

1 (*Andalucía 2006*).-

a) $K_c = 64$; $K_p = 64$

b) $p_{\text{tot}} = 1'65 \text{ atm}$ $p_{\text{H}_2} = p_{\text{I}_2} = 0'165 \text{ atm}$ $p_{\text{HI}} = 1'32 \text{ atm}$

2 (*Aragón 2006*).-

$[I_2] = 0'48 \text{ mol/L}$ $[I] = 0'0425 \text{ mol/L}$

3 (*Asturias 2006*).-

$[Cl_2] = 0'056 \text{ mol/L}$ $K_p = 1'8$ $x = 14 \%$

4 (*Castilla-La Mancha 2006*).-

a) $[N_2] = 0'182 \text{ M}$ $[O_2] = 0'1 \text{ M}$ $[NO] = 4 \cdot 10^{-3} \text{ M}$

b) $K_c = 8'8 \cdot 10^{-4}$ $K_p = 8'8 \cdot 10^{-4}$

5 (*Cataluña 2006*).-

a) 1'2 mol de CO; 0'4 mol de H₂; 0'8 mol de CH₃OH

b) $K_p = 1'74 \cdot 10^{-3}$

c) El equilibrio se desplaza hacia la izquierda.

6 (*Extremadura 2006*).-

a) $p_{\text{amoníaco}} = p_{\text{hidrógeno}} = 0'400 \text{ atm}$; $p_{\text{nitrógeno}} = 0'134 \text{ atm}$

b) $K_p = 0'0536$