



## ATIVIDADE DE QUÍMICA

NOME:

TURMA:

### CRUZADINHA ESTEQUIOMÉTRICA

- É a massa apresentada na tabela periódica, a massa referente a 1 mol daquele elemento.
- É o número de entidades por unidade de quantidade de matéria e equivale a  $6,02 \times 10^{23}$ .
- É a soma das massas atômicas dos átomos de uma molécula.
- É o reagente em menor quantidade que irá determinar a proporção de reação.
- É a massa em gramas de 1 mol de certa substância (isto é, a massa em gramas por mol).
- Variável dos Gases medida em  $\text{m}^3$ .
- É a forma de calcular as quantidades de reagentes e produtos envolvidos em uma reação química.
- Equação para prever o comportamento de um gás ideal, relacionando as três variáveis de estado de um gás – pressão, temperatura e volume – para uma quantidade de matéria igual a  $n$  de mols de partículas.
- Possui as características: dilatabilidade, expansibilidade, miscíveis e compressibilidade.
- Variável dos Gases medida em  $\text{Pa}$  ou  $\text{N/m}^2$ .
- Quantidade de produto que realmente será obtida na reação química relacionada com a quantidade que deveria ser obtida na teoria.
- É uma medida que equivale sempre o mesmo número ( $6,02 \times 10^{23}$ )

