W4444444444444444444444444444444444444444444444444444444444444444444U

Examen B

6 - Calcular el pH de una disolución 0,01 M de ácido sulfúrico.

El ácido sulfurico es un ácido fuerte, por lo que está completamente disociado:

El equilibrio de disociación es:

$$H_2SO_4 \rightleftharpoons 2H^+ + SO_4^{2-}$$

INIC.	0'01	—	—
EQUIL.	—	2·0'01	0'01

$$pH = -\lg [H^+] = -\lg 0'02 = 1'7$$

$$pH = 1'7$$