# EXERCÍCIO DE VERIFICAÇÃO DE CARACTERÍSTICAS ÁCIDO-BASE - SIMULADOR PHET – OA pH: básico da escala

***QUÍMICA***

Nome:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Roteiro de Aula

Há 12 substâncias a serem analisada pelo OA que são: Canja de galinha, líquido secante, sabonete, sangue, cuspe, leite, café, suco de laranja, refrigerante, vômito e ácido de bateria. Há um conta-gotas que será responsável pela colocação da substância que deseja analisar dentro do recipiente com os volumes estabelecidos. Você deverá descobrir se a substância possui caráter ácido ou básica através do uso do medidor de pH. Basta arrastar a haste de cor verde para dentro do recipiente para verificar o valor do pH.

Objetivos:

- Diferenciar substâncias ácidas e básicas;

- Conhecer o conceito de indicadores de ácidos e bases;

- Identificar a relação de diluição e variação de pH;

Atividade

1 – Escolha uma das 12 substâncias disponibilizadas para verificação do pH.

 Sua escolha:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2 – Coloque em torno de 0,50L desta substância e verifique o valor do pH utilizando o pHmetro disponível no OA, indique se a substância é ácida ou básica.

 pH: \_\_\_\_\_\_ Ácida Básica

3 – Quando a substância passa por um processo de diluição em água, o pH irá ser alterado. Verifique esse ocorrido com a substância escolhida, faça acréscimo de água e preencha a tabela a seguir:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Nome da substância | pH da substância | pH da solução com 0,5L da substância + 0,25L de água | pH da solução com 0,5L da substância + 0,5L de água |
|  |  |  |  |

O que você consegue concluir a respeito da relação de diluição e variação de pH, o que acontece com o pH de uma solução após a adição de água?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_