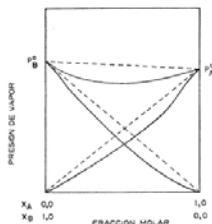


CONTRIBUCIÓN A LA CIENCIA:

Raoult, Francois Marie se hace famoso por sus trabajos y contribuciones.

- Confirmó la teoría de Guldberg sobre el descenso del punto de congelación de las disoluciones
- En 1892, la Royal Society de Londres, le concede la medalla Davy (la más alta distinción antes de crearse los premios Nobel).
- Ese mismo año Francia lo condecora con la Legión de Honor (pasando del rango de oficial en 1895, a comandante en 1900).
- Más de cien publicaciones resumen su vida de investigación. Muere en Grenoble el 1 de abril de 1901.

- Enunció la Ley de Raoult.



BIBLIOGRAFÍA:

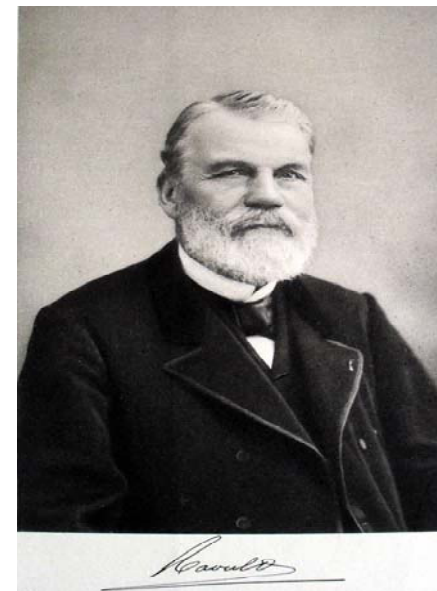
<http://www.fisicanet.com.ar/biografias/cientificos/r/raoult.php>

http://es.wikipedia.org/wiki/Ley_de_Raoult

<http://www.terra.es/personal/flomera/cientificir.htm>

http://www.labiografia.com/biografia-de-Fran%C3%A7ois_Marie_Raoult-19024.html

Departamento de
Física-Química



**RAOULT, FRANÇOIS
MARIE**

Keventh López
Química General (QUIM 3001)
Secc. 00
Prof.

Bibliografía:

François Marie Raoult- Físico-químico. Nació el 10 de mayo de 1830 en Fournes, un pueblecito al norte de Francia, donde su padre estaba destinado como oficial de aduanas. Aunque en principio consideró continuar en el puesto de su padre, al servicio del gobierno, consiguió ir a Paris, y estudiar en su universidad, donde se graduó en 1853. Una vez graduado, comienza a dar clase en el Liceo de Reims, y después en el colegio de Saint Dié, como “Regente de Física”. En el 1867, ya aparece encargado de impartir un curso de Química en la Universidad de Grenoble, donde realmente comienza su actividad científica que siempre se realizó desde dicha Universidad.

Investigaciones:

- 1867-1870- publicó en Comptes rendus y en los Annales de chimie 20 trabajos experimentales, sobre termodinámica y electroquímica.
- 1870-1882- publicó 50 trabajos. En los primeros seis años, sobre los efectos del dióxido de carbono sobre la respiración animal, en la absorción de amoníaco por nitrato amónico, sobre la inversión del azúcar de caña por la acción de la luz solar, y otro temas.
- 1878– comienzan sus investigaciones importantes cuando estudia el descenso del punto de congelación y de la presión de vapor del agua, producida al disolver 18 sales diferentes.



Imagen de la teoría de la destilación

Ley de Raoult:

La Ley de Raoult establece que la relación entre la presión de vapor de cada componente en una solución ideal es dependiente de la presión de vapor de cada componente individual y de la fracción molar de cada componente en la solución.

Si un soluto tiene una presión de vapor medible, la presión de vapor de su disolución siempre es menor que la del disolvente puro. De esta forma la relación entre la presión de vapor de la solución y la presión de vapor del disolvente depende de la concentración del soluto en la disolución.

$$P_1 = X_1 P_1^0$$

La presión parcial de un disolvente sobre una disolución P_1 está dada por la presión de vapor del disolvente puro P_1^0 , multiplicada por la fracción molar del disolvente en la disolución X_1 .