



## INSTITUCIÓN EDUCATIVA SAN FRANCISCO DE ASÍS

Aprobado por resolución número 16263 del 27 de noviembre de 2002 para los niveles de preescolar, básica primaria, básica secundaria de educación formal. Aprobado por resolución 0716 del 22 de noviembre de 2004 para el nivel de media académica. Aprobado por resolución número 201850050021 del 16 de julio de 2018 licencia de reconocimiento jornada diurna y única. Aprobado por resolución 201850055483 del 8 de agosto de 2018 y modificado por la resolución 202350058972 del 28 de julio de 2023 nivel media técnica Secretaría de Educación del Distrito Especial de Ciencia Tecnología e Innovación de Medellín

DANE: 105001002780 NÚCLEO: 924 NIT: 811034828-1

### PLAN DE APOYO Y/O MEJORAMIENTO

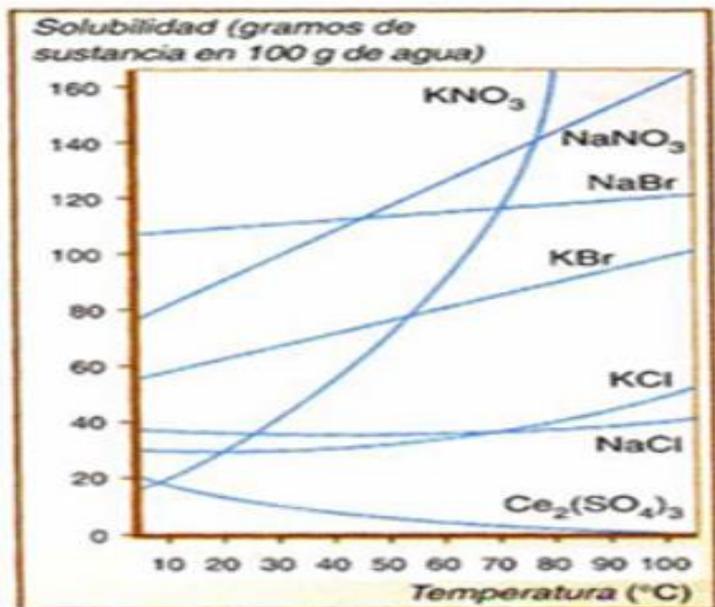
FECHA: Abril 21 al 25	DOCENTE: Katherine Moreno Moreno
ÁREA/ASIGNATURA: Química	ESTUDIANTE:
GRADO: 11°	PERIODO: 1

#### INDICADORES DE DESEMPEÑO:

1. Análisis de medidas de concentración en disoluciones químicas, aplicando cálculos y ecuaciones, para resolver situaciones problema que permiten relacionar el conocimiento con su cotidianidad fortaleciendo el interés y la motivación.
2. Interpretación del comportamiento de los gases ideales, determinando las relaciones entre las variables de temperatura, volumen y presión, mediante la resolución de problemas prácticos en los que relaciona el conocimiento y el entorno natural para desarrollar el interés y la motivación.

#### ACTIVIDADES:

1. Elabore un crucigrama de 20 pistas sobre los componentes de una solución, los factores que afectan la solubilidad y ejemplos de tipos de soluciones.
2. Desarrolle los siguientes ejercicios sobre solubilidad:



1. ¿Qué ocurriría si tenemos disueltos 200 g de nitrato de potasio (KNO<sub>3</sub>) en 300 g de agua a 60°C y enfriamos la disolución hasta los 10°C?

2. Observa la gráfica de Solubilidad frente a Temperatura del KNO<sub>3</sub>. Si tenemos una disolución saturada de dicha sal en 500 g de agua a 20°C y calentamos hasta 60°C, ¿qué cantidad de nitrato de potasio habremos de añadir para que la disolución siga siendo saturada?

3. La solubilidad del nitrato de amonio (NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>) en agua, a diferentes temperaturas, expresada en gramos de nitrato por cada 100 g de agua viene reflejada en la siguiente tabla:



