

## RUTA PEDAGÓGICA 2° MEDIO QUÍMICA: UNIDAD 1: DISOLUCIONES QUÍMICAS

### SEMANA 1 - 5 -12 DE MAYO

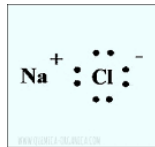
**Objetivo: Identificar características de sustancias puras y mezclas**

Debes trabajar paginas 13 -17 de tu texto Contesta en tu cuaderno las actividades propuestas

**1.-Para realizar la actividad de la primera pagina debes recordar o buscar las formulas de los compuestos nombrados basándote en el siguiente ejemplo**

#### **Ejemplo 1:**

Cloruro de Sodio:  
existen en la formula



formula NaCl vemos cuantos átomos de cloro y sodio

Átomos de Cloro: 1

Átomos de Sodio: 1

Estructura de Lewis:

**2.-Para realizar la tabla de la página 14 observa el siguiente ejemplo:**

Cloruro de Sodio : formula NaCl, vemos cuantos átomos de cloro y sodio existen en la formula

**Cantidad de átomos presentes** Átomos de Cloro: 1      Átomos de Sodio : 1

#### **Configuración electrónica para el Sodio:**

Sodio Na (Z:11)  $1S^2 2S^2 2P^6 3S^1$  Tiene 3 niveles de energía y su ultimo nivel tiene solo 1 electrón, por lo tanto posee 1 electrón de valencia

Estado: solido (recuerda que la sal es sólida)

Tipo de enlace: Iónico , porque el Sodio es un metal y el cloro es un no metal

**3.- Para actividad pág. 16 -17, observa los videos que aparecen en Puntaje nacional con los link señalados**

[https://www.youtube.com/watch?v=l6PPWYcA\\_2M&feature=youtu.be](https://www.youtube.com/watch?v=l6PPWYcA_2M&feature=youtu.be)

[https://www.youtube.com/watch?v=LG26vg\\_lmQQ](https://www.youtube.com/watch?v=LG26vg_lmQQ)

### **SEMANA 2 - 12-19 MAYO**

Realizar línea de tiempo de disoluciones en hoja\_de block o en cuaderno Pag 18 -19

### **SEMANA 3 - 19-26 MAYO**

Define con la ayuda de tu texto los siguientes conceptos: Pag 20-29

- 1)Mezclas homogéneas
- 2)Mezclas heterogéneas
- 3)Fuerzas intermoleculares
- 4) Soluta-Solvente
- 5) Soluta electrolítico
- 6) Soluta no electrolítico
- 7)Disoluciones Solidas 2 ejemplos
- 8) Disoluciones liquidas 2 ejemplos
- 9)Disoluciones gaseosas .Grafico y tabla
- 10)Solubilidad

Realiza esquema de solubilidad basándote en la pág. 33 y explica con dibujos y definición los conceptos de: Disolución sobresaturada; disolución saturada y disolución insaturada

[https://youtu.be/4p5507K\\_4\\_I](https://youtu.be/4p5507K_4_I) Si puedes y quieres profundizar el tema de disoluciones ingresa al link indicado