

Como determinar o pH de soluções do cotidiano?

Material necessário:

- Gobelés de 100 mL
- Barra magnética
- Placa com agitação magnética
- Suporte e garra
- Sensor de pH e interface
- Soluções tampão de pH = 4 e pH = 7
- Esguicho

Materiais a estudar

- Refrigerante "Coca-Cola"
- Lixívia comercial
- Água da torneira
- Pasta dentífrica

Montagem



Faz a tua previsão relativamente aos valores de pH que vais encontrar e preenche a tabela 1.





Soluções	pH	Comportamento químico Ácido / Base / Neutro
 Vinagre		
 Lixívia		
 Água da Torneira		
 Pasta dentífrica		

Tabela 1 - Valores de pH previstos


Para verificares se as tuas previsões estão correctas determina o pH das soluções do dia-a-dia recorrendo ao sensor de pH e preenche a tabela 2.

Soluções	pH	Comportamento químico Ácido / Base / Neutro

	Vinagre		
	Lixívia		
	Água da Torneira		
	Pasta dentífrica		

Tabela 2 - Valores de pH medidos

Conclui, analisando os valores de pH obtidos, se as tuas previsões estavam de acordo com os resultados obtidos.

 Como síntese, preenche o esquema seguinte, indicando o carácter químico das soluções.

