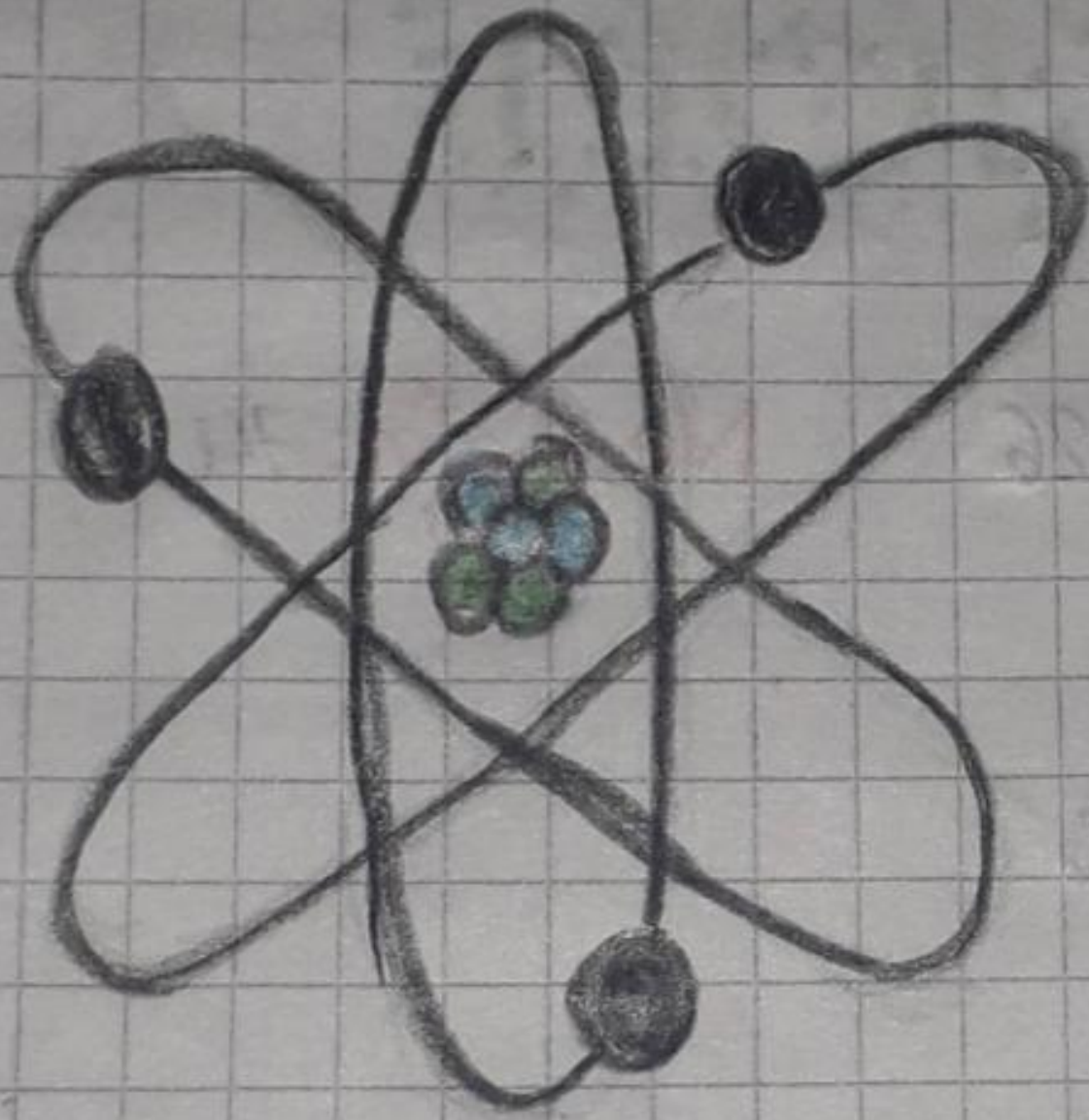


19 de Febrero 2021

Proposito: Comprender que es un isotopo en los diferentes elementos.

Estructura atómica:



Electrón (-)

Protón (+)

Neutrón (0)

Z: Número atómico Indica la cantidad de protones y electrones

A: Número másico: Es la suma de los protones y neutrones

X: Símbolo del elemento: Símbolo independiente del elemento.

Tarea

Conseguir el neutrón, número atómico y número másico de los siguientes elementos: I, Fe, Au, O, Cl, Ce.

Solución

I = Número másico: 127 Neutrón: 74

Número Atómico: 53

Fe = Número másico: 56

Número Atómico: 26

Neutrón: 30

Au = Número másico: 197

Número atómico: 79

Neutrón: 118

O = Número másico: 16

Número Atómico: 8

Neutrón: 8

■ Cl = Número másico: 35

Número Atómico: 17

Neutrón: 18

■ Ce = Número másico: 140

Número Atómico: 58

Neutrón: 82