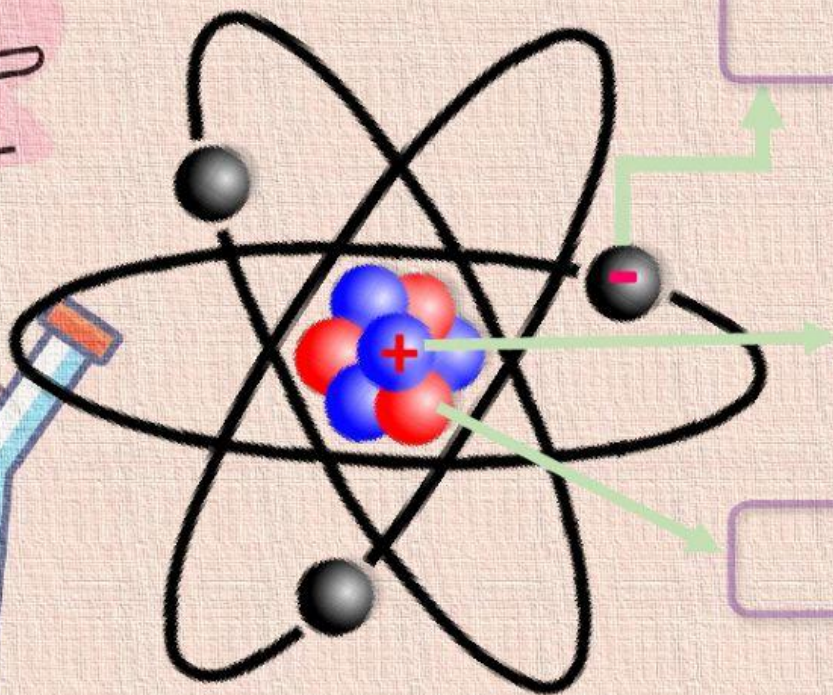


Repaso átomo y tabla periódica

1. - De el nombre de las partículas subatómicas señaladas con la flecha



2. - Seleccione la opción correcta en cada una de las siguientes preguntas

Partícula que posee carga positiva

Se localiza en el núcleo y no posee carga eléctrica

Su símbolo es e^-

Es la partícula con menor masa

Su símbolo es n^0

Se encuentra en el núcleo y se simboliza p^+

3. - Una con flecha lo que corresponda

El símbolo de la masa atómica es

A

El símbolo de los protones es

e^-

El símbolo de los neutrones es

Z

Símbolo del número atómico es

p^+

El símbolo de los electrones es

n^0

4. - Calcular la cantidad de partículas subatómicas si un elemento químico

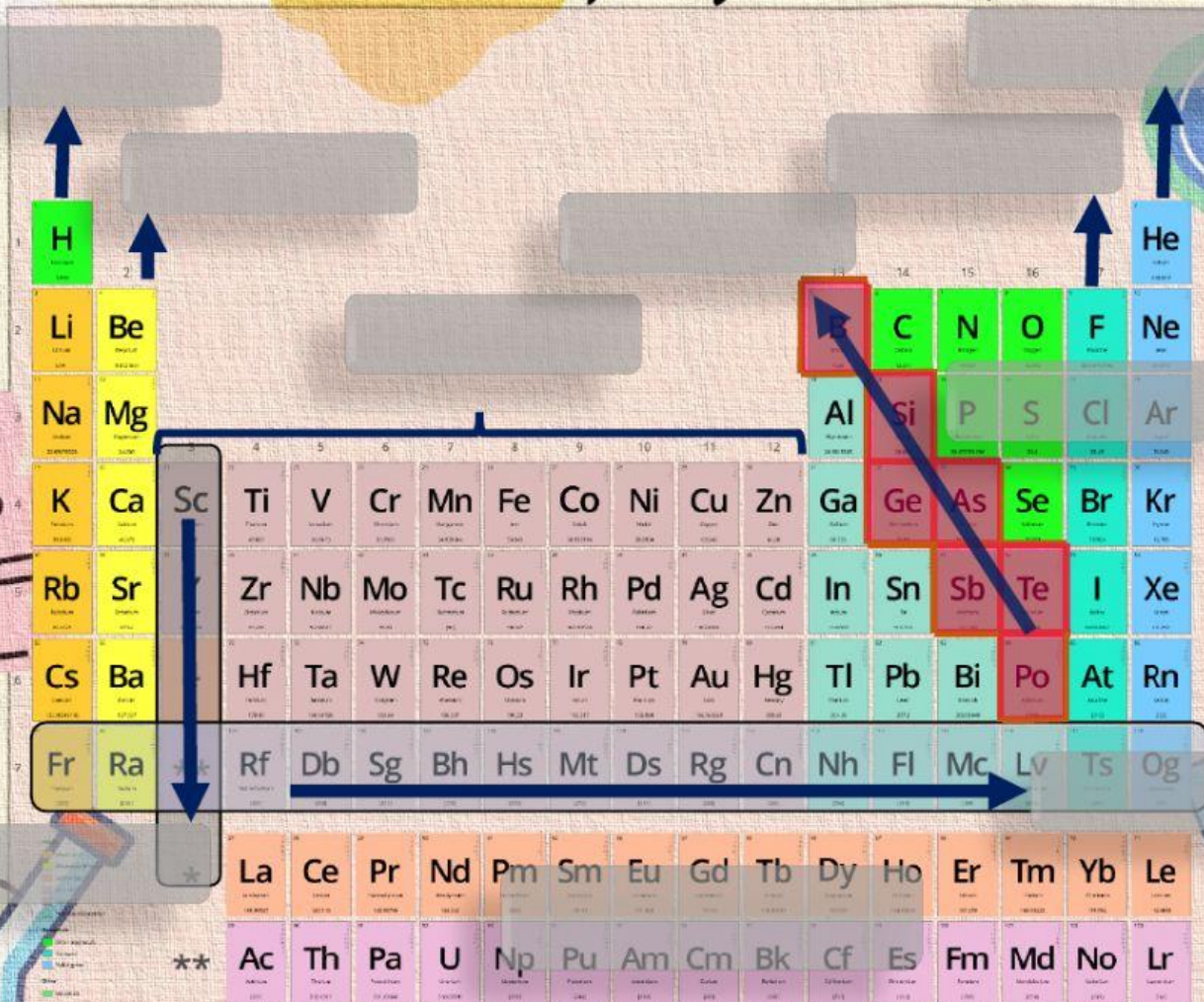
$^{23}_{11}\text{X}$

ELECTRONES	
NEUTRONES	
PROTONES	

5. - Calcular el número másico y el número atómico del elemento que posee 30 neutrones y 26 electrones

NÚMERO MÁSICO	
NÚMERO ATÓMICO	

6. - Arrastra al lugar que corresponda



The periodic table is shown with elements color-coded by groups: Group 1 (alkali metals) in yellow, Group 2 (alkaline earth metals) in orange, Transition metals in pink, Metalloids in red, Non-metals in green, and Noble gases in blue. Arrows indicate the following categories:

- Group 1:** Alkali metals (yellow)
- Group 2:** Alkaline earth metals (orange)
- Group 16:** Chalcogens (green)
- Group 17:** Halogens (red)
- Group 18:** Noble gases (blue)
- Period 2:** Elements from Li to Ne
- Period 3:** Elements from Na to Ar
- Period 4:** Elements from K to Kr
- Period 5:** Elements from Rb to Xe
- Period 6:** Elements from Cs to Rn
- Period 7:** Elements from Fr to Og
- Period 8:** Elements from La to Lu
- Period 9:** Elements from Ac to Lr

No Metales

Grupo

Metaloides

Metales alcalinos

Metales alcalino
térreos

Periodo

Halógenos

Metales de transición

Gases Nobles

Metales de transición
interna

5. - Una con flecha las siguientes relaciones

Cobalto

Azufre

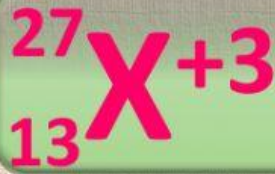
Germanio

No Metal

Metaloide

Metal

7. - Calcular la cantidad de partículas subatómicas de los siguientes iones



ELECTRONES	
NEUTRONES	
PROTONES	

ELECTRONES	
NEUTRONES	
PROTONES	



8. - Calcular el número másico y el número atómico del elemento que posee las siguientes características es un ión con 2 cargas negativas 16 neutrones y 18 electrones

NÚMERO MÁSICO	
NÚMERO ATÓMICO	

9. - elige la opción correcta, con respecto a que es un isótopo

Átomos de diferentes elementos con igual número de protones y distinto número de neutrones

Átomos de un mismo elemento con igual número de protones y distinto número de neutrones

Átomos de diferentes elementos con igual número de neutrones y distinto número de protones

Átomos de un mismo elemento con igual número de neutrones y distinto número de protones

10. - Se tiene los elementos A con $z = 11$, B con $z = 17$ y C con $z = 8$, unir según al tipo de enlace que se forma cuando se unen:

A-B

A-A

B-C

C-C

Covalente

Iónico

Metálico

11. - Seleccionar la configuración electrónica correcta para

$^{16}_{8}\text{X}^{-2}$

$[\text{He}]2s^22p^4$

$[\text{Ne}]$

$1s^22s^22p^2$

$1s^22s^22p^4$

$[\text{He}]2s^22p^2$

$1s^22s^22p^6$

$[\text{He}]2s^22p^6$