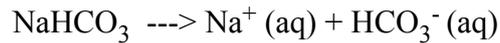


Description de la réaction chimique bicarbonate de soude et vinaigre

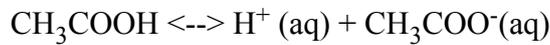
Le bicarbonate de soude, un produit chimique pur nommé sodium de bicarbonate à la formule suivante :



Lorsque dissout dans l'eau, le bicarbonate de soude se sépare en sodium (Na^+) et en ions de bicarbonate (HCO_3^-) :

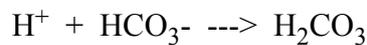


Dans l'eau, le vinaigre, une solution faible en acide acétique (5%), se dissout partiellement en hydrogène (H^+) et en ions d'acétate (CH_3COO^-) :

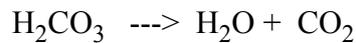


La réaction bicarbonate de soude et vinaigre est en fait le résultat de DEUX réactions : une réaction acide de base suivie d'une réaction de décomposition.

Quand les deux ingrédients sont mélangés, les ions d'hydrogène (H^+) du vinaigre réagissent avec les ions de bicarbonate du bicarbonate de soude pour former un nouveau produit chimique appelé l'acide carbonique (H_2CO_3).



L'acide carbonique ainsi formé se décompose immédiatement en un gaz, le dioxyde de carbone (CO_2), et en eau (H_2O).



C'est le dioxyde de carbone qui est responsable de la formation de bulles et de mousse dès qu'on mélange du bicarbonate de soude et du vinaigre.

En utilisant les structures moléculaires des ingrédients impliqués, la réaction chimique peut être écrite comme suit : ions de bicarbonate + ions d'hydrogène ---> eau + dioxyde de carbone

Cependant, l'ensemble de la réaction est fréquemment écrite comme suit:

