

50. O bicarbonato de sódio é muito usado como antiácido estomacal ou como fermento em receitas culinárias, como bolos e pães. Ele está presente no sal de frutas que muitas pessoas tomam quando sentem azia. O bicarbonato neutraliza o ácido clorídrico presente no suco gástrico. Além disso, também pode ser usado para fazer bochechos e para combater aftas. Assinale a alternativa que apresenta corretamente a equação química da decomposição do bicarbonato de sódio.

- A)  $2\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_4 + \text{CO} + \text{H}_2\text{O}$
- B)  $2\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2$
- C)  $2\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- D)  $2\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO} + \text{H}_2\text{O}_2$

Assunto: Reações inorgânicas

Quando um bicarbonato de metal alcalino é aquecido, sua decomposição gera o carbonato do próprio metal, além de gás carbônico e água. No caso do bicarbonato de sódio, a reação é representada pela equação a seguir:



Item: C