

CFQ 8 – Reacções químicas - Resolução

Escala de pH. Indicadores.

Exercício 1

Ácidos – uvas, limão, coca cola, leite, vinagre

Básicos – cerveja, vinho, detergente, ovo, pasta de dentes, lixívia

Neutros - água



Exercício 2

1-D ; 2-C ; 3-E ; 4-A ; 4-B

Exercício 3

A – A solução alcoólica de fenolftaleína torna-se carmim em meio **básico ou alcalino**.

B – A tintura azul de tornesol torna-se vermelha em meio **ácido**.

C – O papel indicador universal torna-se avermelhado em meio **ácido** e azulado em meio **alcalino**.

Exercício 4

SOLUÇÃO	A	B	C	D	E	F	G	H
pH	3	7,5	6	7	8	10	4	13

4.1. Utilizando papel indicador universal, que permite determinar os valores de pH.

4.2. A menos ácida será a mais alcalina: $H < F < E < B < D < C < G < A$

4.3. A solução A. É a que apresenta menor valor de pH. As soluções são tanto mais ácidas quanto menor for o valor do seu pH.

4.4. A solução H.

Exercício 5

5.1. É uma solução ácida.

5.2. Não, porque a fenolftaleína fica incolor em meio ácido e em meio neutro, não nos permitindo distinguir entre estes dois tipos de solução.