

## PROPÓSITO:

Que el estudiante diferencie los tipos de fórmulas químicas y resuelva ejercicios para determinar la empírica y molecular, con el propósito de ampliar el concepto que tiene de estas.

## MOTIVACIÓN:

## EXPLICACIÓN:

<https://drive.google.com/file/d/1S3RQty7hrxtin0e0B>.

## EJERCICIOS:

- 1.- Calcula la fórmula empírica de un hidrocarburo que en un análisis dio la siguiente composición: 85,63% de C y 14,3% de H
- 2.-El análisis de un compuesto dio la siguiente composición: K: 26,57% Cr: 35,36% O: 38,07%. Calcula la fórmula empírica del compuesto.
- 3.-Un compuesto contiene 63,1 % de C y 11,92% de H y 24,97 de F .Calcula la fórmula empírica del compuesto
- 4.-Un compuesto tiene la siguiente composición en tanto por cien: 19,3% de Na, y 26,9% de S y 53,8% de O. Su peso molecular es 238. Calcula la fórmula molecular.
- 5.- Un compuesto formado por carbono, hidrógeno y oxígeno tiene una masa de 4,6 g. Se hace reaccionar con 9,6 g de oxígeno dando 8,8 g de CO<sub>2</sub> y 5,4 g de agua. Si cogemos 9,2 g de un compuesto en un volumen 5,80l en P= 780 mmHg a una temperatura de 90°C. Calcula la fórmula empírica y molecular.

## EVALUACIÓN:

Realice la siguiente actividad interactiva y guarde evidencia

[https://es.educaplay.com/recursos-educativos/922883-formula\\_empirica\\_y\\_molecular\\_ejercicios.html](https://es.educaplay.com/recursos-educativos/922883-formula_empirica_y_molecular_ejercicios.html)

## BIBLIOGRAFÍA:

**BECHARA CABRERA, Beatriz y otros.** Guía de Recursos. Ciencias Naturales 9. Bogotá, Colombia. Editorial Santillana. 1999.

**PREMAUER, Julia Margarita y otros.** Contextos Naturales 7. Bogotá, Colombia. Editorial Santillana. 2004. Págs. 10-22

[www.oei.org.co/fpciencia/art14.htm](http://www.oei.org.co/fpciencia/art14.htm) - 122k

[users.servicios.retecal.es/tpuente/cye/formulacion/formulacion.htm](http://users.servicios.retecal.es/tpuente/cye/formulacion/formulacion.htm) - 482k

[www.eis.uva.es/~qgintro/nomen/nomen.html](http://www.eis.uva.es/~qgintro/nomen/nomen.html) - 6k