



## CONCENTRACIÓN DE LAS DISOLUCIONES

Ejercicios básicos.

- DISOL - 1 )** Calcula el porcentaje en peso de  $K_2CO_3$  que hay en una disolución que se obtiene disolviendo 15 g de  $K_2CO_3$ .
- DISOL - 2 )** ¿Cuántos g de NaCl habría que disolver en 54 g de  $H_2O$  para obtener una solución al 10 %?
- DISOL - 3 )** ¿Cuál es la molaridad de una disolución que contiene 49 g de  $H_2SO_4$  en 2'0 L de disolución?. Masa molar de  $H_2SO_4 = 98$  u
- DISOL - 4 )** ¿Cuántos g de  $H_2SO_4$  hay en 0'050 L de una disolución 0'5 M ?.  $S = 32$  u ;  $O = 16$  H = 1 u
- DISOL - 5 )** Determinése la molaridad de una disolución que se ha preparado diluyendo 1 L de una disolución 0'5 M hasta 2 L.
- DISOL - 6 )** ¿Hasta qué volumen hay que diluir 250 mL de  $H_2SO_4$  0'15 M para obtener una disolución 0'025 M?
- DISOL - 7 )** Determina la normalidad de una disolución de  $H_2SO_4$  que contiene 49 g de  $H_2SO_4$  en 2'0 L de disolución. Masa Molecular del  $H_2SO_4 = 98$  u
- DISOL - 8 )** ¿Cuál es la fracción molar del azúcar  $C_{12}H_{22}O_{11}$  en una disolución que se ha preparado disolviendo 17'1 g de  $C_{12}H_{22}O_{11}$  en 89'0 g de  $H_2O$ ?. Masas atómicas: C = 12 u ; H = 1 u ; O = 16 u
- DISOL - 9 )** ¿Cuál es la fracción molar del NaCl en una disolución que contiene 1'00 mol de soluto en 1 kg de  $H_2O$ ?. Masas atómicas: H = 1 u y O = 16 u
- DISOL - 10 )** ¿Cuál es la molalidad de una disolución en la que hay disueltos  $1'00 \cdot 10^2$  g de NaOH en 0'250 kg  $H_2O$ ?. Masas atómicas Na = 23 u , O = 16 u y H = 1 u.
- DISOL - 11 )** Cada vez con más frecuencia se puede ver en las etiquetas del vino su graduación para que el consumidor pueda determinar lo que puede ser su ingesta saludable. La concentración en etanol de diversas bebidas alcohólicas se reconoce por su graduación. Un grado de alcohol corresponde a un milímetro del alcohol puro por cada 100 mililitros de vino. Si la densidad del etanol es  $0'8$  g/cm<sup>3</sup>, ¿qué concentración de alcohol, expresada en g/L, tiene un vino cuya graduación es del 12 %?