



# SISTEMAS GAS - LIQUIDO:

#### Simuladores de Propiedades Termodinámicas

Capítulo III

Curso: Fisicoquímica para Ingenieros

Prof. Silvia Margarita Calderón, PhD Departamento de Química Industrial y Aplicada

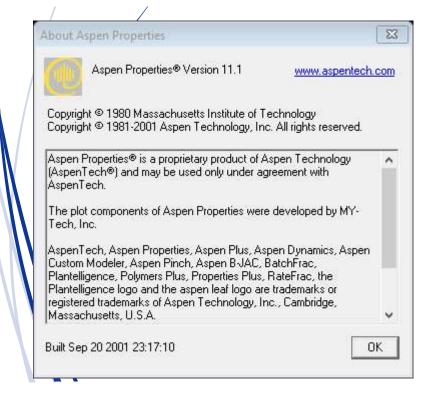
#### Objetivos

- Aplicar los modelos de G<sup>E</sup> para determinar el Equilibrio Líquido-Vapor de Sistemas Binarios usando un simulador de procesos como Aspen Plus Properties
- Realizar un análisis de regresión usando un modelo de G<sup>E</sup> para describir los datos del Equilibrio Líquido-Vapor de un sistema binario a través de un simulador de procesos como Aspen Plus Properties

#### Aspen Properties Plus



#### Aspen Physical Property System



Es una herramienta computacional que permite la estimación de las propiedades de sustancias puras y sus mezclas (incluidos electrolitos) en relación a la temperatura, presión y composición usando modelos empíricos y semi-empíricos aceptados a nivel industrial

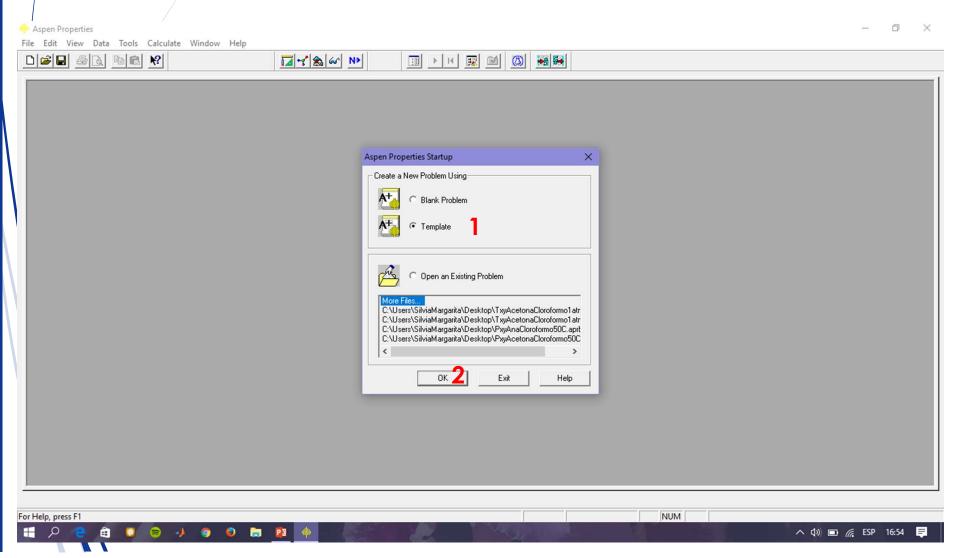
#### Permite estimar:

- 1. Propiedades asociadas a modelos termodinámicos
- Propiedades asociadas a modelos de Transporte
- Propiedades asociadas a modelos para sólidos no convencionales

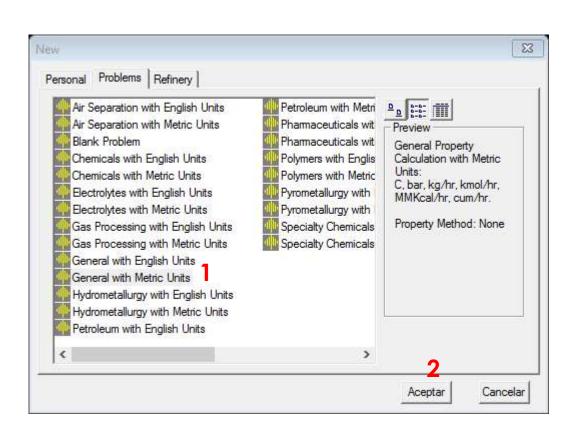
## Determinación de los diagramas de fase para ELV

- Use el simulador Aspen Properties para estimar los diagramas de fase: T vs. x,y, y vs. x, Gamma vs. x, G vs. x a 25 °C y 63 °C usando el modelo de Wilson para el sistema Acetona(1)-Cloroformo(2) en ELV a:
  - 610mmHg
  - 760 mmHg

