

Nombre y apellidos:

Curso: Fecha:

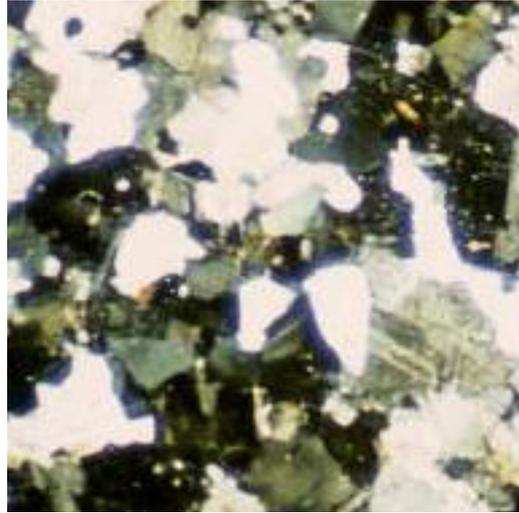
SUSTANCIAS, MEZCLAS Y DISOLUCIONES

Clasifica, justificándolo, los materiales representados a continuación según sean sustancias, mezclas o disoluciones:

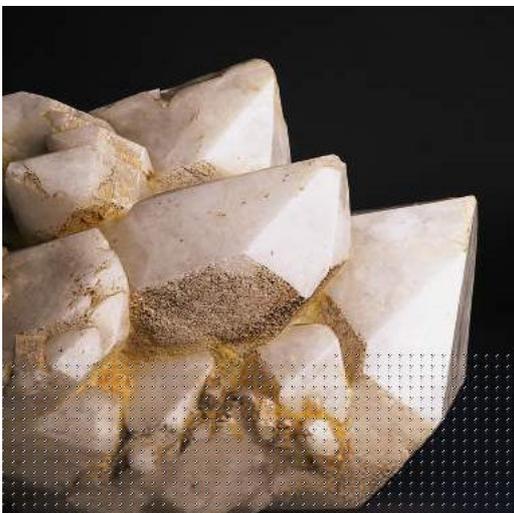
A



B



C



D



A

B

C

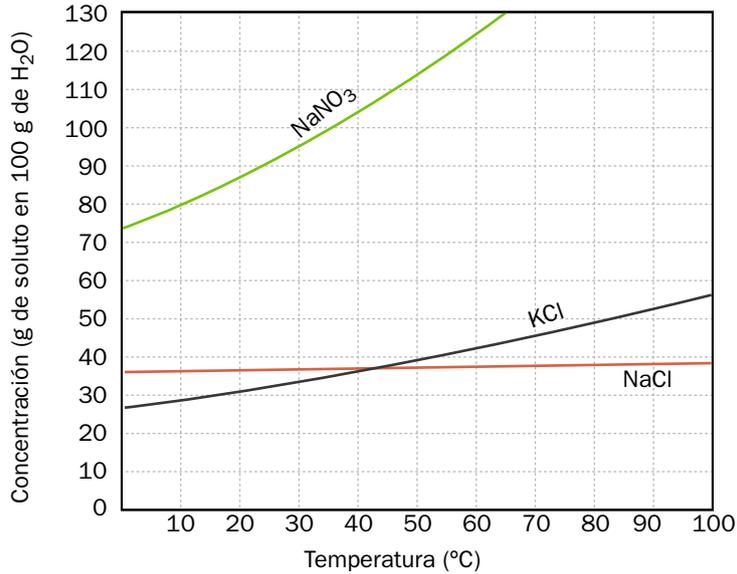
D

Nombre y apellidos:

Curso: Fecha:

PROPIEDADES DE LAS DISOLUCIONES

A ¿Qué representa la gráfica siguiente?



.....

B Indica, para cada una de las sustancias representadas en la gráfica, la masa de sustancia que podríamos disolver en 1 kg de agua a 10 °C para tener una disolución diluida, otra concentrada y otra saturada.

NaNO₃. Diluida:

Concentrada:

Saturada:

KCl. Diluida:

Concentrada:

Saturada:

NaCl. Diluida:

Concentrada:

Saturada:

Ficha de trabajo III

- A** Se trata de una mezcla heterogénea, ya que sus componentes pueden distinguirse a simple vista.
- B** Como en el caso anterior, se trata de una mezcla heterogénea, ya que sus componentes pueden distinguirse a simple vista.
- C** Esta imagen corresponde a una sustancia pura, el cuarzo lechoso, aunque se aprecian algunas impurezas amarillentas.
- D** Tanto el aire como el agua del mar son disoluciones, es decir, mezclas homogéneas estables.

Ficha de trabajo IV

- A** La gráfica representa la curva de solubilidad de distintas sustancias a diferentes temperaturas.

- B** NaNO_3 : Diluida: 50 g, o menos, de NaNO_3 en 1 kg de agua.
Concentrada: entre 50 g y 799 g de NaNO_3 en 1 kg de agua.
Saturada: 800 g de NaNO_3 en 1 kg de agua.
- KCl: Diluida: 10 g, o menos, de KCl en 1 kg de agua.
Concentrada: entre 10 g y 289 g de KCl en 1 kg de agua.
Saturada: 290 g de KCl en 1 kg de agua.
- NaCl: Diluida: 10 g, o menos, de NaNO_3 en 1 kg de agua.
Concentrada: entre 10 g y 359 g de NaNO_3 en 1 kg de agua.
Saturada: 360 g de NaNO_3 en 1 kg de agua.