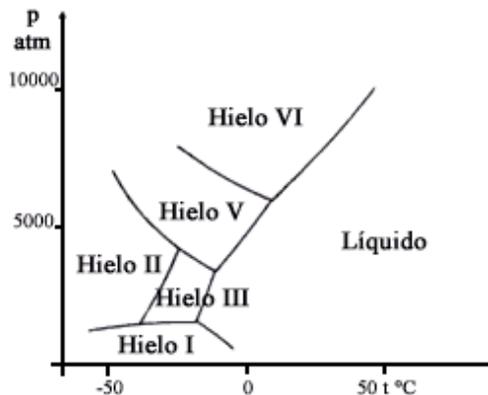
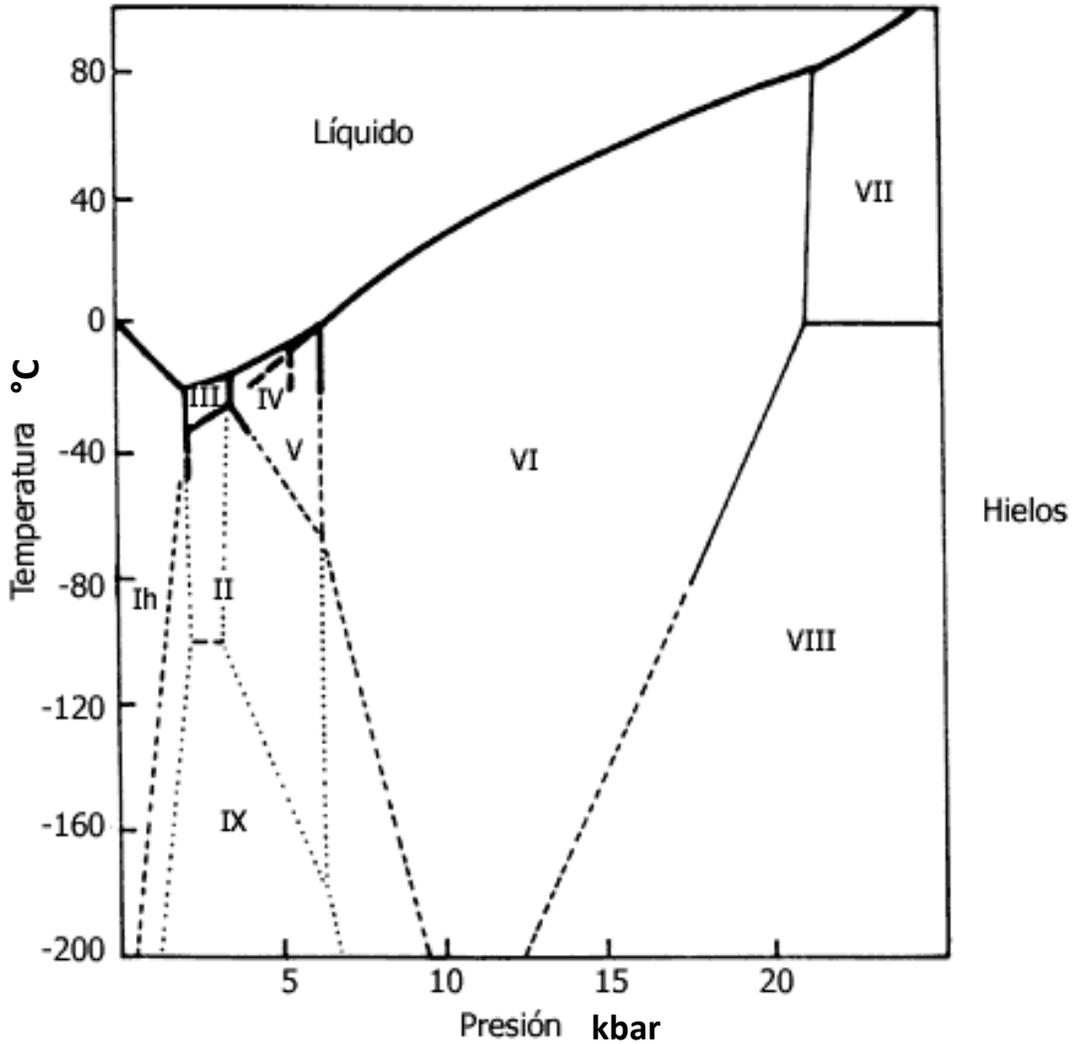


