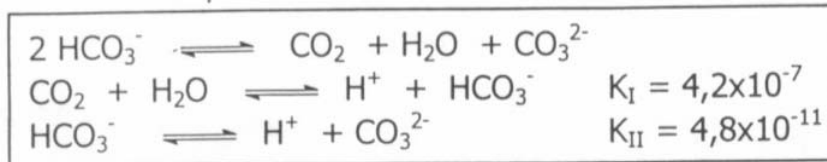


# QUÍMICA

## 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.