯ) -

Г (СОЛИ) -

7. Составьте формулы следующих оксидов:

А) оксид кремния

в) оксид углерода (II)

Б) оксид серы (IV)

г) оксид магния