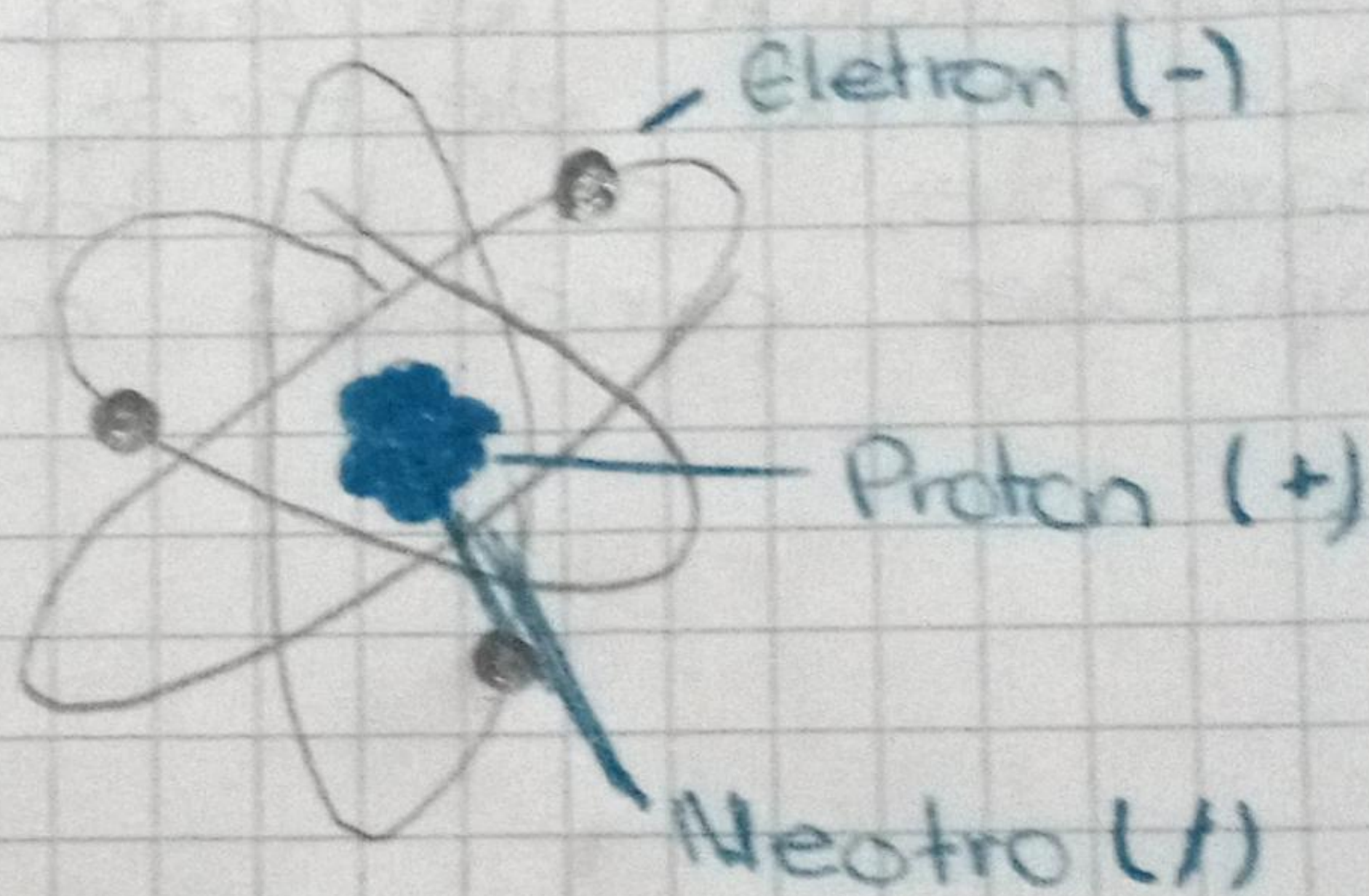


→ → → 19-02-2021 → → →

Proposito: Comprender que es un isotopo en los diferentes elementos

Estructura Atomica

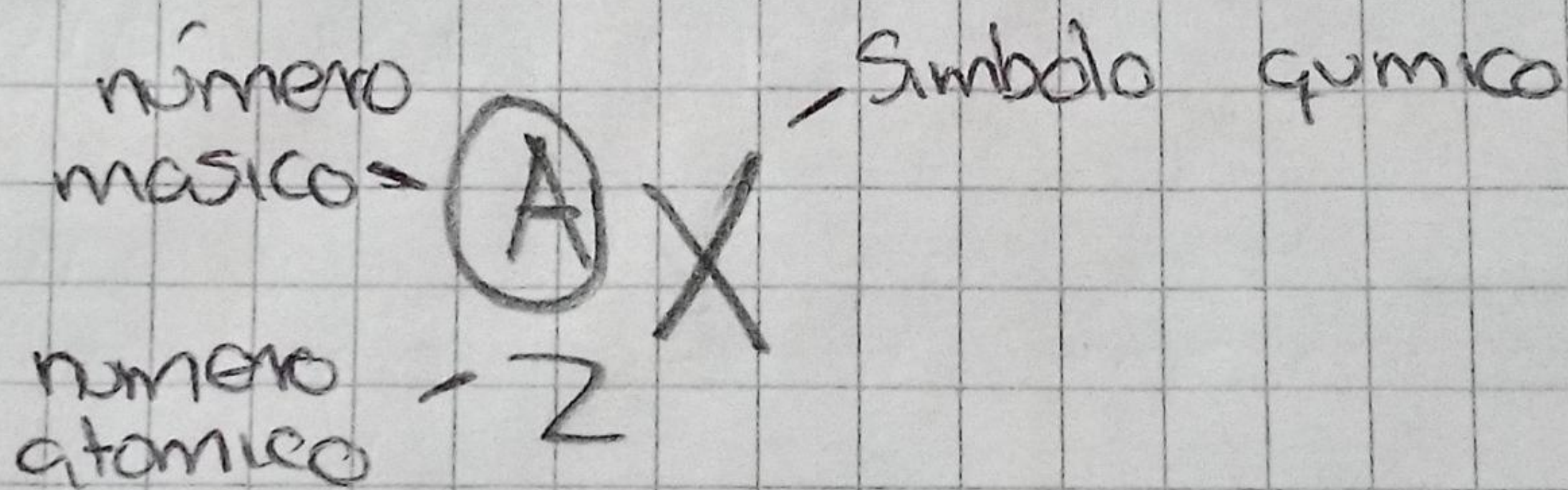


Z: numero Atomico:

Indica la cantidad de protones que posee un átomo. Pero tambien indica el número de electrones.

A: Numero masico. Es la suma de ~~eletror~~ electrones, y neutrones.