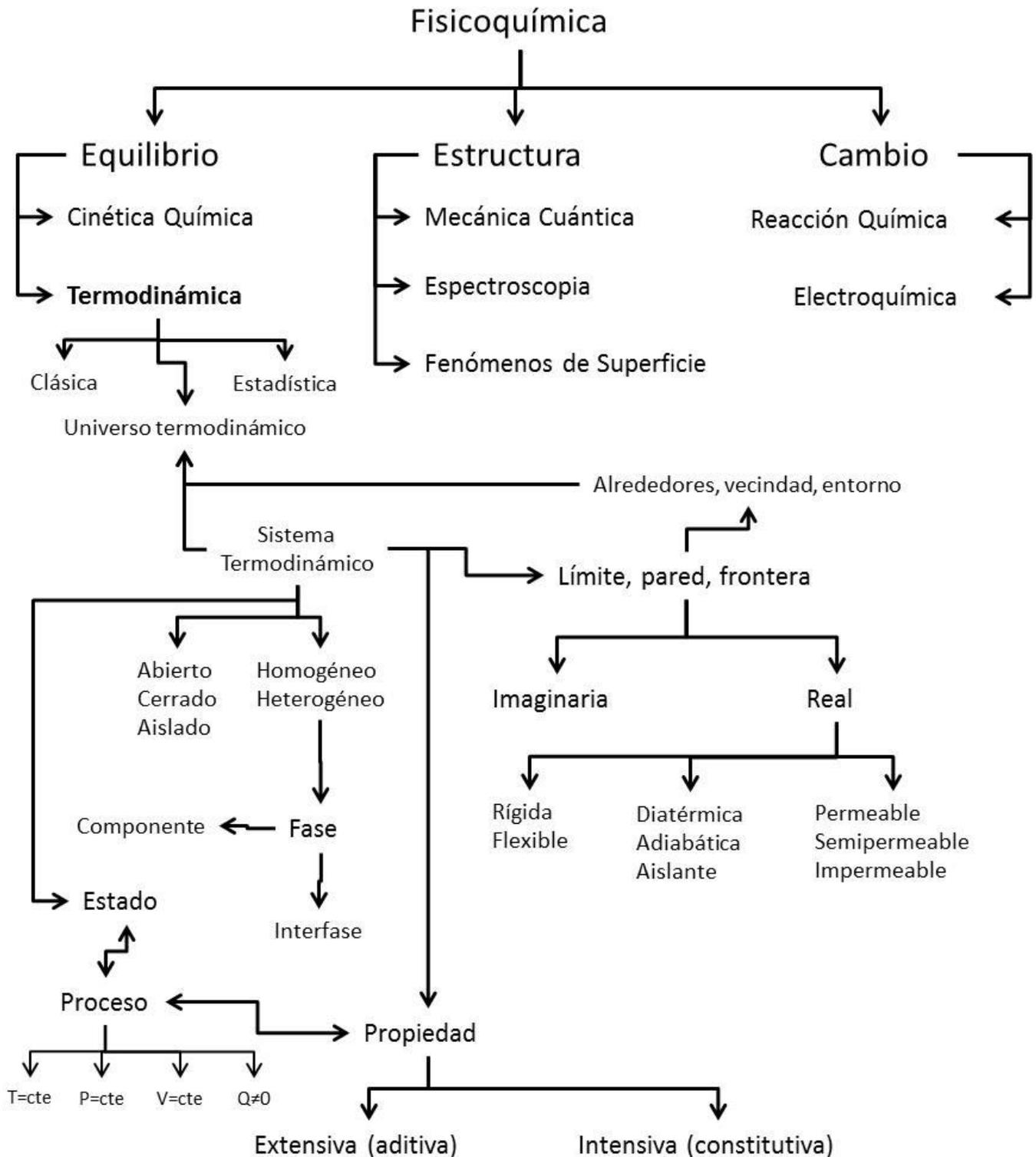
Material de aprendizaje para la 2ª sesión del semestre 2018_1

En la figura de abajo se muestra un diagrama de fases del hielo, del que existen *nueve* formas (fases) distintas. La razón por la que no observamos frecuentemente estos “hielos” es que existen a temperaturas muy bajas y presiones muy altas.



Para representar las transformaciones entre los distintos tipos de hielo, los científicos elaboran estos diagramas. Cada región representa las condiciones de temperatura y presión en donde se presenta cada uno de ellos. En el diagrama de arriba, la línea gruesa marca la frontera entre el líquido (parte superior) y los hielos (parte inferior).

¿Cuál es la diferencia entre los diagramas mostrados? ¿El hielo III es diferente en cada uno de los diagramas de fase que se muestra? ¿Por qué?



Y de esta manera, “se habla” así:

Una disolución es una mezcla homogénea; esto es, una disolución es un sistema monofásico con más de un componente.

Organizador gráfico elaborado por Ricardo M. A. Estrada Ramírez