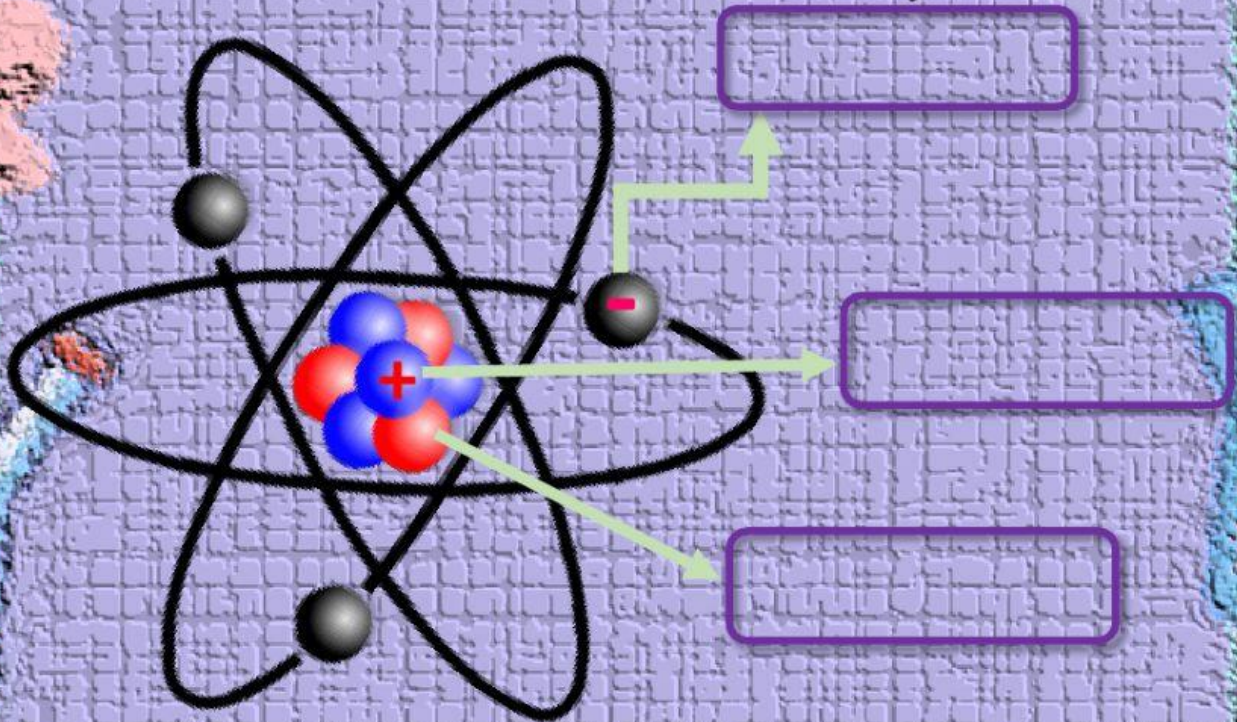


Repaso átomo y tabla periódica

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

The periodic table is color-coded by groups, and arrows indicate trends. The groups are color-coded: Group 1 (green), Group 2 (yellow), Groups 3-10 (orange), Group 11 (light blue), Group 12 (light green), Group 13 (red), Group 14 (green), Group 15 (light green), Group 16 (red), Group 17 (cyan), and Group 18 (light blue). Arrows indicate trends: a blue arrow pointing up from H to He, a blue arrow pointing right from H to He, a blue arrow pointing down from H to Fr, a blue arrow pointing right from Fr to Og, and a blue arrow pointing down from Sc to Ac. A red box highlights the elements C, N, O, F, Ne, Al, Si, P, S, Cl, Ar, Ga, Ge, As, Se, Br, Kr, Sb, Te, I, Xe, Po, At, Rn, and the elements La, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Le, Ac, Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, and Lr.

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