Forma de representar un átomo de un elemento.



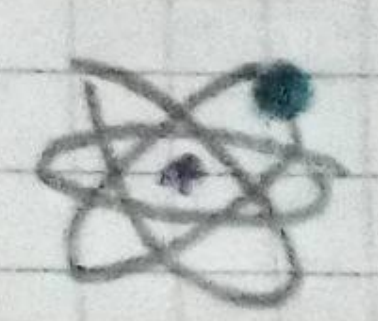
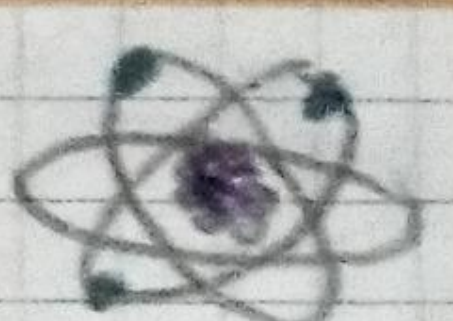

X Símbolo del elemento

A Número másico ($A = p + n$)

Z Número atómico ($Z = p$)

ISÓTOPOS

Átomos cuyos núcleos atómicos tienen el mismo número de protones pero diferente número de neutrones

Isotopo	Z	A	P	N	E	Grafico
³ ₁ H	1	3	1	2	1	
Li	3	7	3	4	3	
¹⁴ ₇ N	7	14	7	7	7	
Br ₃₅	35	80	35	45	35	