# SUBSTÂNCIAS, MISTURAS E REAÇÕES QUÍMICAS

ALUNO: 9 ANO

1) Classifique cada substância como substância ou mistura?

LEITE

ÁGUA DESTILADA

SANGUE

2) Assinale X na resposta correta:

a. Misturas homogêneas também são chamadas de:

( ) SOLUÇÕES ( ) SOLUTO ( ) SOLVENTE

b. Numa xícara de café puro, que é o soluto?

( ) PÓ DE CAFÉ ( ) ÁGUA

3) Arraste a resposta correta dentro das lacunas, completando a frase de maneira correta.

**SOLUTO** **SOLVENTE**

a. _____substância chamada de dispersante, ou seja, é a que permite que algo distribua-se em seu interior.

b. _____ substância que é dissolvida. A medição é feita em massa e a unidade de medida pode ser feita em g, Kg e mg.

4) Algumas evidências demostram quando um evento pode ser classificado como REAÇÃO QUÍMICA. Assinale quais são essas evidências.

( ) Mudança de estado físico.

( ) Alteração de cor

( ) Liberação de gás

( ) Substância picada em fragmentos menores

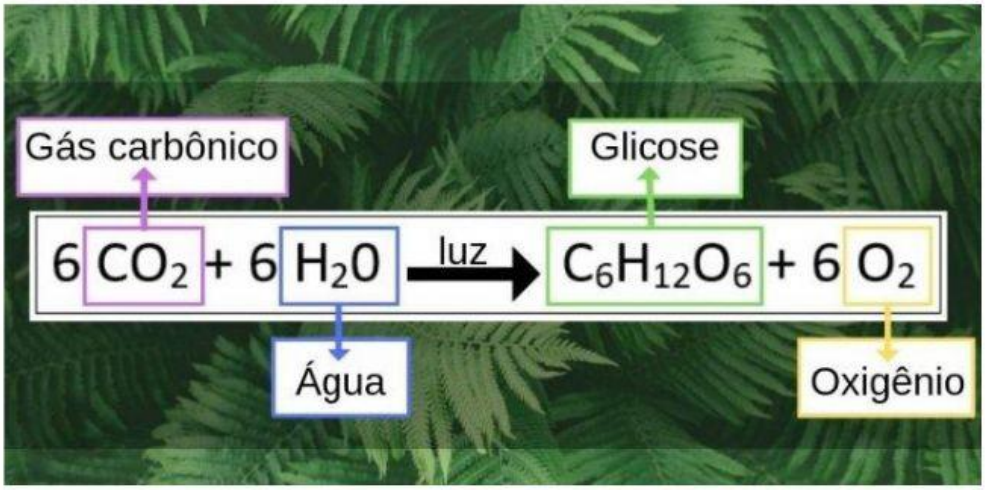
( ) Liberação de calor.

( ) Formação de precipitado

LIVEWORKSHEETS

5) **LEI DE LAVOISIER: lei da conservação da massa.** Se você usou 1 kg de ingredientes para fazer um bolo, teoricamente, qual vai ser a massa obtida de bolo? Escreva dentro do retângulo sua resposta.

6) A imagem abaixo mostra a reação química da fotossíntese.




Veja que temos várias substâncias envolvidas nessa reação.

a. Quem são os REAGENTES?

( ) CO2 ( ) H20 ( ) GLICOSE ( ) OXIGÊNIO

b. Quem são os PRODUTOS?

( ) CO2 ( ) H20 ( ) GLICOSE ( ) OXIGÊNIO

c. Qual é a substância classificada como SIMPLES?

( ) CO2 ( ) H20 ( ) GLICOSE ( ) OXIGÊNIO

d. Quais são as substâncias classificadas como COMPOSTAS?

( ) CO2 ( ) H20 ( ) GLICOSE ( ) OXIGÊNIO

e. Que papel a LUZ desempenha nessa reação?

( ) REAGENTE ( ) PRODUTO ( ) CATALISADOR

LIVEWORKSHEETS