

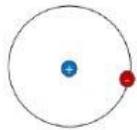
Lee cuidadosamente las instrucciones y responde lo que se solicita.

1. Selecciona el significado correcto de A y Z.

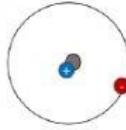


2. Observa la imagen de los isótopos del hidrógeno y escribe en el cuadro de abajo:

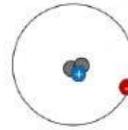
- a) el número atómico (Z)
- b) el número de electrones (e⁻)
- c) el número de masa (A)
- d) el número de neutrones (n)



Protio
 ${}^1_1\text{H}$



Deuterio
 ${}^2_1\text{H}$



Tritio
 ${}^3_1\text{H}$

Isótopo	Z	e ⁻	A	n
Protio				
Deuterio				
Tritio				

3. En el cuadro de abajo se presentan 3 isótopos de azufre. A partir de la información que se proporciona escribe

- a) el número de masa (A)
- b) el número atómico (Z)
- c) el número de protones (p^+)
- d) el número de electrones (e^-)
- e) el número de neutrones (n)

Isótopos	A	Z	p^+	e^-	n
$^{32}_{16}\text{S}$					
$^{33}_{16}\text{S}$					
$^{34}_{16}\text{S}$					

4. Llena la tabla con los datos que faltan. Puedes utilizar la tabla periódica.

Elemento	Símbolo	A	Z	p^+	e^-	n
		40	20			
					11	12
				10		10
Potasio		39				
	Li					4