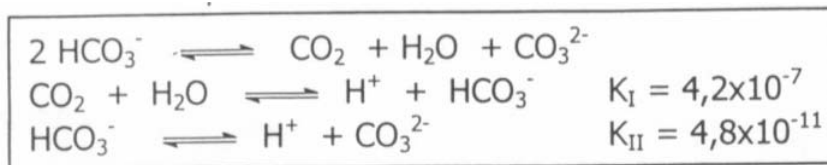


QUÍMICA

2ª QUESTÃO

O bicarbonato de sódio é um sal normalmente utilizado no combate à acidez estomacal, pois pode reagir com o excesso de H^+ do meio e produzir CO_2 e H_2O . Uma solução de bicarbonato de sódio foi preparada, utilizando-se 45,0 gramas de sal e água suficiente para completar 1000,0 mL.

DADOS:



Considerando que o bicarbonato de sódio se dissocia completamente nos íons Na^+ e HCO_3^- , após o equilíbrio ter sido atingido, determine a concentração de

- A) íons bicarbonato em mol/L .
- B) íons bicarbonato em % (p/v).
- C) íons H^+ em mol/L.
- D) íons sódio em mol/L.

Cursos que Indicamos

Conheça os cursos e dê o próximo passo na sua preparação.

Clique na imagem ou no botão para acessar.



Código Matemática 2.0

Conhecer o curso



Curso Preparatório ENEM

Conhecer o curso



Curso Preparatório Redação ENEM

Conhecer o curso

