

CHEMISTRY Chapter 5



QUÍMICA APLICADA







QUÍMICA APLICADA

1. LA QUÍMICA Y LA HIGIENE

• La química nos proporciona todo tipo de detergentes y productos de limpieza que nos permiten vivir en las condiciones higiénicas necesarias, eliminando gérmenes, microbios y bacterias.



FLUORURO DE SODIO (NaF)



HIDRÓXIDO DE SODIO (NaOH)



ÁCIDO MURIÁTICO (HCI)



HIPOCLORITO DE SODIO (NaCIO)



2. LA QUÍMICA Y LA SALUD

La química es protagonista esencial de la medicina mediante los productos farmacéuticos, en la lucha contra las enfermedades y en la calidad de vida.











3. LA QUÍMICA EN EL HOGAR

La construcción de una vivienda requiere de productos químicos, esta en los muebles vidrios, el televisor, paredes e incluso las bombillas.



DIÓXIDO DE SILICIO (SiO2)



CABLES DE COBRE (Cu)



FILAMENTO DEL FOCO (w)



4. LA QUÍMICA EN LA COCINA

La cocina es un gran laboratorio, la cocción de cualquier alimento involucra cambios químicos, existen muchas sustancias químicas que le dan a los alimentos, color y olor



CLORURO DE SODIO SAL COMÚN (NaCI)



VINAGRE ÁCIDO ACÉTICO (CH3COOH)



AZÚCAR (GLUCOSA) (C6H12O6)



PALITOS DE FÓSFORO (P)



5. LA QUÍMICA Y LOS COMBUSTIBLES

 La necesidad de energía nos ha llevado a la utilización de sustancias combustibles derivadas del petróleo y algunos restos de organismos fósiles como materia prima en la obtención de energía.

Gas natural(GNV), gas de cocina(GLP).

METANO CH₄

BALÓN DE GAS LICUADO DE PETRÓLEO (GLP)

PROPANO - C₃H₈ y BUTANO C₄H₁₀





1. ¿Qué sustancias encontramos en el agua mineral?

Agua (H₂O)

Sodio (Na)

Potasio (K)

Magnesio (Mg)

Calcio (Ca)



2. Escriba la fórmula química de:

➤ Cloruro de sodio:
NaCℓ

-----NaF----

Fluoruro de sodio: CH₄

Metano:



3. ¿Qué elementos químicos se encuentran en los compuestos?

NH ₃ :	Nitrógeno e Hidrógeno
	Hidrogeno y Cloro
HCI:	Sodio y Cloro

CHEMISTRY



4. Relaciona:

a) Gas natural

(C) Cloruro de sodio

b) Pasta dental

(d) Dióxido de silicio

c) Sal común

(b) Fluoruro de sodio

d) Vidrio

(a) Metano



5. Escriba el nombre del elemento correspondiente.

Hg:	Mercurio			
	Eósforo			

P: FOSIOIO

W: Wolframio

Ar: Argón

Al: Aluminio



6. Halle el número de átomos para cada sustancia:

Propano (C_3H_8)	•	11
		<mark>2</mark>
Fluoruro de sodio (N	aF): 	24
Glucosa (C ₆ H ₁₂ O ₆)	•	



7. Determine en qué objetos o materiales que utilizamos se encuentran las siguientes sustancias:

a. Hipoclorito de sodio: ____Lejía

b. Hidróxido de sodio : ______Jabón

c. Mercurio : Termómetro : ______

d. Propano : Gas de Cocina (GLP)

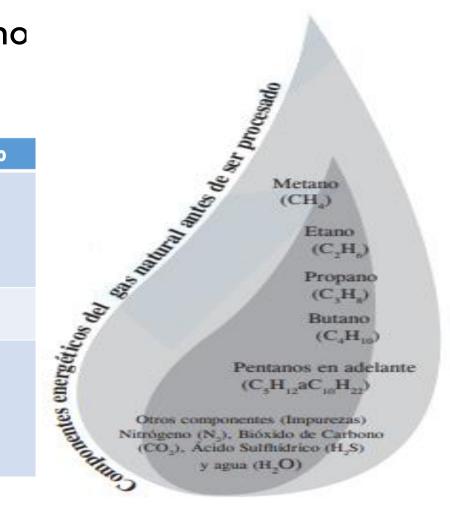


8. El gas natural es una mezcla de hidrocarburos simples que se encuentra en estado gaseoso, en condiciones ambientales normales de presión y temperatura. El gas natural comercial está compuesto aproximadamente en un 95% de metano CH₄, que es la molécula más simple de los hidrocarburos. Además puede contener pequeñas cantidades de etano, propano y otros hidrocarburos más pesados, también se pueden encontrar trazas de nitrógeno, bióxido de carbono, ácido sulfhídrico y agua. Como medida de seguridad, en la regulación se estipula que los distribuidores deberán usar un odorizante al gas natural para que se pueda percibir su presencia en caso de posibles fugas durante su manejo y distribución al consumidor final.



Marque con un aspa si estás de acuerdo o no con la proposición

Proposición		No
En el gas natural solo hay metano, etano, propano y butano.		X
El gas natural es inflamable.		
Al gas natural se le adiciona un odorizante para su comercialización para detectar si hay una fuga del gas.	X	



HELICO | RESUMEN



HELICO PRACT	TICE		<u></u>	HELICO PRACTICE		<u></u>
1. ¿Q > _ > _ > _ > _ > _ > _ > _	Qué sustancias enco Agua (H ₂ O) Sodio (Na) Potasio (K) Magnesio (Mg) Calcio (Ca)	ontramos en el agua mineral? - - -		 2. Escriba la fórmula quí Cloruro de sodio: Fluoruro de sodio: Metano: 	NaCℓ NaF	
CHEMISTRY		€ SACO OLIVE	ROS	CHEMISTRY		∅ SACO OLIYEROS
HELICO PRACTIC	CE		<u>©</u> 1	HELICO PRACTICE		©

3. ¿Qué elementos químicos se encuentran en los compuestos?

NH₃: Nitrógeno e Hidrógeno

HCl: _____ Hidrogeno y Cloro

NaCl: _____

4. Relaciona :

a) Gas natural (C) Cloruro de sodio

b) Pasta dental (d) Dióxido de silicio

c) Sal común (b) Fluoruro de sodio

d) Vidrio (a) Metano