RELATÓRIO – QUÍMICA

Nome: Iago Broilo Langone

BICARBONATO DE SÓDIO- NaHCO3: Sódio, hidrogênio, carbono, oxigênio.

Exemplo de substâncias compostas por alguns desses elementos acima: sal de cozinha= NaCl, Carbonato de sódio= Na2CO3, água= H₂O, etc.

C= carbono, com número atômico 6, sendo ele um não-metal, tem 2,55 de eletronegatividade, volume atômico 12,011 u, possui uma energia de ionização de 1086,5 kJoules por mol, densidade de 3,51 g/cm³, uma eletroafinidade de 153,9 kJoules por mol, tamanho do átomo é de 170pm, ponto de fusão 3.550°C;

H3= 3 hidrogênios, com número atômico 1, sendo classificado unicamente de hidrogênio, eletronegatividade de 2,2, com um volume atômico de 1,00784 u, possui uma energia de ionização de 1312,0 kJoules por mol, densidade de 0,0695 g/cm³, uma eletroafinidade de 72,8 kJoules por mol, tendo um ponto de ebulição de aproximadamente -253°C;

O= oxigênio, com número atômico 8, sendo classificado como não-metal, eletronegatividade de 3,44, com um volume atômico de 15,999 u, energia de ionização de 1313,9 kJoules por mol, densidade de 1,309 kg/m3, com uma eletroafinidade de 141 kJoules por mol, tendo um ponto de ebulição de -183°C ponto de fusão -218,8°C;

Na= sódio, com número atômico 11, sendo classificado como metal, possui uma eletronegatividade de 0,93, com um volume atômico de 22,989769 u, a energia de ionização de 406 kJoules por mol, densidade de 968 kg/m, sua eletronegatividade é de 0,93, sendo seu ponto de fusão de 97,79 °C;

Joules por mol: é uma unidade de energia derivada do SI por quantidade de material.

Fontes: wikipédia

 https://www.materiais.gelsonluz.com