



I'm not robot



I am not robot!

Calcula: a) los g de soluto, b) los átomos de sodio. Queremos preparar cm^3 de una disolución M . Se ha preparado una disolución disolviendo g de glucosa ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) en g de agua. Datos: soluto g , NaOH , $M(\text{NaOH}) = 40$, $\text{cm}^3 = 0,1$ L. Respuesta 1

Densidad de 1 g/cm^3 y un volumen m . Determina: a) la composición en g por litro; b) la molaridad. Determinar el volumen de esta disolución que tendrá disolución. densidad = $1,2 \text{ g/mL} = \text{g/L}$ (g disol en 1 L disol) La molaridad indica el número de moles de soluto en 1 L disolución. Problemas de disoluciones resueltos 1º Bachillerato. b) Concentración de la disolución en mol/L . La densidad es $1,2 \text{ g/mL}$. (Sg/L , 1 M) A partir de una disolución de cloruro sódico $\%$ en masa y de densidad 1 g/cm^3 se quiere preparar mL de otra disolución $0,2 \text{ M}$. Calcula el volumen necesario de la disolución inicial. Disponemos de ácido clorhídrico comercial (densidad = $1,2 \text{ g/cm}^3$ y riqueza $\%$ en peso) y deseamos preparar cm^3 de una disolución 2 M de hidróxido sódico en agua. Se ha preparado una disolución disolviendo g de ácido tetraoxosulfúrico (VI). Disoluciones simples. Datos: Masas EXAMEN DE DISOLUCIONES PARA 1º DE BACHILLERATO. Disponemos de una muestra de ácido sulfúrico del $\%$ en masa y $1,2 \text{ g/mL}$ de densidad: Para esta PROBLEMAS DE DISOLUCIONES; ¿Cuántos g de ácido nítrico son necesarios para preparar $1,5$ litros de disolución acuosa de dicho ácido $0,6 \text{ M}$? (Solución, 7 g) Problemas de disoluciones resueltos 1º Bachillerato. Disponemos de ácido clorhídrico comercial (densidad = $1,2 \text{ g/cm}^3$ y riqueza $\%$ en peso) en Ejercicios sobre mezclas de disoluciones, calculando la concentración final de una mezcla o las características de las disoluciones mezcladas conociendo la concentración ALGUNOS EJERCICIOS RESUELTOS. Se disuelven g de NaOH y se completa con agua la disolución hasta mL . PROPIEDADES COLIGATIVAS. Para realizar una experiencia nos hacen falta $7,5 \text{ g}$ de NaOH . Tenemos una disolución de NaOH en agua. a) mol NaOH $1 \text{ cos } X \text{ g } X \text{ moles } \text{g mol}^{-1}$ $a =$ Se dispone de un ácido nítrico comercial concentrado al $\%$ en masa y densidad $1,5 \text{ g/mL}$. Hallar: a) Número de moles de soluto. (Solución, g/cc) La densidad de una disolución acuosa de 1 M de sulfato de zinc es de $1,2 \text{ g/mL}$ a 20°C . Los niveles normales de glucosa oscilan entre mg/dL en ayunas; mientras que la cantidad de glucosa normal después de dos horas de haber consumido alimento debe ser menor de mg/dL TEMANº EJERCICIOS DE DISOLUCIONES. MAN. EJERCICIOS DE DISOLUCIONES. (S , 3 mL) DATOS: $M(\text{Cl}) = 35,5 \text{ u}$; $M(\text{H}) = 1 \text{ u}$ La glucemia es la medida de la concentración de glucosa ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) libre en sangre. y añadiendo agua hasta Problemas de disoluciones resueltos 1º Bachillerato. PROPIEDADES COLIGATIVAS. ¿Cuántos mL del ácido concentrado serán necesarios para preparar $0,2 \text{ L}$ de disolución $1,5 \text{ M}$ de dicho ácido? Disponemos de ácido clorhídrico comercial (densidad = $1,2 \text{ g/cm}^3$ y riqueza $\%$ en peso) y deseamos preparar cm^3 de una disolución de ácido clorhídrico $0,1 \text{ M}$. Explica detalladamente cómo lo harías, indicando los cálculos correspondientes. Soluto: HCl . $M(\text{HCl}) = 36,5$, $\%$ $\rightarrow \text{g HCl en g disolución}$. (Solución, 97 M ; $4, \text{ m}$) Hallar la densidad de una disolución de amoníaco que contiene 3% en peso de amoníaco y es 1 M . Primeramente calcularemos los moles de ácido puro que necesitamos; ($0,5$ Calcule la molaridad de una disolución comercial de HCl al $\%$, sabiendo que su densidad es $1,2 \text{ g/mL}$. Calcúlese su molaridad y su molalidad. Ejercicios de disoluciones con solución. Determine la concentración centesimal y la molalidad. Nos vamos al almacén de productos químicos y encontramos un frasco en cuya etiqueta dice NaOH g/L . $M(\text{HNO}_3) = \text{g/mol}$.