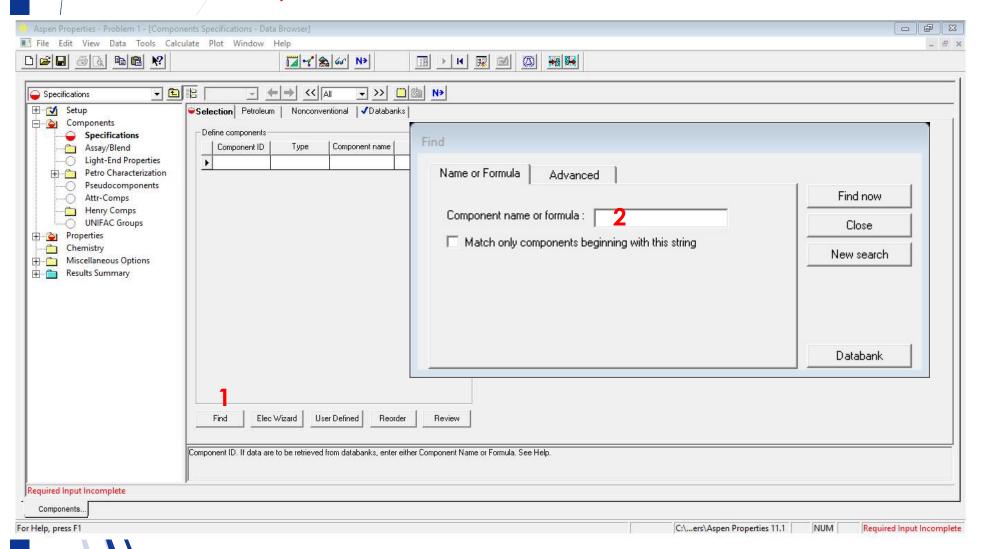
### Abra una sesión de Aspen Properties, escoja la opción plantilla (template) y haga click en OK

