

QUÍMICA 2º BACHILLERATO

HOJA N° 2

SOLUCIONES

DISOLUCIONES: CONCENTRACIÓN DE LAS MISMAS

- 24.-/ a) 17,39% b) 2,04 M**
- 25.-/ a) 2,14 M b) $3,22 \cdot 10^{22}$ iones K⁺**
- 26.-/ a) $X_S = 0,0186$; $X_D = 0,9814$ b) 250 mL de H₂SO₄ 1 M**
- 27.-/ a) 1,76 M b) 3,45%**
- 28.-/ a) 45,3 mL HCl del 35% b) 980 mL de agua**
- 29.-/ a) 11,64 M; $X_{ácido} = 0,217$ b) 171,8 mL de HCl concentrado**
- 30.-/ a) 9,5 g de FeSO₄ b) 0,139 M**
- 31.-/ a) 0,12 M b) 0,32 M**
- 32.-/ a) 10,68 mL HNO₃ del 98% b) 2,8 g de KOH**
- 33.-/ a) 424,8 g/L b) 0,87 M**
- 34.-/ a) 83 mL HCl del 20% b) 4,35 M**
- 35.-/ a) 15 mL H₂SO₄ 10 M b) $C(\%) = 64\% ; X_s = 0,2466$**
- 36.-/ a) 15 mL HCl del 36% b) 86,25 mL de Mg(OH)₂ 0,5 M**
- 37.-/ a) 67,5% de HNO₃ b) 33,3 mL de HNO₃ 15 M**
- 38.-/ a) 0,03 M b) 849,4 mL de agua**
- 39.-/ a) 7,47 M b) 0,747 M**
- 40.-/ a) 12 M b) 0,193 M**
- 41.-/ a) 10,82 M b) 92,4 mL de KOH industrial**
- 42.-/ a) 19 M; $X_s = 0,31$ b) 10,5 mL de NaOH comercial**
- 43.-/ a) 3,78 mL de NH₃ comercial b) 225 g/L**
- 44.-/ a) 10,786 M; 463,6 mL de KOH comercial b) $X_{KOH} = 0,176$; 604 g/L**
- 45.-/ a) 455,4 g/L b) 0,1 M**
- 46.-/ a) 0,06 M b) 10,786 M**

----oOOo----