
Тема:

***Относительная
молекулярная масса
веществ.***

Цель урока:

Углубить понятия:

- о химической формуле
- об использовании химической формулы для расчётов

Дать понятие:

- относительная молекулярная масса веществ

Формировать навыки и умения:

- вычислений по химическим формулам
- вычислений относительных молекулярных масс простых и сложных веществ по их формулам

Относительная молекулярная
масса вещества

Mr

$A_x B_y$

$$Mr(A_x B_y) = x \cdot Ar(A) + y \cdot Ar(B)$$

$$Mr(H_2O) = 2 \cdot Ar(H) + Ar(O) =$$

$$2 \cdot 1 + 16 = 18$$

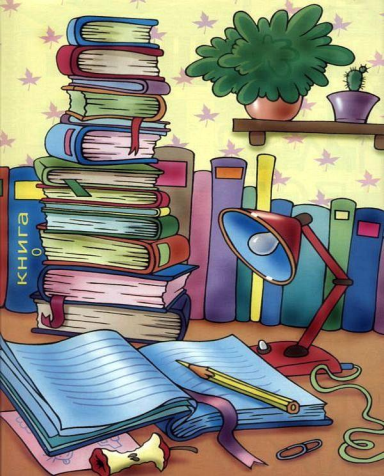


ПРОВЕРЬ СВОИ ЗНАНИЯ!

Найди относительную
молекулярную массу веществ

№ з/п	А	Б	В	Г	Д	Е
1	S	P	K_2SO_4	CO	$FeCl_2$	CO_2
2	HNO_3	Li	Ag_2O	$CuSO_4$	H_2SO_4	CaO
3	NaCl	$Ca(OH)_2$	$Sr(OH)_2$	Na_2SiO_3	Hg	HgO
4	C_4H_{10}	H_2SO_3	Mg	$FeCl_3$	$C_4H_{10}O_4$	Al_2O_3
5	K_2O	Na_2O	ZnO	$BaCl_2$	FeS	SnO_2
6	FeS_2	Fe	$BaSO_3$	C_3H_8	N_2	LiOH
7	K_3PO_4	$MgSO_4$	P_2O_5	$Cu(OH)_2$	Rb	SnF_4
8	Br_2	Cl_2O_7	NaCl	HI	$KMnO_4$	H_3PO_4
9	$Fe(OH)_3$	Cr_2O_3	Ca	PbS	$Mg(OH)_2$	$CaCO_3$
10	LiCl	K_2ZnO_2	Fe_2O_3	AgCl	N_2O_3	Cl_2
11	HF	H_2S	NaOH	O_2	FeO	$SrSO_4$
12	ZnS	Ca_3P_2	Al_4C_3	CH_4	Mn	Fe_2O_3

Домашнее задание:



- ОК
- Задание на карточке