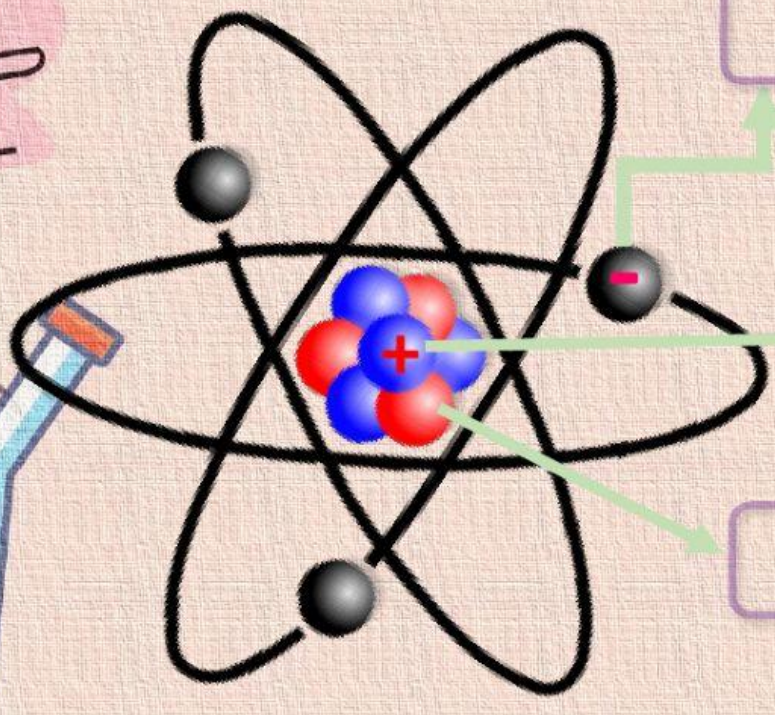
Repaso átomo y tabla periódica

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°
- Se encuentra en el núcleo y se simboliza p+

LIVEWORKSHEETS

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^o

4. - Calcular la cantidad de partículas subatómicas si un elemento químico $^{23}_{11}X$

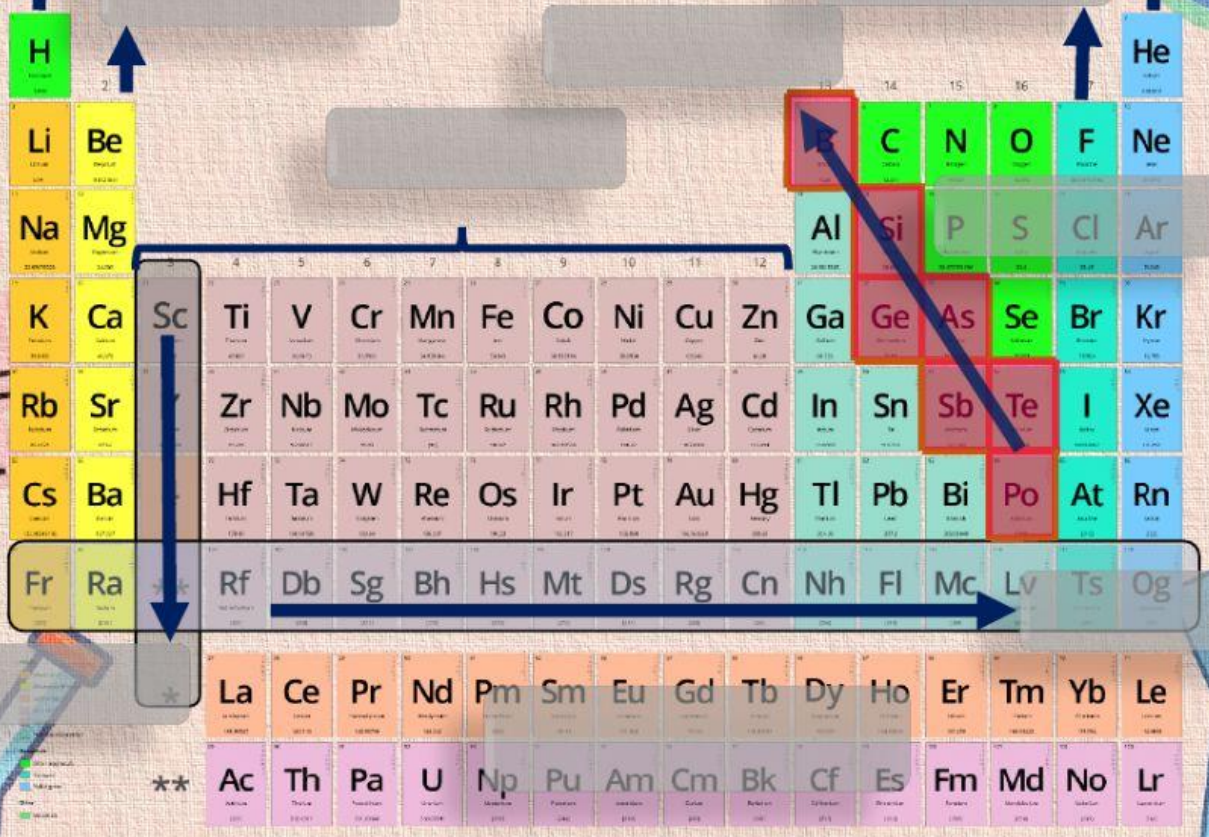
ELECTRONES	
NEUTRONES	
PROTONES	

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

NÚMERO MÁSICO	
NÚMERO ATÓMICO	

LIVEWORKSHEETS

6. - Arrastra al lugar que corresponda



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

LIVEWORKSHEETS

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

$^{27}_{13}X^{+3}$

ELECTRONES	
NEUTRONES	
PROTONES	

ELECTRONES	
NEUTRONES	
PROTONES	

$^{32}_{16}X^{-2}$

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 isotopo

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

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

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

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

LIVEWORKSHEETS

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	Covalente
A-A	Iónico
B-C	Metálico
C-C	

11.- Seleccionar la las configuración electrónica correcta para $^{16}_{8}X^{-2}$

$[He]2s^2 2p^4$	$[He]2s^2 2p^2$
[Ne]	$1s^2 2s^2 2p^6$
$1s^2 2s^2 2p^2$	$[He]2s^2 2p^6$
$1s^2 2s^2 2p^4$	

LIVEWORKSHEETS