



ATIVIDADE DE QUÍMICA

NOME:

TURMA:

CRUZADINHA ESTEQUIOMÉTRICA

- 1- É a massa apresentada na tabela periódica, a massa referente a 1 mol daquele elemento.
- 2- É o número de entidades por unidade de quantidade de matéria e equivale a $6,02 \times 10^{23}$.
- 3- É a soma das massas atômicas dos átomos de uma molécula.
- 4- É o reagente em menor quantidade que irá determinar a proporção de reação.
- 5- É a massa em gramas de 1 mol de certa substância (isto é, a massa em gramas por mol).
- 6- Variável dos Gases medida em m^3 .
- 7- É a forma de calcular as quantidades de reagentes e produtos envolvidos em uma reação química.
- 8- 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.
- 9- Possui as características: dilatabilidade, expansibilidade, miscíveis e compressibilidade.
- 10- Variável dos Gases medida em Pa ou N/m^2 .
- 11- Quantidade de produto que realmente será obtida na reação química relacionada com a quantidade que deveria ser obtida na teoria.
- 12- É uma medida que equivale sempre o mesmo número ($6,02 \times 10^{23}$)

