



PRUEBA OBJETIVA DE CONOCIMIENTO VI
 La diversidad de la materia | Grupo 2º ESO (B) | Curso 24-25

Nombre:

Fecha:

Criterios de evaluación: 1.1, 1.2, 2.1, 2.2.

CUESTIONES. [1 punto cada apartado correcto]

- (a) Clasifica como sustancia pura, mezcla heterogénea o disolución el siguiente sistema material: un líquido amarillo transparente de aspecto homogéneo se calienta hasta que hierve, recogándose un líquido transparente y un residuo sólido amarillo. Explicación.
- (b) Calcula la masa de una disolución de sal en agua cuya concentración es de 5 g/L, sabiendo que contiene 15 g de soluto y que la densidad de la disolución es de 1.05 g/mL.

EJERCICIO 1: [0.5 puntos por cada apartado correcto]

Belén añade 12 g de cloruro de cobalto (una sal de color rosa), en un matraz con agua destilada, siendo su volumen final 500 cm³. Al cabo de unos minutos, los cristallitos de cloruro de cobalto han desaparecido y el líquido del vaso se ha puesto de color rosa. Se pide:



- (a) ¿Cómo podríamos denominar este proceso? ¿Cuál es el nombre de cada componente?
- (b) Haz un dibujo de cómo te imaginas que estarían las moléculas de cloruro de cobalto y agua justo cuando se ponen en contacto y al cabo de unos minutos.
- (c) Sergio, un compañero de Belén, dice que si queremos volver a tener el agua incolora, podríamos conseguirlo filtrando. Indica si estás de acuerdo con la propuesta de Sergio, explicando tu respuesta. Si no estuvieses de acuerdo con él, explica como lo harías.
- (d) Calcula la concentración del sistema material preparado por Belén, en g/L.

EJERCICIO 2. [2 puntos; -0,25 pto por cada apartado incorrecto/blanco]

Completa la siguiente tabla:

Sistema material	Tipo	Sustancia(s) que lo forma(n)	Dibuja cómo te lo imaginas (TCM)
Latón			
Plata			
Agua y aceite			
Agua del mar			