

Мастер класс

ПО ХИМИИ:

« Количество вещества.

Моль молярная масса »

МОЛЬ - МЕРА КОЛИЧЕСТВА ВЕЩЕСТВА

1 моль
 $6,02 \cdot 10^{23}$
структурных
единиц

H_2
2 г

O_2
32 г

$NaCl$
58,5 г

Fe
56 г

H_2O
18 г

H_2SO_4
98 г

$C_{12}H_{22}O_{11}$
342 г

$$n = \frac{m}{M} = \frac{N}{N_A} = \frac{V}{V_m}$$

n – количество вещества (моль)
 m – масса вещества (г)
 M – молярная масса вещества ($\frac{г}{моль}$)
 V – объём газа (л)
 V_m – молярный объём газа $22,4 \frac{л}{моль}$ (н.у.)
 N – число структурных единиц вещества
 N_A – постоянная Авогадро $6,02 \cdot 10^{23} \frac{1}{моль}$
н.у. – нормальные условия ($0^\circ C$; $101,325$ кПа – 1 атм)

ХИМИЯ 8

8 КЛАСС.

Провела учитель химии МКОУ «Испикская СОШ»

Амалатова О.С.

МОЛЬ - МЕРА КОЛИЧЕСТВА ВЕЩЕСТВА



H_2
2 г

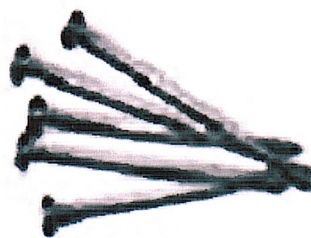
1 МОЛЬ
 $6,02 \cdot 10^{23}$
структурных
единиц



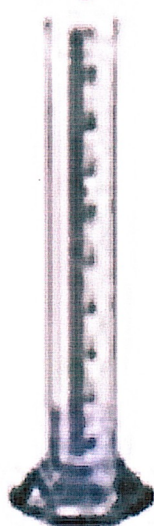
O_2
32 г



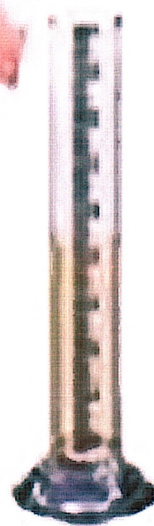
$NaCl$
58,5 г



Fe
56 г



H_2O
18 г



H_2SO_4
98 г



$C_{12}H_{22}O_{11}$
342 г