**UNIVERSIDAD NACIONAL AUTÓNOMA DE MÉXICO**

**FACULTAD DE QUÍMICA**

DEPARTAMENTO DE QUÍMICA INORGÁNICA Y NUCLEAR

1114 QUÍMICA GENERAL I (LABORATORIO)

**GUÍA PARA LA TAREA PREVIA 3**

**Contesta adecuadamente las siguientes preguntas.**

1.- Defina el término **solubilidad**.

a) Presente la definición cualitativa.

b) Presente la definición cuantitativa indicando las unidades de medida de esta propiedad.

|  |
| --- |
|  |

2.- ¿Qué es una disolución y cuáles son sus componentes?

|  |
| --- |
|  |

3.- La solubilidad ¿es una propiedad extensiva o intensiva? Justifique brevemente.

|  |
| --- |
|  |

4.- Incluyendo el término de solubilidad defina cada uno de los siguientes tipos de disoluciones:

a) Diluida.

b) Concentrada.

c) Saturada.

d) Sobresaturada.

|  |
| --- |
|  |

5.- ¿Cómo se prepara una disolución sobresaturada?

|  |
| --- |
|  |

6.- ¿Cómo afecta el cambio de temperatura en la solubilidad de los compuestos iónicos?

a) ¿Qué es la temperatura de cristalización?

|  |
| --- |
|  |

7.- Consultar y ver el video referente a la práctica “Solubilidad”.

<https://amyd.quimica.unam.mx/course/view.php?id=250&section=9>