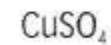


# EVALUACIÓN CORTA

## Sulfato cúprico

Hidratado



Anhidro



Qué aspecto debemos considerar al realizar el procedimiento de calentamiento de una sal hidratada para obtener su Fórmula Química ?

1  
No es necesario anotar la masa de la sal hidratada antes del calentamiento

2  
Una vez enfriado,<sup>2</sup> evitar tocar con las manos el recipiente donde está la sal después del calentamiento

3  
Agregarle agua del grifo a la sal durante el calentamiento

4  
La masa de la sal<sup>4</sup> hidratada se debe sumar con la masa de la sal anhidra para obtener la cantidad de agua



La Fórmula Molecular se determina conociendo la siguiente información:

1

La masa molar real  
y masa molar de la  
formula empírica

2

Las moles de cada  
elemento de la  
fórmula empírica

3

La cantidad de  
moléculas en la  
muestra tratada

4

Sólo la masa molar  
de la fórmula  
empírica



La Fórmula Empírica de un compuesto es...

1  
La que indica los elementos que forman el compuesto expresada con los números enteros más sencillos.

La que indica los elementos que forman el compuesto con los átomos que hay de cada uno en la molécula.

3  
La que representa todos los enlaces.

4  
La que representa a la molécula en su disposición espacial.



Un compuesto que pierde toda su agua de hidratación, se le llama:

Oxosal

Compuesto  
básico

Hidrato

Compuesto  
anhidro

Sal neutra



¿Cuál es la fórmula molecular de un compuesto que posee una fórmula empírica de  $\text{CH}_3$ , y una masa molar dada de  $60.20 \text{ g/mol}$  ?





Nombra el siguiente hidrato:  $NiSO_4 \cdot 7H_2O$

Sulfato de  
Níquel ( II )  
heptahidratado

Sulfato de  
Níquel ( II )  
hexahidratado

Sulfato de  
Níquel ( I )  
hexahidratado

Sulfato de  
Níquel ( I )  
heptahidratado

Sulfato de  
Nitrógeno ( II )  
heptahidratado



Cómo podemos constatar que una sal hidratada perdió agua ?

Cuando la masa de la sal aumenta después del calentamiento

En el momento en que la sal mantiene igual su masa después del calentamiento

En el momento que la sal adquiere un color casi blanco

En el momento que la sal adquiere un color azul





Al calentar sustancias como el Sulfato cúprico pentahidratado, qué se deduce experimentalmente ?



Pérdida de cobre

Ganancia de agua

Reacción de síntesis

Pérdida de agua



De los siguientes materiales cuál es fundamental al realizar el procedimiento de calentamiento de una sal hidratada para obtener su Fórmula Química ?

Vaso químico

Crisol de porcelana  
con tapa

Matraz volumétrico

Tubo de ensayo



¿Cuál es la fórmula empírica de un compuesto formado por C con 85.45 % e H con un 14.55 % ?

