

# CIENCIAS NATURALES QUÍMICA - 2º AÑO

## Examen Previo

1- **Materia**-Indicar o marcar si es materia:

lapicera	
Humo	
Pulsera	

piano	
Chocolate	
Lluvia	

Pared	
Arco iris	
Fútbol	

Ruido	
Lámpara	
Señal de radio	

2- **Cuerpo-Material**-Clasifique en cuerpo o material, con el símbolo "C" o "M"

Papel	
Anillo	
acero	

Bandeja	
Plástico	
Pantalón	

Pelota	
Hoja	
Piel	

Cemento	
Metal	
Mesa	

3- **Estados de agregación de la materia**- Completar:

	Sólido	Líquido	Gaseoso
Forma			
Volumen			
¿Se puede comprimir?			
Distancia entre partículas			
¿Fluye o se desparrama?			

4-**Estados de agregación de la materia**- Identificar:

	Estado
Sal	
Licuado	
Desodorante (sale)	
Mercurio	

	Estado
Humo	
Piedra	
granizo	
Hierro	

	Estado
Remera	
Alcohol	
Viento	
Oxígeno	

5-**Cambios de estados de la materia**- Completar:

Fenómeno	Estado inicial	Estado Final	Cambio de Estado
Endurecimiento de la miel			
Derretir grasa			
Dejar alcohol en un recipiente sin tapa			
Vapores de Yodo se cristalizan			
Formación de granizo			
Gotea un vidrio empañado			

**6-Sistemas materiales-** Clasificar los siguientes sistemas en homogéneo o heterogéneo, y nombrar sus componentes:

- a - Agua marina
- b - Ensalada
- c - Acero
- d - Aceite y agua

**7- Sistemas materiales - Métodos de separación-**¿Cómo separarías cada uno de los componentes de los siguientes sistemas?:

- a-Arena y grava
- b-Alcohol y agua
- c-Aceite y agua
- d-Alfileres y botones

**8- ÁTOMO-Identificar las Verdaderas y corregir las Falsas:**

- a-El átomo está formado sólo por neutrones.
- b-Los protones tienen carga positiva.
- c-El átomo tiene un núcleo
- d-Los electrones están quietos en el núcleo.
- e-Los neutrones no tienen carga eléctrica.
- f-Los electrones no tienen carga eléctrica.
- g-El núcleo está formado por los protones.

**9-Elementos Químicos**

Elemento Químico	Símbolo	Z	Masa atómica	e <sup>-</sup>	p <sup>+</sup>	n <sup>o</sup>
Oxígeno						
Calcio						
Hidrógeno						
Flúor						
Silicio						
Cromo						
Bario						