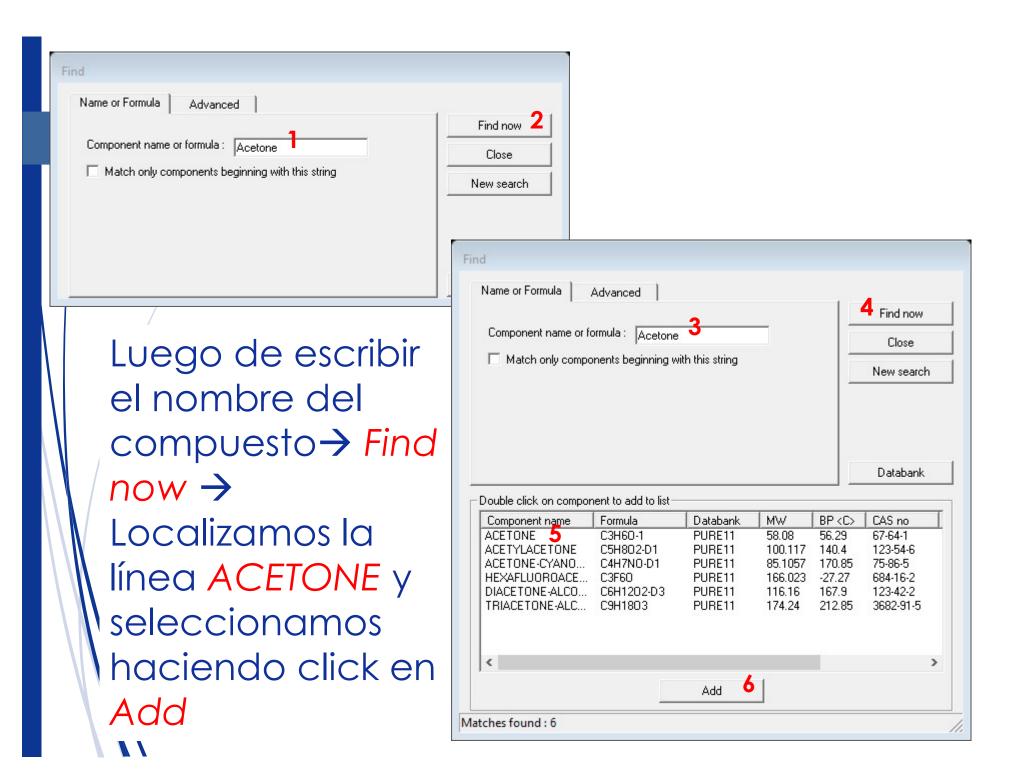


#### Seleccione la opción: General with Metric Units y pulse el comando Aceptar

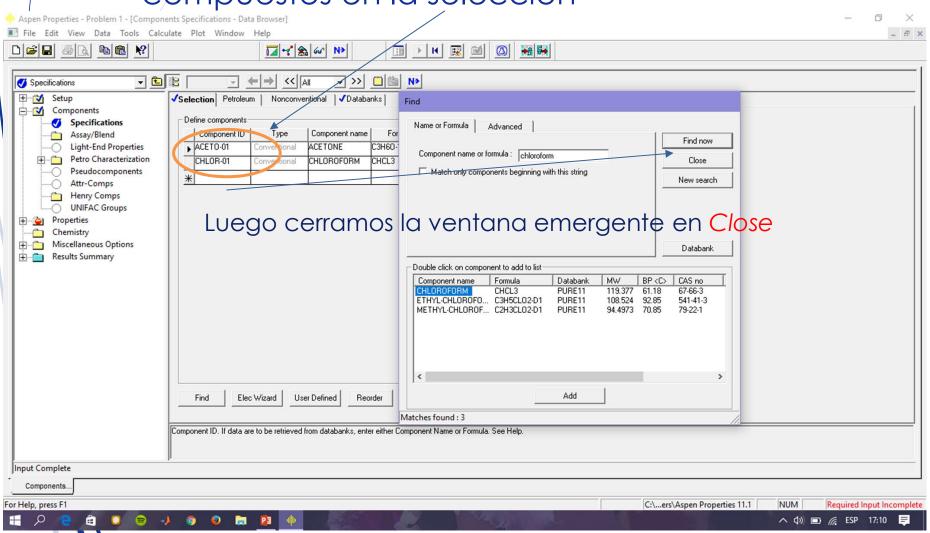


Deberá introducir los componentes usando la opción Find, y luego en la ventana emergente escribimos la fórmula o nombre del compuesto en Component name or formula

