



Prueba de Acceso a la Universidad de Extremadura Curso 2012-13

Asignatura: QUÍMICA

Tiempo máximo de la prueba: 1h.30 min.

CRITERIOS ESPECÍFICOS DE CORRECCIÓN

OPCIÓN A

- 1) 0,25 puntos cada configuración y 0,25 puntos cada valencia
- 2) 1 punto cada apartado: a) $5,55 \cdot 10^{-13}$; b) $6,95 \cdot 10^{-11} \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$
- 3) 1 punto cada apartado: a) 200 mL de agua; b) $8,6 \cdot 10^{23}$ átomos de oxígeno
- 4) 1 punto cada apartado. a) $p_{\text{SO}_2\text{Cl}_2} = 0,77 \text{ atm}$; b) $p_{\text{SO}_2} = p_{\text{Cl}_2} = 0,61 \text{ atm}$; $p_{\text{SO}_2\text{Cl}_2} = 0,16 \text{ atm}$
- 5) a) 0,2 puntos cada compuesto
b) 0,5 puntos por la respuesta y 0,5 puntos por el ejemplo

OPCIÓN B

- 1) a) 1 punto
b) 0,5 puntos la geometría y 0,5 puntos la polaridad
- 2) 0,25 puntos cada respuesta y cada ejemplo (4 tipos). Si también se menciona isomería óptica (enantiómeros) y se hace correctamente, compensar eventuales fallos en las otras categorías.
- 3) a) 0,5 puntos: 0,04 M; b) 0,75 puntos: $\text{pH} = 3,1$; c) 0,75 puntos: $\alpha = 2,12 \%$
- 4) a) 0,75 puntos: $\Delta H_c = -2877,0 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$; b) 0,5 puntos: 148813,0 kJ; c) 0,75 puntos: $V_{\text{O}_2} = 7526 \text{ L}$
- 5) a) 0,5 puntos cada constante: $K_c = 138,9$; $K_p = 6,29 \cdot 10^{-2}$
b) 1 punto: $p_A = 8,46 \text{ atm}$; $p_B = p_C = 1,88 \text{ atm}$