QUÍMICA GENERAL E INORGÁNICA

Composición centesimal

Sistemas Materiales

Profesora: ESTHER VOIRO

1



MÉTODOS DE SEPARACIÓN

CUALITATIVA
Composición

CUANTITATIVA

Cantidad de sus componentes

componentes

Cuales son sus

Profesora: ESTHER VOIRO

2

COMPOSICIÓN CENTESIMAL: Indica los porcentajes de cada componente en una muestra.

Ejemplo

Se recibe en el laboratorio una muestra compuesta por limaduras de hierro, sal de cocina y arena. Indica los métodos de separación que utilizarías, los componentes, indica si son sustancias simples o compuestas ; y su composición centesimal.

Resolución

Métodos de separación

- Imantación
- Disolución
- Filtración
- Evaporación.

Componentes

- <u>Hierro:</u> sustancia simple
- Arena: sustancia compuesta
- <u>Sal:</u> sustancia compuesta

Cantidades obtenidas

Hierro: 8 g

Arena: 40 g

Sal: 2 g

Cálculo de composición centesimal

Fórmula a utilizar

 $\% \ Componente = \frac{g \ componente}{g \ muestra} \ .100$

1º Calculo la masa total de la muestra: 50 g

Cantidades obtenidas

Hierro: 8 g

Arena: 40 g

Sal: 2 g

2º Calculo el porcentaje de cada componente en la muestra

% hierro =
$$\frac{8 g}{50 g}$$
 .100 = 16%

%
$$arena = \frac{40 \ g}{50 \ g} .100 = 80\%$$

$$\% \, sal = \frac{2 \, g}{50 \, g} \, .100 = 4\%$$

¡Gracias por su atención!

Profesora: ESTHER VOIRO

1