

	FÍSICA Y QUÍMICA 2º ESO B Examen U.D 3	CALIFICACIÓN
Nombre y Apellidos		

Pregunta1

A- Define que es una mezcla

B- Ahora indica, en cada uno de los siguientes casos, si se trata de una sustancia pura o de una mezcla.

- Un zumo de piña.
- Un clavo de hierro
- Agua destilada
- Vinagre.
- Un anillo de oro

Pregunta 2

A- Define que es una mezcla homogénea.

B- Ahora indica, en cada caso si se trata de una mezcla homogénea o heterogénea

- Un zumo de naranja natural
- alcohol y agua.
- Aire.
- granito
- Vino tinto

Pregunta 3

Explica la clasificación de las disoluciones según la cantidad de soluto disuelto.

Pregunta 4

De acuerdo con el **estado de agregación** de sus componentes, existen **distintos tipos de disoluciones**.

Indica un ejemplo de disoluciones de cada uno de estos tipos, señalando cuál es el soluto y cuál el disolvente.

- Disolución de un sólido disuelto en un gas.
- Disolución de un líquido disuelto en un sólido.
- Disolución de un gas disuelto en un líquido.

Pregunta 5

Indica cómo separarías estas mezclas, indicando **la técnica de separación** que utilizarías y **porqué**

- Agua y alcohol
- Arena y agua
- hierro y arena
- sal y agua

e) aceite y agua

Pregunta 6

- a) Explica qué es una disolución y cuáles son sus componentes
- b) Explica cómo se forma una disolución

Pregunta 7

Problema 1: Se tienen 530 mL de una disolución que contiene 24 g de sal. Calcula la concentración en g/L.

Datos:

Pregunta 8

Problema 2: La etiqueta de una botella de disolución de ácido nítrico y agua, indica que su concentración es 35 % en volumen, si tomamos 230 ml de esa disolución ¿Cuánto ácido nítrico estamos cogiendo?

Datos:

Pregunta 9

Problema 3: Una lejía posee una concentración de 35 g/L en hipoclorito de sodio y se vende en recipientes de 2500 mL. ¿Cuántos gramos de hipoclorito tiene la lejía?

Datos:

Pregunta 10

Problema 4: Se prepara una disolución agregando 10 mL de éter a 90 mL de cloroformo. ¿Cuál es el % en volumen de esta disolución?

Datos: