

O grau de acidez e de basicidade das soluções aquosas pode ser identificado pelo valor do pH. Um grupo de alunos determinou o pH de seis soluções aquosas, à temperatura de 25°C, obtendo os valores:

Solução 1	Solução 2	Solução 3	Solução 4	Solução 5	Solução 6
4,3	3,1	13,2	6,9	6,0	8,5

Completa os espaços.

As soluções 1, 2, 4 e 5 são _____, visto que o valor do pH é _____ que 7.

No entanto, a solução 2 é a _____ ácida, pois é a que tem _____ valor de pH.

Já as soluções 3 e 6 são _____, pois o valor de pH é _____ que 7.

A solução 3 é a _____ alcalina, pois é a que tem _____ valor de pH.

Note-se que nenhuma das soluções é _____.

Colocando as soluções por ordem crescente de acidez ficaria: solução _____, solução _____, solução _____, solução _____, solução _____.