

IMPORTÂNCIA DO PH NO NOSSO DIA A DIA

Magnuson Django Mendes¹, Maiuca Alberto Seco², Ivanildo Rui Barbosa³, Livia paulia Dias Ribeiro⁴

Resumo: A descoberta da medição dos valores de pH foi do bioquímico dinamarquês Søren Peter Lauritz Sørensen, em 1909, durante estudos no processo de produção de cerveja. Até hoje esse parâmetro é utilizado para controle de quantidade íons H^+ de diversos produtos, sistemas biológicos e da natureza. O pH é um símbolo abreviado da grandeza de potencial hidrogeniônico, o qual é uma função logarítmica do inverso da concentração do íon hidrogênio presente no meio. Valores de pH menores que 7 diz-se que o meio é ácido, valores maiores que 7 diz-se que o meio é básico e valor igual a 7 o meio é neutro. O objetivo deste trabalho foi encontrar substâncias e sistemas que estão em nosso cotidiano e que precisam de controle do pH para seu funcionamento seja adequado e com isso desperte o interesse em estudar este parâmetro tão importante. No corpo humano pH a concentração de ácido no nosso sangue é ligeiramente alcalino (7.35-7.45), a concentração maior ou menor a esse valor é prejudicial à saúde. Na agricultura tem algumas plantas que reproduzem com mais facilidade nos solos acidas e outras nos solos básicos. Por exemplo, para plantio de café precisa de um solo de pH entre 5,2-6,3, pois permite que ele tenha um bom desenvolvimento. Por outro lado, a produção de uva precisa de solos alcalinos, pois facilita muito seu crescimento devido ao seu caule fraco. A outra aplicação é na fabricação do sabão, o pH do sabão é básico, mas se for muito básica pode causar serio danos à saúde na nossa pele, ocorrendo irritação e inflamação. Sendo assim, foi possível verificar a importância do pH na nossa vida cotidiana e verificar que em muitos casos é preciso o controle da concentração do íon hidrogênio no meio para que não cause algum tipo de problema.

Palavras-chave: pH. Cotidiano. Química

¹ Universidade da Integração Internacional da Lusofonia Afro-Brasileira, Instituto ciência da natureza e matemática, e-mail: magnussonmendes@hotmail.com

² Universidade Federal do Ceará, Instituto de ciência da natureza e matemática, e-mail: maiucaaseco@gmail.com

³ Universidade da Integração Internacional da Lusofonia Afro-Brasileira, Instituto de ciência da natureza e matemática, e-mail: ivanildorui Barbosa@gmail.com

⁴ Universidade da Integração Internacional da Lusofonia Afro-Brasileira, Instituto de ciência da natureza e matemática, e-mail: liviapaulia@unilab.edu.br