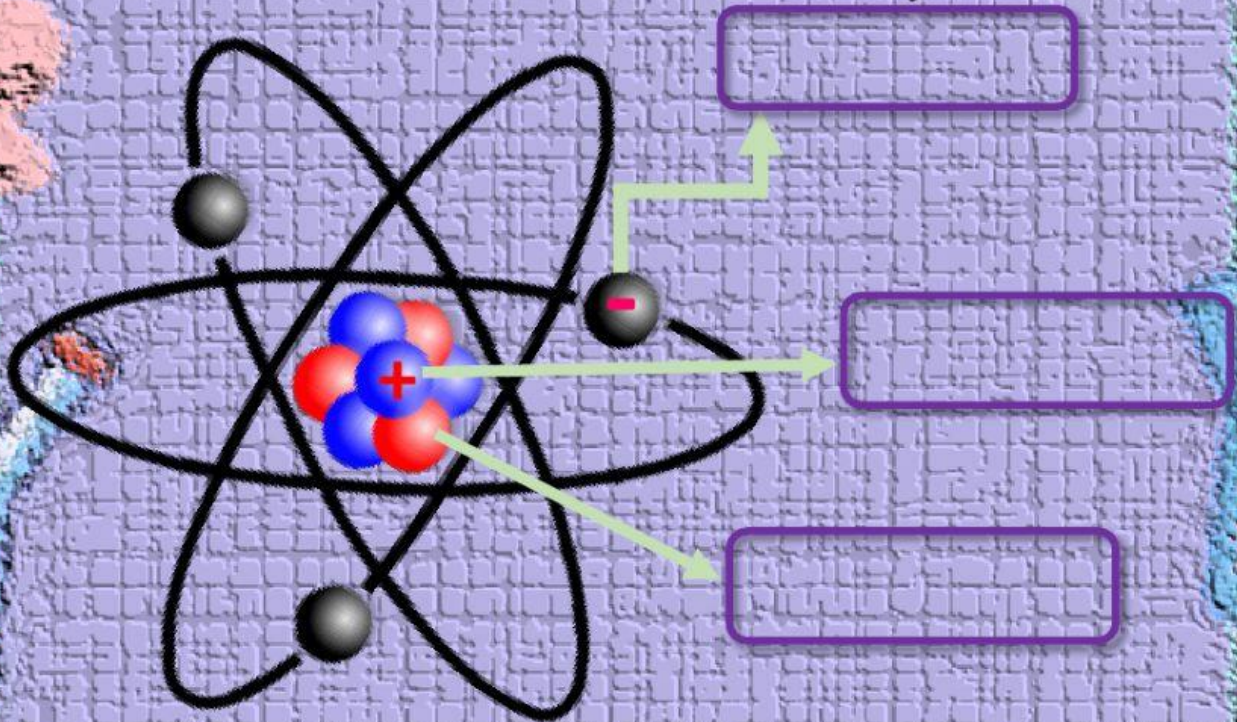


Repaso átomo y tabla periódica

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^+

2. - 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

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

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

ELECTRONES	
NEUTRONES	
PROTONES	

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

NÚMERO MÁSICO	
NÚMERO ATÓMICO	

4. - Arrastra al lugar que corresponda

[illegible]

No Metales

Grupo

Metaloïdes

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