

Free Download



[Geografía E. Historia 1 Eso Santillana Pdf Free](#)

- b) Si la densidad es una propiedad característica, ¿por qué los sistemas materiales de los recipientes 2 y 3 no tienen la misma densidad?

La densidad es una propiedad característica de las sustancias puras. Como los sistemas materiales 2 y 3 no son sustancias puras no tienen la misma densidad.

2. Introduce un termómetro en cada uno de los recipientes y caliéntalos hasta que los líquidos comiencen a hervir. Mide la temperatura cuando comience la ebullición y cada minuto durante cinco minutos. Sigue calentando los recipientes hasta que casi desaparezca el agua. Observarás que al calentar el recipiente 1, no aparece ningún tipo de residuo, mientras que en los recipientes 2 y 3 se forma un residuo sólido blanco.

- c) Si la temperatura de ebullición es una propiedad constante, ¿por qué los sistemas materiales 2 y 3 no tienen la misma temperatura de ebullición y esta, además, no permanece constante?



Recipiente 1	Recipiente 2	Recipiente 3
100 °C y permanece constante.	102 °C y aumenta a medida que transcurre el tiempo.	103,5 °C y aumenta a medida que transcurre el tiempo.

La temperatura de ebullición es una propiedad característica de las sustancias puras. Como los sistemas materiales 2 y 3 no son sustancias puras su temperatura de ebullición no es la misma y además no permanece constante.

7. Cita tres ejemplos de sistemas materiales homogéneos formados por una sola sustancia y tres ejemplos de sistemas materiales homogéneos formado por dos o más sustancias.

Formados por una sola sustancia: agua pura, sal y oro.

Formados por varias sustancias: disolución de sal en agua, una aleación y gel de baño.

8. ¿Cómo puedes distinguir una mezcla homogénea de una sustancia pura?

Por sus propiedades características, si estas son constantes se trata de una sustancia pura pero si no son constantes, se trata de una mezcla homogénea.

4. Las disoluciones

Página 57

Experimenta

Añade dos cucharadas de azúcar en un vaso lleno de agua y agita la mezcla.

- a) ¿Puedes ver el azúcar en la disolución?

No se puede ver el azúcar en la disolución.

- b) ¿Presenta la disolución un aspecto homogéneo?

La disolución presenta un aspecto homogéneo.

9. Identifica el soluto y el disolvente en la disolución del apartado *Experimenta*.

El soluto es azúcar y el disolvente es agua.

10. Explica cada término: disolución, soluto, disolvente, disolución binaria y disolución acuosa.

Disolución: mezcla homogénea y uniforme de dos sustancias puras en proporción variable.

Soluto: componente de una disolución que está en mayor proporción.

Disolvente: componente de una disolución que está en menor proporción.

Disolución binaria: mezcla constituida por dos sustancias puras o componentes que se distribuyen por igual el uno en el otro.

Disolución acuosa: disolución en la que el disolvente es agua.

[Geografía E. Historia 1 Eso Santillana Pdf Free](#)

Free Download



Free Download

geografia historia santillana 2 eso

geografia historia santillana 2 eso, geografia historia santillana 1 eso, geografia e historia 3 eso santillana, geografia e historia 1 eso santillana, geografia e historia 2 eso santillana, geografia e historia 2 eso santillana pdf, geografia e historia 2 eso santillana exámenes, geografia e historia 2 eso santillana ejercicios resueltos, geografia e historia santillana 1 eso, geografia e historia santillana 2 eso, geografia e historia santillana 3 eso, geografia e historia santillana 1 eso pdf, geografia e historia santillana 4 eso, geografia e historia santillana 2 eso pdf, geografia e historia santillana 3 eso pdf, geografia e historia santillana 2 eso soluciones

geografia e historia 3 eso santillana

geografia e historia 2 eso santillana

624b518f5d