

(UFMS 2023) Para fazer um experimento com cascas de ovo, ricas em  $\text{CaCO}_3$ , e vinagre, rico em ácido acético (etanoico), um estudante procedeu da seguinte forma:

- inicialmente, colocou algumas cascas de ovo em uma garrafa plástica;
- depois, conectou uma mangueira plástica à tampa da garrafa;
- isso feito, colocou na garrafa um pouco de vinagre e, rapidamente, tampou-a;
- em seguida, introduziu a mangueira conectada à tampa da garrafa em um tubo de ensaio, com a boca virada para baixo, dentro de um recipiente com água, como ilustrado nesta figura:



Em relação ao experimento, é correto afirmar que:

- A) as bolhas de gás formadas de  $\text{O}_2(\text{g})$  sendo o 2 do composto  $\text{O}_2$  como subscrito.
- B) as cascas de ovo apresentam caráter básico, devido à hidrólise dos íons  $\text{Ca}^{2+}$ , produzindo  $\text{OH}$  no meio.
- C) as bolhas no interior do tubo evidenciam a evaporação da água.
- D) o produto orgânico formado pela reação entre o carbonato e o ácido apresenta a fórmula  $\text{Ca}(\text{OOCCH}_3)_2$ .
- E) o ácido etanoico possui fórmula  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ .