

CIENCIAS NATURALES QUÍMICA - 2º AÑO

Examen Previo

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

lapicera		piano		Pared		Ruido	
Humo		Chocolate		Arco iris		Lámpara	
Pulsera		Lluvia		Fútbol		Señal de radio	

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

Papel		Bandeja		Pelota		Cemento	
Anillo		Plástico		Hoja		Metal	
acero		Pantalón		Piel		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		Estado		Estado
Sal		Humo		Remera	
Licuada		Piedra		Alcohol	
Desodorante (sale)		granizo		Viento	
Mercurio		Hierro		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 ⁻	p ⁺	n ^o
Oxígeno						
Calcio						
Hidrógeno						
Flúor						
Silicio						
Cromo						
Bario						