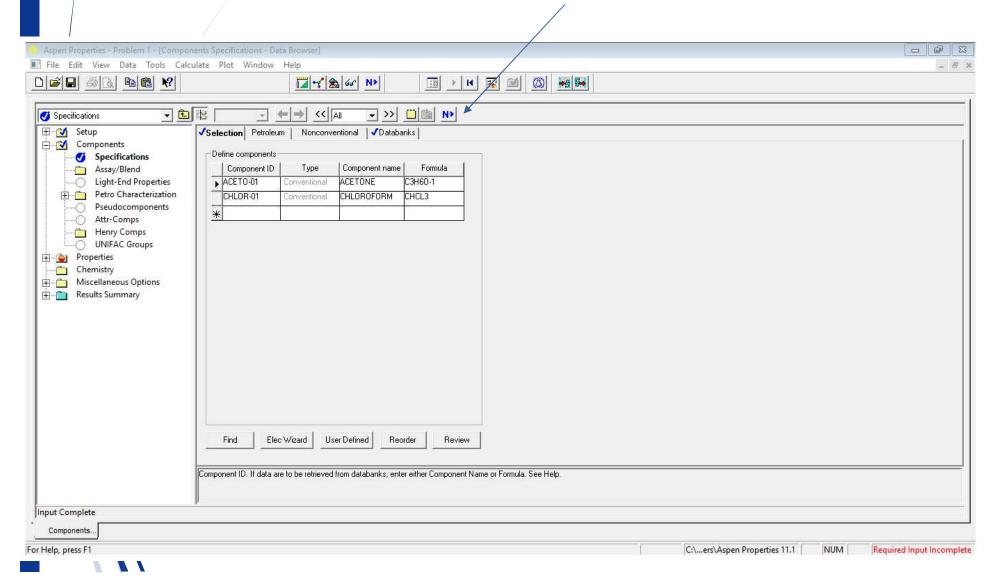




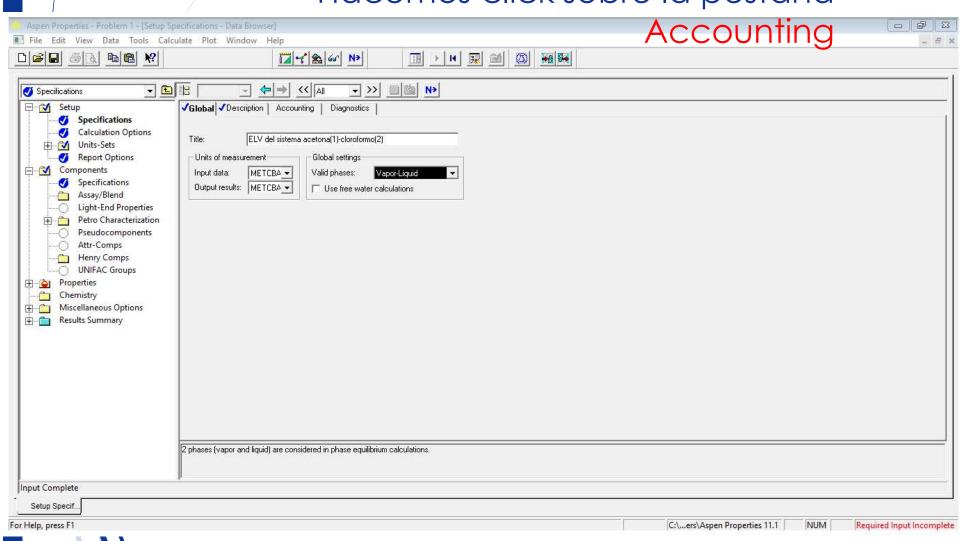
Repetimos el procedimiento para Cloroformo y luego de hacer click en Add notaremos que aparecen ambos compuestos en la selección



# Continuamos con la alimentación de datos para la simulación haciendo click en Next

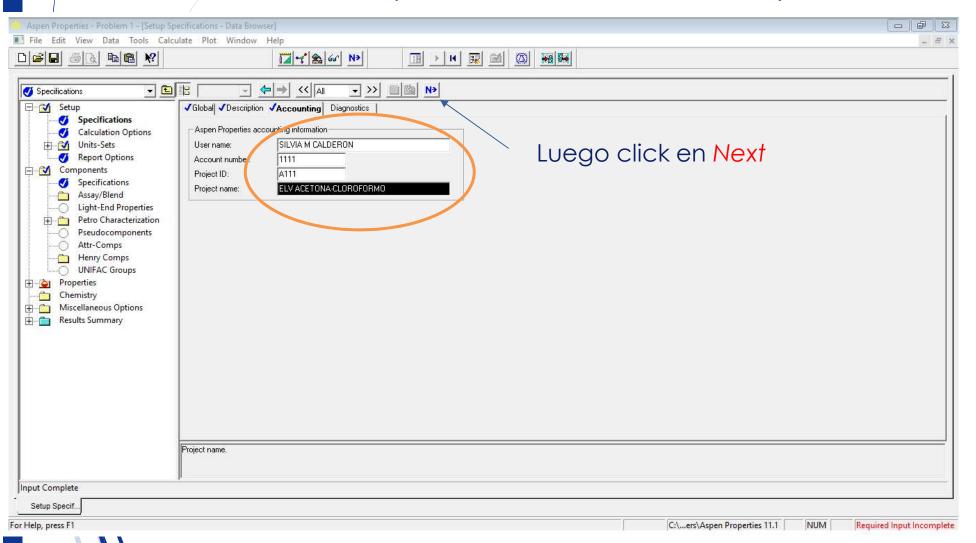


# Indicamos el título de la simulación en title y las fases válidas en Valid phases > Vapor-Liquid Hacemos click sobre la pestaña

