



$$\text{N}^\circ \text{ atómico} = 32$$

$$\text{Electrones} = 32$$

$$\text{N}^\circ \text{ masico} = 72$$

$$\text{Protones} = 32$$

$$\text{Neutrones} = 40$$

Ejercicios

Elementos	A	Z	Núcleo		Corteza
			Protones	Neutrones	Electrones
63 29 Cu	63	29	29	39	29
40 19 K	40	19	19	21	19
40 20 Ca	40	20	20	20	20
137 56 Ba	137	56	56	81	56
55 26 Fe	55	26	26	29	26
23 11 Na	23	11	11	12	11
27 13 Al	27	13	13	14	13
207 82 Pb	207	82	82	125	82
9 4 Be	9	4	4	5	4
58 28 Ni	58	28	28	30	28
31 15 P	31	15	15	16	15

32
16 S²

32

16

16

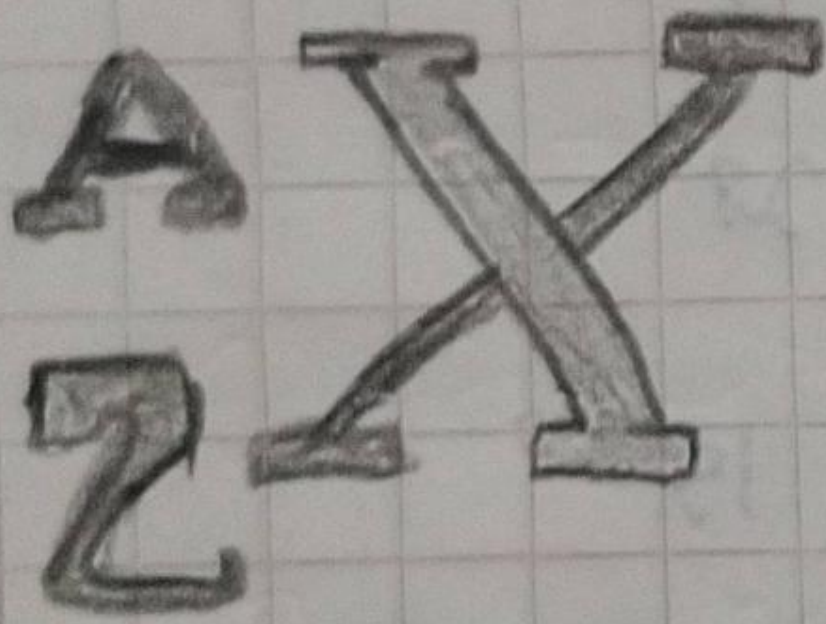
16

16

Proposito

Identificar y comprender el número masico el número atomico y cantidad de electrones que poseen los atomos

NUMERO MASICO



23

11

NUMERO ATOMICO

Na = Sodio

$p^+ = 11$

$A = 23$

$e^- = 11$

$Z = 11$

$n^0 = 12$