

QUÍMICA 2º BACHILLERATO**HOJA Nº 2****SOLUCIONES****DISOLUCIONES: CONCENTRACIÓN DE LAS MISMAS**

- 1.-/ a) 14% de NaCl b) $X_{\text{NaCl}} = 0,0477$; $X_{\text{H}_2\text{O}} = 0,9523$ c) 2,78 mol/kg
- 2.-/ a) 127,5 mL b) 1,60%
- 3.-/ a) 529,5 mL HCl conc. b) Medir 529,5 mL de HCl conc.y completar con agua hasta 3 L.
- 4.-/ a) 18, 14 %
- 5.-/ a) 50 g de sacarosa
- 6.-/ a) 443,2 g de $\text{MgSO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$
- 7.-/ a) 98,6 mL $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$ conc. b) 7,012 g de KOH c) 3,33 mL de HNO_3
- 8.-/ a) 1,95 M b) 3,9 N
- 9.-/ a) 0,5475 g de HCl b) 0,39 g de $\text{Al}(\text{OH})_3$
- 10.-/ a) 1,8 M b) Ver teoría
- 11.-/ a) 11,5 M b) 4,35 mL de HCl del 35 % c) Ver teoría
- 12.-/ a) 29,53 g KOH del 95% b) Ver teoría
- 13.-/ a) 0,312 g NaOH del 80% b) Ver teoría
- 14.-/ a) 14,89 M; 25,18 mL b) Ver teoría
- 15.-/ a) 7,46 M b) 0,746 M c) 2,68 mL de "agua fuerte" d) Ver teoría
- 16.-/ a) 45,3 mL de HCl conc. b) Ver teoría
- 17.-/ a) 25 mL de HNO_3 conc. b) Ver teoría
- 18.-/ a) 0,786 M b) 31,43 g/L de NaOH
- 19.-/ a) 0,05 moles KOH b) 2,805 g de KOH c) Ver teoría
- 20.-/ a) 8,84 mL HCl del 35% b) 66,67 mL de NaOH
- 21.-/ a) 1,75 M b) 0,175 M
- 22.-/ a) 2,86 M b) 43,63 mL de H_2SO_4
- 23.-/ a) 18,59 M b) $X_{\text{S}} = 0,88$; $X_{\text{D}} = 0,12$

