

1 (Madrid 2008).-

- a)  $1'25 \cdot 10^{-3}$  mol de iones nitrato.
- b)  $5'0 \cdot 10^{-3}$  g de Na OH.
- c) pH = 2'7.

2 (Murcia 2008).-

- a) 1'564 g de ácido acetilsalicílico.
- b) 0'373 g de NaOH del 92 %.
- c) el pH será básico.

3 (Navarra 2008).-

Las dos disoluciones presentan el mismo valor de pH

4 (Navarra 2008).-

Sólo son ácido-base los procesos a) y b)

5 (Alicante 2008).-

- a)  $K_a = 6'4 \cdot 10^{-5}$ .
- b) La disolución será básica.

6 (Andalucía 2008).-

- a)  $\alpha = 0'02$ .
- b)  $K_a = 2'0 \cdot 10^{-5}$ .

7 (Aragón 2008).- Responde razonadamente:

- a) ¿Qué le ocurre al pH de una disolución acuosa de un ácido fuerte cuando se le añade agua? ¿Y a la constante de ionización?
- b) ¿Qué le ocurre al grado de disociación de una disolución acuosa de un ácido débil cuando se le añade agua?