



Guía Nº10 4to medio FISICA

NOMBRE:	Curso: 4to medio A
Fecha inicio: septiembre	Tiempo termino

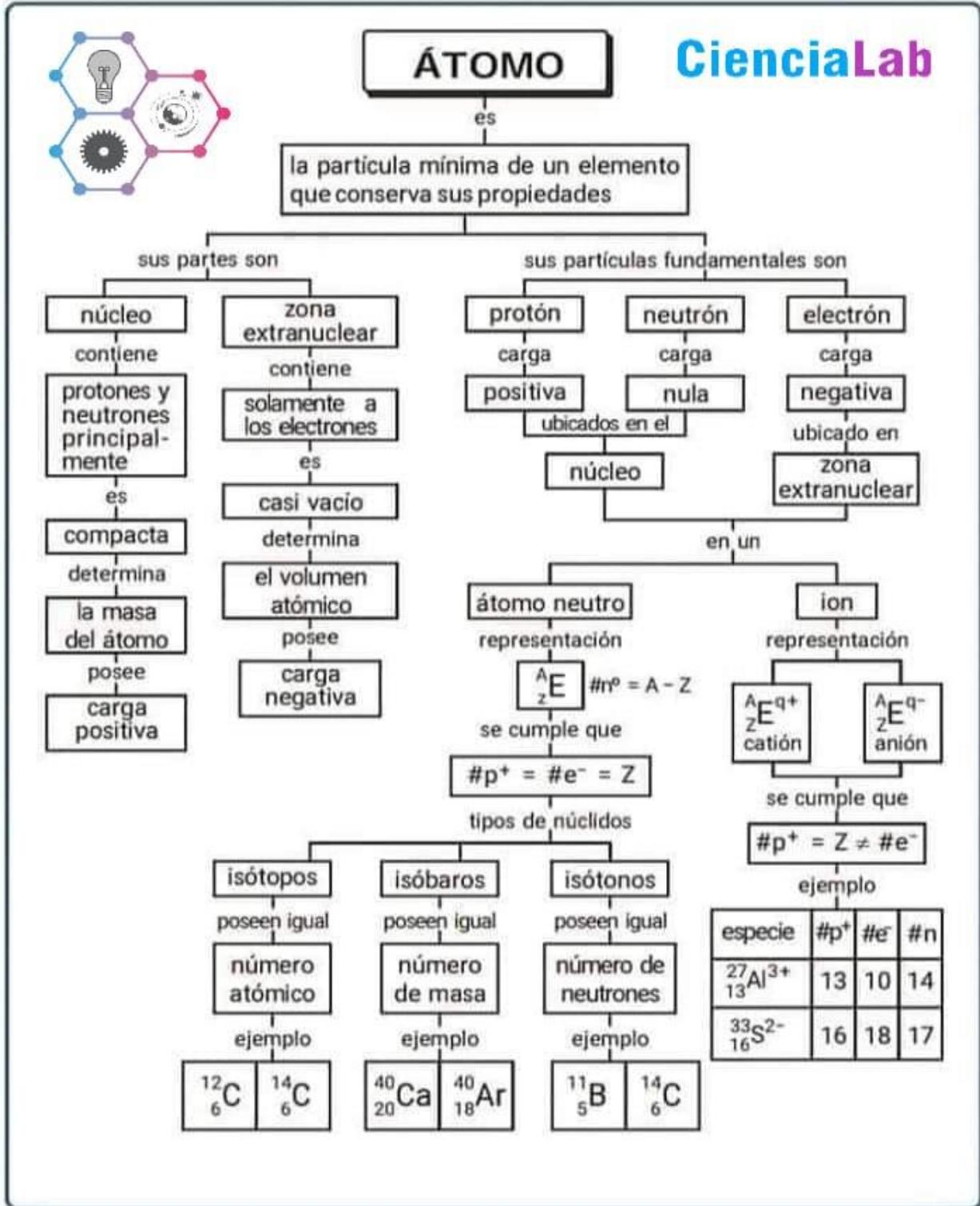
Descripción Curricular de la Evaluación	
Nivel	2
Objetivos	OF 6 física del átomo
Habilidades a evaluar	Clasificar núclidos Analizar mapa conceptual

Instrucciones

La Guía pégalala en tu cuaderno, solo me debes enviar o entregar el desarrollo.
Recuerda que cualquier duda me la puedes enviar a mi WhatsApp o por correo.
Y recuerda enviarme la foto de la tabla de la guía anterior

FISICA DEL ATOMO

Hemos trabajado muchos temas del átomo, analiza el siguiente mapa conceptual.





En esta guía veremos los tipos de núclidos, estos se clasifican según su número de protones y neutrones.

Recordemos

$\frac{A}{Z}X$ donde

Z es el número de protones y determina que elemento es

A es el número masico que concentra la cantidad de protones y neutrones.

1. ISOTOPOS (iso= igual topos= lugar)

Son átomos que pertenecen a un mismo elemento químico

Ejemplo



2. ISOBAROS (iso= igual baros= masa)

Son átomos distintos, pero con igual masa "número masico"

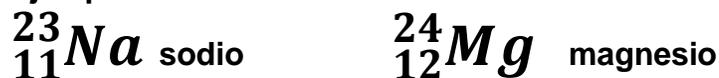
Ejemplo



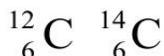
3. ISOTONOS

Son átomos distintos, con distinto Z y distinto A. pero tienen la misma cantidad de neutrones. Eso se calcula restando A-Z.

Ejemplo



Identifica si en las siguientes imágenes se presentan Isotopos, Isobaros, Isótonos o Isómeros.



II. Responde.

1. Cierta anión (-3) presenta 46 neutrones y 36 electrones. ¿Cuál es número masico?

2. Dos isotopos tienen por número de neutrones 18 y 20. Si la suma de sus números de masicos es 72, ¿Qué elemento de la tabla periódica son?

3. La suma de las cargas nucleares (protones) de 3 isobaros es 120 y la suma de sus neutrones es 180. Halla su número masico.