



*Da atmosfera ao Oceano: Soluções na Terra e para a Terra*

## Soluções

1	C
2	B
3	A
4	C
5	E
6	D
7	B
8	D

9.

Em (a) a água actua como uma base de Bronsted-Lowry pois recebe um  $H^+$ , passando a  $H_3O^+$ . Em (b), a água actua como um ácido de Bronsted-Lowry ao ceder um  $H^+$  para o  $NH_3$ .

10.

(a)  $[H^+] = 1,0 \times 10^{-7}$

(b)  $[HO^-] = 9,6 \times 10^{-7}$

(C) A solução é alcalina pois  $[HO^-] > [H^+]$