
JÁ LHE PERGUNTARAM...

... por que a água apaga o fogo?

Em primeiro lugar, no momento em que a água entra em contato com um objeto em chamas, ela se aquece até o ponto de ebulição e, depois, torna-se vapor. Neste processo, ela retira calor das chamas (e do objeto).

Em segundo lugar, o vapor assim produzido ocupa um espaço centenas de vezes maior em volume do que a água que o originou. O vapor envolve o objeto e impede a renovação do ar. Sem oxigênio presente no ar, inibe-se a combustão.

A água possui, no combate às chamas, duas vantagens. Existe em profusão na maioria dos lugares e possui calor específico e de vaporização elevados. Em vista disso, ela tem a capacidade de retirar muito calor de um corpo aquecido.
(Adriano Moehlecke, colégio Anchieta, Porto Alegre, RS)