



## QUÍMICA GENERAL 2018

### TRABAJO PRÁCTICO DE AULA N° 6: ESTADOS DE AGREGACIÓN DE LA MATERIA: SÓLIDOS Y LÍQUIDOS. EQUILIBRIO FÍSICO

#### GUÍA DE ESTUDIO

1. Mencione las características principales de cada estado de agregación.
2. Nombre y defina las principales propiedades de los líquidos.
3. Indique cómo será el menisco en un capilar cuando prevalecen las fuerzas cohesivas entre las moléculas de un líquido.
4. Mencione cómo se clasifican los sólidos.
5. Explique qué es una celda unidad e indique sus características principales.
6. Indique cómo se forman los cristales iónicos.
7. Explique en qué se diferencian los sólidos en red de los sólidos moleculares.
8. Explique qué entiende por redes de Bravais.
9. Nombre los procesos que se verifican en los cambios de estado.
10. De los compuestos alcohol etílico, agua y benceno, indique en cuál espera que la presión de vapor sea menor. Justifique su respuesta.
11. Defina punto de ebullición normal.
12. Realice el gráfico que represente el diagrama de fases para el agua, indicando puntos de fusión y de ebullición normales, punto triple y un punto crítico.
13. Indique qué entiende por presión y temperaturas críticas.