

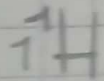
A: Número masico
 $A = Z + N$

Z: Números atomicos **X** Símbolo químico del elemento
Número de protones

p = e

n: masa atómico -
átomica

N = Número de neutrones



Protio

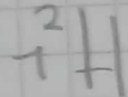
$$A = 1$$

$$Z = 1$$

$$p = 1$$

$$e = 1$$

$$n^0 = 0$$



Deuterio

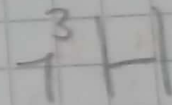
$$A = 2$$

$$Z = 1$$

$$p^+ = 1$$

$$e = 1$$

$$n^0 = 1$$



Tritio

$$A = 3$$

$$Z = 1$$

$$p^+ = 1$$

$$e = 1$$

$$n^0 = 2$$

X símbolo del elemento

A Número másico ($A = p + n$)

Z Número atómico ($Z = p$)

Ejercicios

- Yodo
- Hierro
- Oro
- Oxígeno
- Cloro
- Cerio

Solución

Yodo = 74

$$127 - 53$$

$$\begin{array}{r} 127 \\ - 53 \\ \hline 074 \end{array}$$

Oro = 118

$$197 - 79$$

$$\begin{array}{r} 197 \\ - 79 \\ \hline 118 \end{array}$$

Cloro = 18

$$35 - 17$$

$$\begin{array}{r} 35 \\ - 17 \\ \hline 18 \end{array}$$

Hierro = 26

$$56 - 28$$

$$\begin{array}{r} 56 \\ - 28 \\ \hline 28 \end{array}$$

Oxígeno

$$16 - 8$$

$$\begin{array}{r} 16 \\ - 8 \\ \hline 08 \end{array}$$

Cerio = 92

$$140 - 58$$

$$\begin{array}{r} 140 \\ - 58 \\ \hline 092 \end{array}$$

masfik