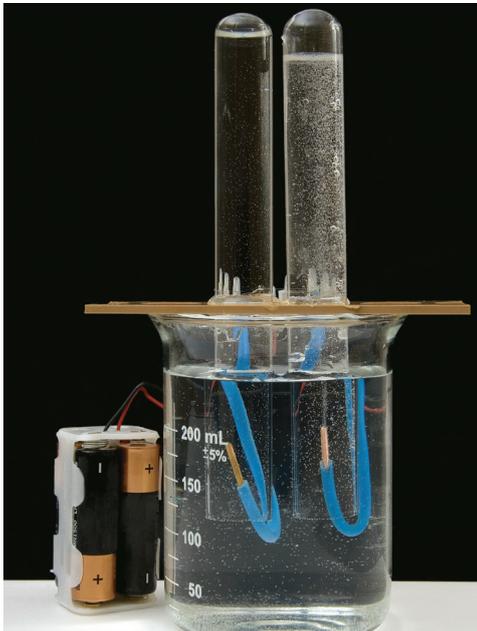


- 1** Aponte quais dos itens abaixo podem ser considerados reações químicas e, em seguida, explique as evidências que levaram você a identificá-los como uma reação química.
 - a) Um comprimido efervescente dentro de um copo com água
 - b) Derretimento do gelo
 - c) Queima de uma vela
 - d) Formação de ferrugem em palha de aço
 - e) A chuva

- 2** “Nada se perde, nada se cria, tudo se transforma”. Desta maneira, um professor de Química iniciou uma aula. O professor se referia à lei de Lavoisier. Explique a lei.

- 3** A matéria pode estar em três estados físicos: sólido, líquido e gasoso. Um mesmo material pode passar de um estado físico a outro. Explique o que ocorre na estrutura molecular da matéria quando está em cada uma das três formas físicas e passa de uma forma a outra.

- 4** Um professor montou um aparelho como apresentado no desenho abaixo. Colocou uma substância na água que possibilitasse a passagem de corrente elétrica e observou a formação de gases nos dois tubos de ensaio. Sobre o experimento, o professor passou a fazer algumas perguntas que devem ser respondidas por você.
 - a) Qual é o nome dado ao método experimental usado pelo professor?
 - b) Qual é o nome dado à reação e quais são os produtos dela? Indique a fórmula química.
 - c) Que substância deve ser colocada na água para que haja a passagem de corrente elétrica? Explique.



Sérgio Dotta Jr/ID/BK

