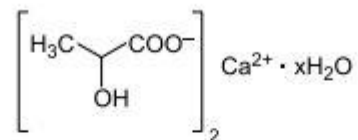


Questão 47

Considere a fórmula do sal lactato de cálcio hidratado, empregado como repositor de cálcio.



lactato de cálcio hidratado

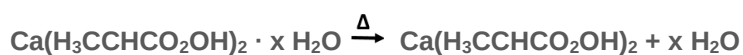
Quando aquecido a 120 °C, o sal hidratado transforma-se no sal anidro. Em um experimento, 30,8 g de lactato de cálcio hidratado foram aquecidos, originando 21,8 g de sal anidro. Logo, o valor de x na fórmula apresentada é igual a

- (A) 3.
- (B) 5.
- (C) 1.
- (D) 2.
- (E) 4.

ALTERNATIVA B

A massa de água formada na desidratação é igual a:

$$30,8 - 21,8 = 9\text{g}$$



$$218\text{ g} \text{ ----- } 18 \cdot x\text{ g}$$

$$21,8\text{ g} \text{ ----- } 9\text{ g}$$

$$x = 5$$