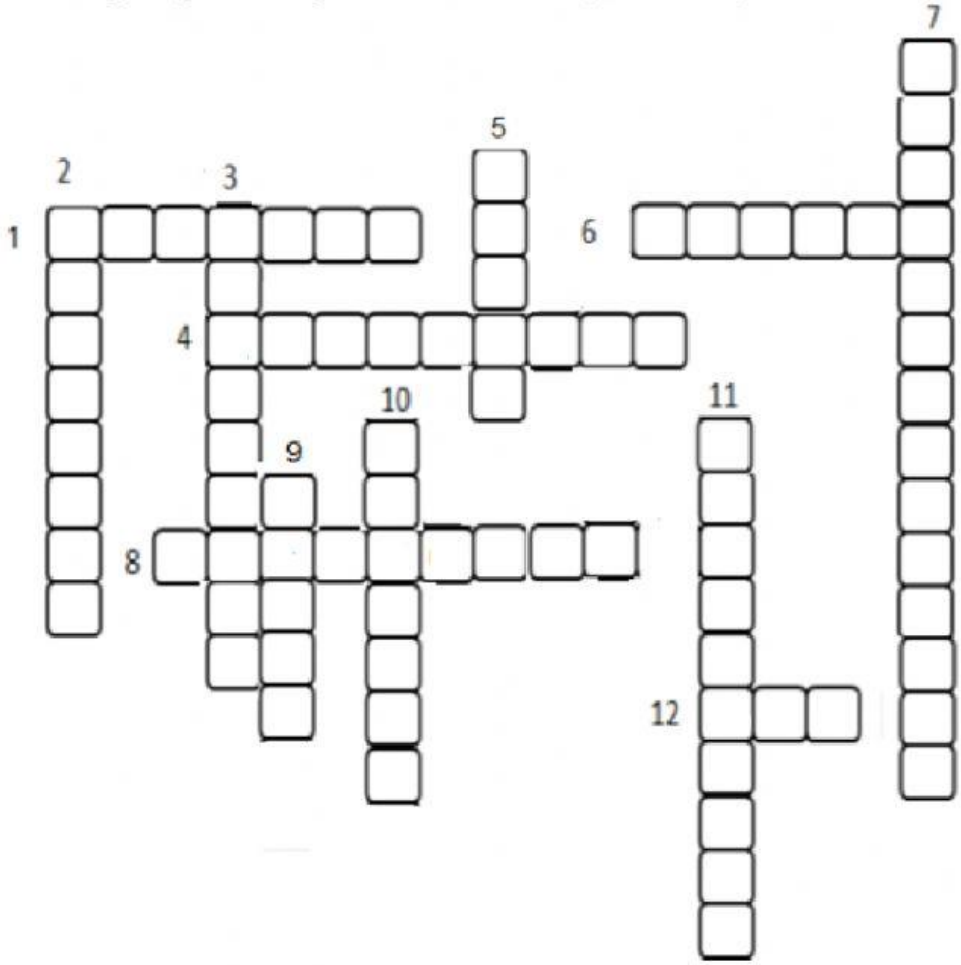
ATIVIDADE DE QUÍMICA
NOME:
TURMA:

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 x 1023)



LIVEWORKSHEETS