Calculos de concentración

Ing. Carol Guzmán

I. Selecciona la respuesta correcta:

a) Una disolución se preparó con 710 ml de alcohol y con 40 g de NaCl. ¿Cuál es la concentración de dicha preparación?

b) ¿Cuántos gramos de sulfato de magnesio hay en 240 g de disolución al 25%?

c) ¿Cuántas partes por millón estan contenidas en una una disolución de 0.350 L si fue preparada con 0.05 g de soluto?

II. Expresa el resultado correcto redondeado a decimas (no es necesario escribir unidades):

d) Calcula la concentración molar de una disolución que se ha preparado con 54g de $ZnSO_4$ y cuyo volumen final es de 250ml.

n = Mm= M=

e) ¿Cuál es la concentración Normal a la que se encuentran 1.2L de disolución que se preparó con 23 g de $Ba(OH)_2$?

n.o.= eqg= N=

f) Se busca que 312 ml de una disolución al 12% tenga una concentración del 5% ¿Qué volumen deberá tener la disolución para que cumpla con esta nueva concentración?

LIVEWORKSHEETS