



Cuestionario – Determinación de Puntos de Fusión

Nombre y apellidos del alumno:...

1.- ¿Cuales son los efectos observados que ejerce una impureza sobre el punto de fusión de un sólido?

2.- ¿Por qué razón es aconsejable realizar un punto de fusión mixto de dos muestras de diferente procedencia antes de afirmar que los dos compuestos son iguales?

3.- El punto de fusión mixto de dos muestras coincide con el punto de fusión de cada una de ellas por separado ¿Qué significa esto?

4.- El punto de fusión mixto de dos muestras es inferior al punto de fusión del componente mayoritario en ambas posibilidades ¿Qué significa esto?

5.- El punto de fusión mixto de dos muestras es mas elevado que el punto de fusión del componente mayoritario en ambas posibilidades ¿Qué significa esto?

6.- Durante la determinación del Punto de Fusión, el bulbo del termómetro y el capilar deben estar juntos y situados a la misma altura ¿Por qué?

7.- Normalmente hablamos de “*determinación*” del Punto de Fusión, o “*medida*” del Punto de Fusión, pero es absolutamente incorrecto “*calcular*” el Punto de Fusión ¿Por qué?