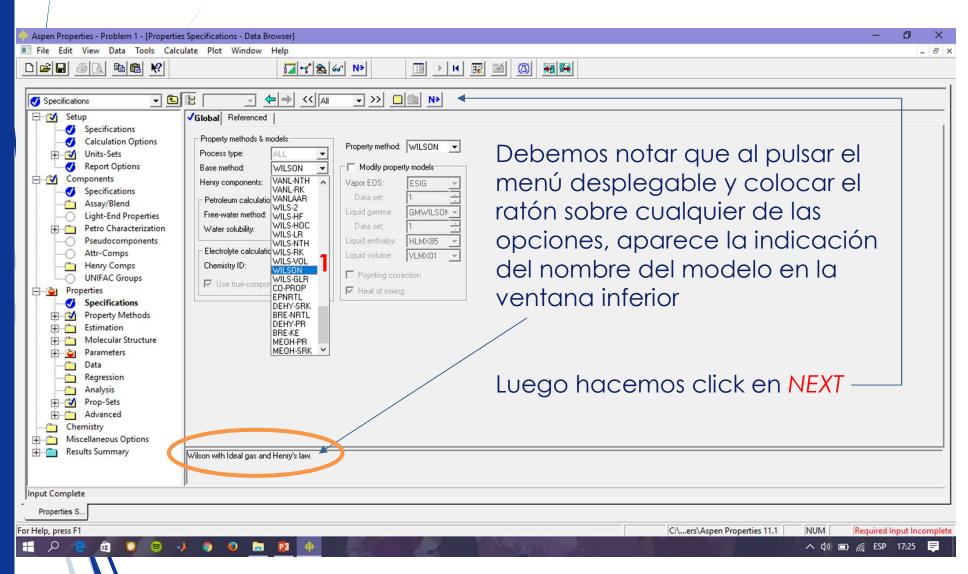


## Este paso es MUY IMPORTANTE no lo puedes obviar

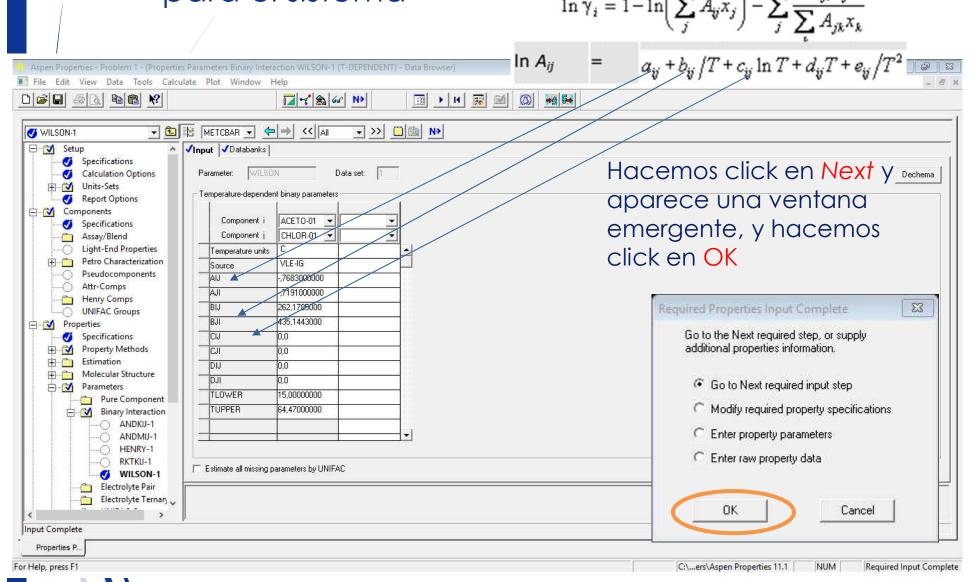
Debes indicar los datos de identificación para la simulación que serán usados en el reporte final

