QUÍMICA

Nome: Leonardo Lawisch Lauschner

-Os elementos químicos que compõem o bicarbonato de sódio (NaHCO3) são: 1 átomo de sódio, 1 de carbono, 3 de oxigênio e 1 de hidrogênio.

Na (Sódio): Possui o número atômico 11, e massa atômica 23 u, é classificado como um metal alcalino e pertence a família 1A, possui eletronegatividade de 0.93, a energia de ionização de 406 kJoules por mol, seu ponto de fusão é de 97.79 °C, indice de refração de 1,333 e tem uma dureza de 968 kg/m, 0,5.

H (Hidrogênio): Possui o número atômico 1, classificado hidrogênio, tem eletronegatividade de 2,2, massa atômica de 1,00784 u, possui uma energia de ionização de 1312,0 kJoules por mol, eletroafinidade de 72,8 kJoules por mol, densidade de 0,0695 g/cm³, ponto de ebulição de -253°C e ponto de fusão de -259.2 °C.

C (Carbono): Possui o número atômico 6, massa atômica 12 u, não metal membo do grupo 14, tem eletronegatividade de 2.55, calor específico de 0,12, possui afinidade eletrônica 153,9 kJoules por mol, densidade de 3,51 g/cm³ e possui uma energia de ionização de 1086,5 kJoules por mol.

O (Oxigênio): Possui o número atômico 8, classificado como não-metal, com massa atômica de 15.999 u, eletronegatividade de 3,44, energia de ionização de 1313,9 kJoules por mol, eletroafinidade de 141 kJoules por mol, densidade de 1,309 kg/m3, tem ponto de fusão de -218,8°C e ponto de ebulição de -183°C.

-Os elementos químicos que compõem o vinagre (CH3COOH) são carbono, hidrogênio e oxigênio, quais já foram explicados acima.

-Outras substâncias compostas por esses elementos:

Água (H2O); Gás carbônico (CO2); Água oxigenada (H2O2).