

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