



# CHEMISTRY

**1th**  
**SECONDARY**

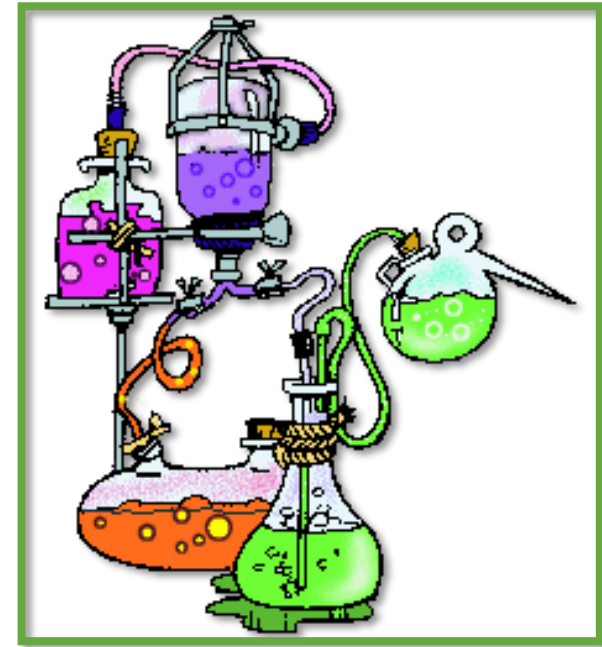
# Introdutorio





ES UNA RAMA DE LA QUÍMICA:

- A. La Alimentación
- B. La Agricultura
- C. La Medicina
- D. Estudiar las leyes de las reacciones químicas
- ☒ E. La Físicoquímica





Relacione:

I. Cuidado del Medio Ambiente

II. Industria

III. Alimentación

IV. Agricultura

a. Fungicidas

b. Saborizantes

c. Tintes textiles

d. Ayuda de desastres ecológicos

A. Ia,I Ib,II Ic,IV d

☒ B. Id,II c,III b,IV a

C. Ic,II b,III a,IV d

D. Id,II b,III c,IV a

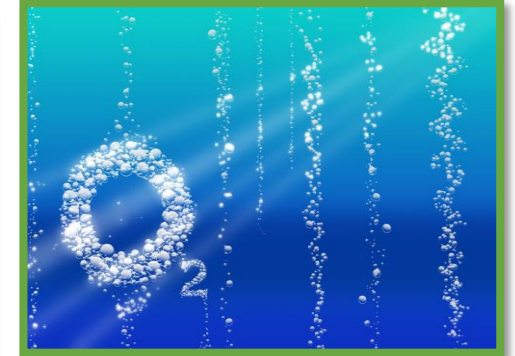
E. Ib,II a,III c,IV d





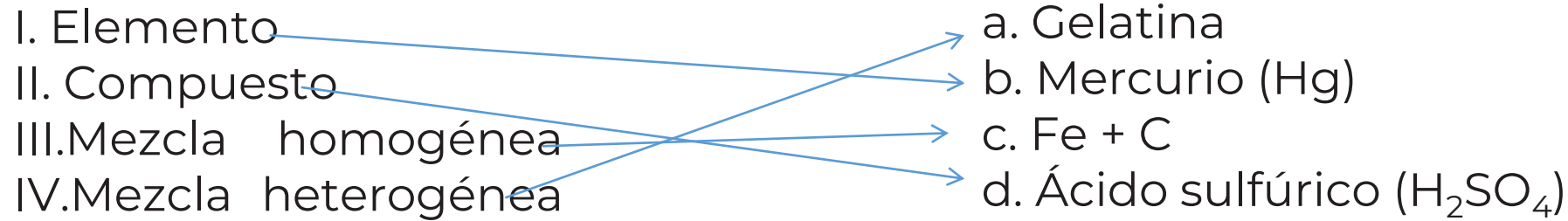
Contaminamos el medio ambiente, mediante:

- A. La Alimentación
- B. Los ríos
- C. Las Plantas
- ☒ D. La tala descontrolada de árboles
- E. El Oxígeno





Relacione correctamente.



- A) Ia, IIc, IIIb, IVd
- B) Id, IIb, IIIa, IVc
- C) Ib, IId, IIIc, IVa**
- D) Ic, IIb, IIIa, IVd
- E) Id, IIc, IIIa, IVb



Colocar los nombres de los científicos que establecieron las teorías atómicas

I.-En la química moderna, para **John Dalton** la materia está formada por partículas indivisibles llamadas átomos.

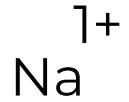
II.-Según **J.J. Thomson** el átomo es una esfera maciza positiva y con electrones en su interior en número tal que su carga total sea neutra.

III.- **Ernest Rutherford** establece que los átomos poseen un núcleo con carga positiva y que a su alrededor giran los electrones cargados negativamente.

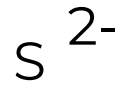
IV.-El modelo atómico de **Niels Bohr** establece que el electrón gira alrededor del núcleo en un conjunto fijo de órbitas permitidas, denominados estados estacionarios: en ellos gira sin absorber ni emitir energía.



En el siguiente grupo de especies químicas clasifíquelos en: átomo neutro, catión y anión



catión



anión



catión



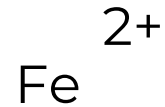
Átomo neutro



Átomo neutro



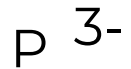
catión



catión



anión



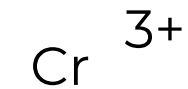
anión



Átomo neutro



catión



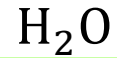
catión



En el siguiente grupo de especies químicas identifique: sustancias simples y sustancias compuestas.



simple



compuesta



compuesta



simple



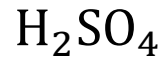
compuesta



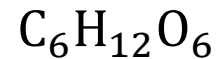
simple



compuesta

compuest  
a

compuesta



compuesta



simple



simple





En el siguiente grupo de especies químicas completar el cuadro mostrado

FORMULA	ELEMENTO	ATOMOS	SUSTANCIA
<b>SO<sub>3</sub></b>	S      O	1+3=4	Binaria tetratómica
<b>HNO<sub>3</sub></b>	H      N      O	1+1+3=5	Ternaria pentatómica
<b>Mg(OH)<sub>2</sub></b>	Mg      O      H	1+2+2=5	Ternaria pentatómica
<b>Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></b>	Na      S      O	2+1+4=7	Ternaria heptatómica
<b>(NH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>CO</b>	N      H      C      O	2+4+1+1=8	Cuaternaria octatómica