



# mpiadadas de ciencias junior

CUADERNILLO DE RESPUESTAS

**PRUEBA EXPERIMENTAL 2**

**QUÍMICA**

15 DE Diciembre 2017

**Medidas de seguridad:**

Registrar las observaciones:

**PARTE A**

Volumen inicial de cada solución:

Volumen final de la mezcla:

Conclusiones, según el objetivo de la actividad:

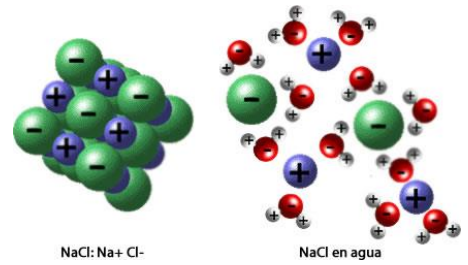
**PARTE B observaciones**

Temperatura inicial:

### CUESTIONES:

1. Observa la imagen y explica que representa

Respuesta



2. Define el término “solución acuosa” y “solución saturada”.

Respuestas

3. Define el término “coeficiente de solubilidad”.

Respuesta

4. Cuál es el efecto de la temperatura sobre la solubilidad?.

Respuesta

5. Teniendo en cuenta los datos en la tabla, realiza la curva de solubilidad en función de la temperatura

Temperatura °C	Coeficiente de Solubilidad de NaCl en agua
0	32,0
20	35,0
40	36,0
60	37,0
80	38,0

100	39,0
-----	------


6. A partir de las observaciones de la parte B, y de esta curva de solubilidad, determina la masa de sal que se disolvió para formar la solución saturada de NaCl a la temperatura inicial de trabajo.

Respuesta:
------------