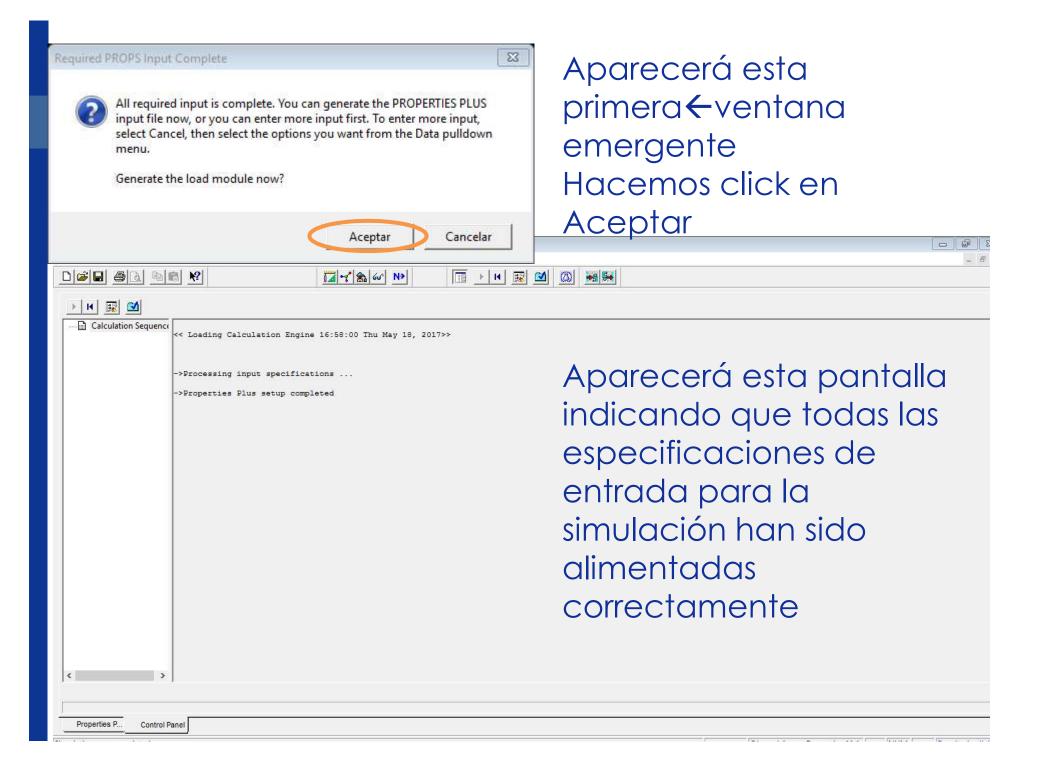


# Procedemos a la selección del modelo termodinámico en **Base Method**Usamos la opción WILSON



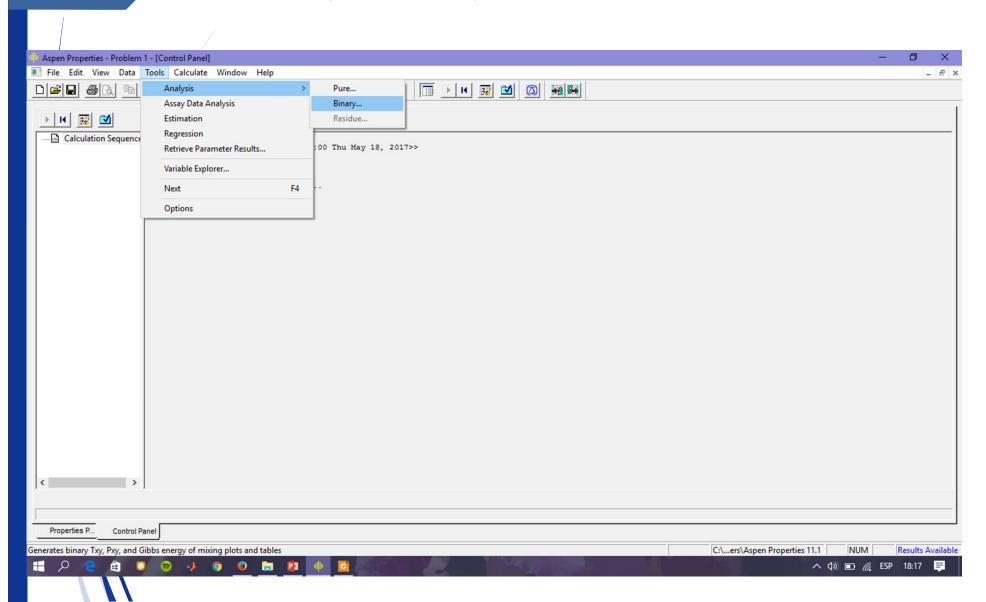
Aparecen los datos del modelo de Wilson existentes en la base de datos para el sistema



