

Ejercicio Voluntario

En la etiqueta de un frasco de ácido clorhídrico comercial se especifican los siguientes datos: 32 % en masa, densidad 1'14 g/mL. Calcule el volumen de disolución necesario para preparar 0'1 L de HCl 0'2 M.

(Se recomienda calcular la concentración del producto comercial y aplicar después la expresión $C_1V_1=C_2V_2$ para obtener el volumen requerido)

Formulación

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Óxido de níquel (III) b) Hidróxido de estroncio c) Nitrobenceno d) $PbBr_2$ e) $Zn(NO_2)_2$ f) $CH_2=CHCH_2CH_2CH_3$

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido hipobromoso b) Hidróxido de cobre (II) c) Ácido 2-aminopropanoico d) CaO_2 e) $NaHCO_3$ f) $CH_2=CHCH_2CHO$

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Ácido fosfórico b) Permanganato de bario c) Propino d) SrO e) $Sc(OH)_3$ f) $CH_2OHCH_2CH_2OH$

Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de Bario b) Óxido de cobalto (III) c) But-2-enal d) $HClO$ e) CdI_2 f) $CH_3CH_2NH_2$