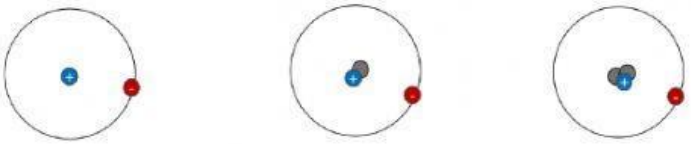
Química **3° secundaria**

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 $^{1}_{1}H$ Deuterio $^{2}_{1}H$ Tritio $^{3}_{1}H$

Isótopo	Z	e^-	A	n
Protio				
Deuterio				
Tritio				

LIVEWORKSHEETS

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
$^{32}_{16}S$					
$^{33}_{16}S$					
$^{34}_{16}S$					

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

LIVEWORKSHEETS