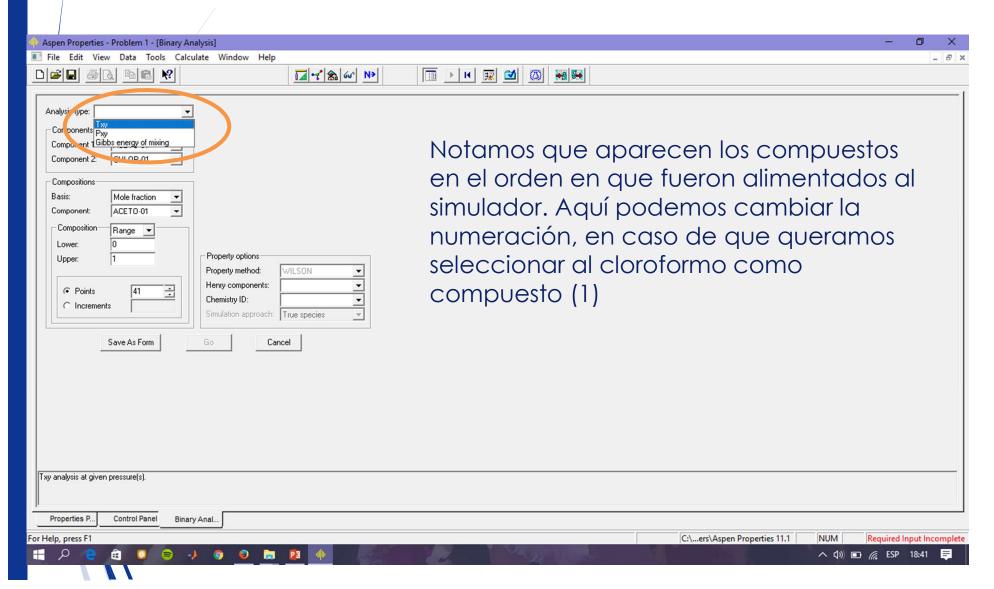


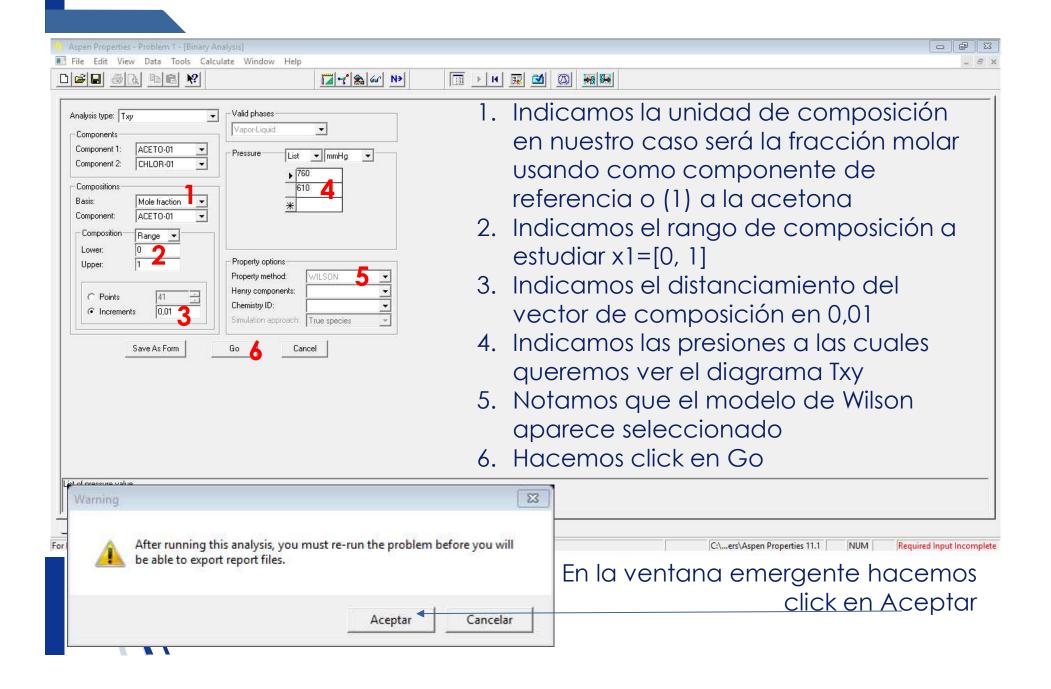
### Para iniciar la construcción de los diagramas de ELV seleccionamos:

Tools → Analysis → Binary



Desplegamos la lista de opciones disponibles en Analysis Type, comenzamos por seleccionar Txy
Notamos que luego podemos volver a esta ventana para realizar el resto de diagramas: Pxy o Gibbs energy of mixing



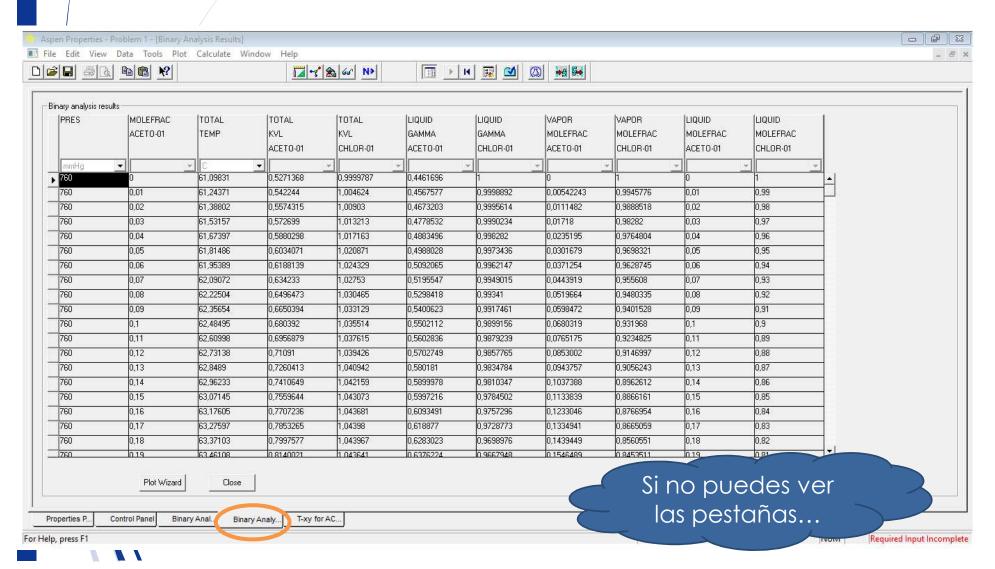


Obtenemos el diagrama de fases ELV Temperatura vs. x,y a las presiones de 610mmHg y 760 mmHg

