	LICEO UNIVERSITARIO JUAN MANUEL MÉNDEZ BECHARA **Taller de molalidad.** **Química.** **Grado IX**	**Se honesto serás recompensado**

31 Una disolución de 12,5 L de una pintura contiene 12 g de ZnO (óxido de zinc). ¿Qué concentración molar tiene?

32 ¿Cuántos gramos de fosfato potásico neutro, K_3PO_4 (p.m. = 212 g/mol) se necesitan para preparar 700 mL de una solución 2 M? Justifica tu respuesta.

a. 74,2 g **b.** 280,2 g **c.** 148,4 g **d.** 296,8 g

33 El acero es una aleación formada por hierro y carbono en la que el carbono no supera el 2% en masa; si una muestra de este material tiene 400 g de hierro y 10 g de carbono, ¿cuál es la molalidad de la disolución?

34 Relaciona los conceptos de la izquierda con las definiciones de la derecha; coloca la letra del concepto que corresponda a la descripción.

Término	Descripción
a. Soluto	..... Máxima cantidad de soluto que puede disolverse a una temperatura dada.
b. Solvente	..... Relación de la cantidad de soluto en una solución.
c. Solubilidad	..... Sustancia que se disuelve y está en menor proporción en la disolución.
d. Concentración	..... Sustancia que disuelve y está generalmente en mayor proporción.

LIVEWORKSHEETS