

Escola/Colégio:

Disciplina: **QUÍMICA**

Ano/Série:

Estudante:

Massa
Atômica
(MA)

Quant. de
mol (n)

Massa
molar
(M)

Massa
Molecular

Grandezas
Químicas

Mol

Unidade
de massa
atômica

Nº de
massa(A)

Constante
de
Avogadro

MÉDIA PONDERADA
DAS MASSAS DOS
ISÓTOPOS NATURAIS
DO ELEMENTO
QUÍMICO.

É A MASSA EM
GRAMAS DE 1 MOL DE
MOLÉCULAS

SOMA DO Nº DE
PRÓTONS COM O
Nº DE NÊUTRONS

$6,02 \times 10^{23}$
ENTIDADES

1MOL DE ÁTOMOS₂₃
CONTÉM $6,02 \times 10^{23}$
ÁTOMOS

SOMA DAS MASSAS
ATÔMICAS DOS
ÁTOMOS QUE
CONSTITUEM A
MOLÉCULA.

N = MASSA EM GRAMAS
MASSA MOLAR

1 U = 1/12 DE CARBONO
12