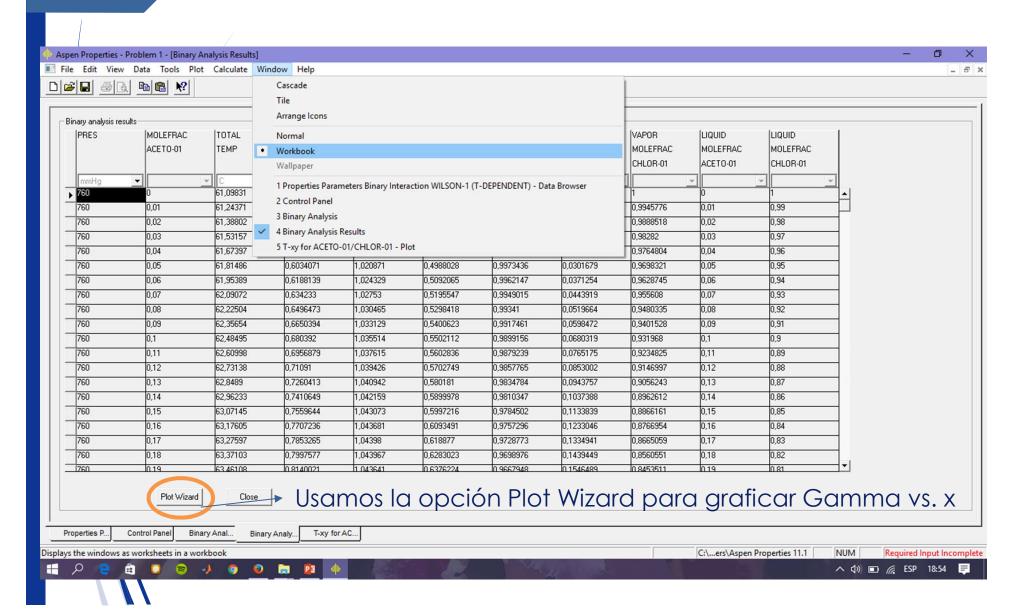
Ahora podemos estudiar el comportamiento del punto azeotrópico

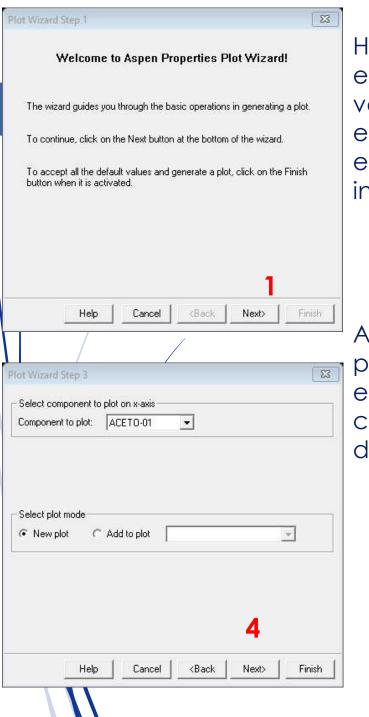


Haciendo click en la pestaña inferior Binary Analysis obtenemos los resultados correspondientes a la Temperatura, Constantes de Equilibrio (K1 y K2), Coeficientes de Actividad, Composición en fracción molar en fases vapor y líquida



### Si no puedes ver la pestaña revisa en el menú Window y activa la opción Workbook

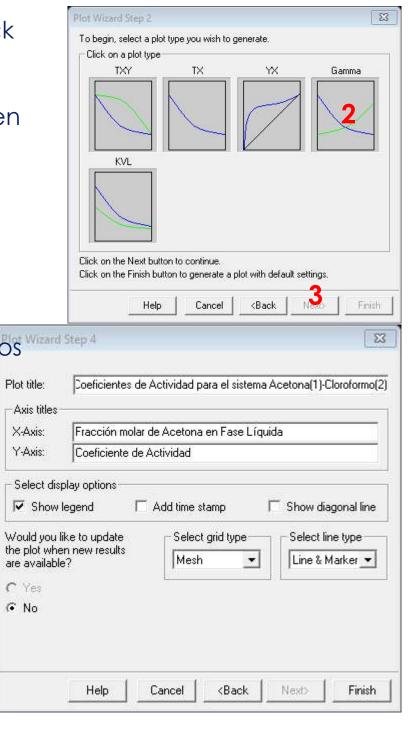




Hacemos click en las ventanas emergentes en el orden indicado

Aquí > personalizamos Wizard Step 4 el diagrama con los títulos de los ejes

No
 No



Obtenemos la relación entre los coeficientes de actividad y la fracción molar de la fase líquida

Ahora debes analizar el efecto de la presión sobre la no idealidad de la fase líquida

