

#ESTUDOEMCASA

BLOCO N.º 10		DISCIPLINA Físico-Química
ANO(S)	8.º ano	
APRENDIZAGENS ESSENCIAIS	<ul style="list-style-type: none"> Determinar o carácter químico de soluções aquosas, recorrendo ao uso de indicadores e medidores de pH. Prever o efeito no pH quando se adiciona uma solução ácida a uma solução básica ou vice-versa, pesquisando aplicações do dia a dia (como, por exemplo, o tratamento da água das piscinas e de aquários). Classificar as reações que ocorrem como reações ácido-base, representando-as por equações químicas. 	

Caráter Químico



Indicadores naturais

1. Preparação de indicadores caseiros

Prepara o teu indicador caseiro, por cozimento durante cerca de 5 minutos, de couve-roxa, de rabanete, de beterraba ou de pera. 3.º ciclo/8.º ano

Podes também preparar o indicador com pétalas de rosa, deixando as mesmas mergulhadas em álcool, num recipiente fechado, durante pelo menos 15 minutos. 3.º ciclo/8.º ano

Deixa repousar e arrefecer o teu indicador.

Procede à decantação e filtração do mesmo e guarda a solução.

Escolhe algumas soluções que tenhas em casa, que não sejam perigosas e que saibas se são ácidas, básicas ou neutras. 3.º ciclo/8.º ano

Testa o teu indicador natural.

No teu caderno diário constrói uma tabela para registares as tuas observações.