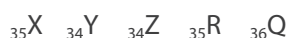


Isótopos

1 Se llaman isótopos aquellos átomos de un mismo elemento que tienen el mismo _____, pero que se distinguen entre sí por tener diferente _____.

2 ¿Qué analogías y diferencias existen entre los isótopos de un mismo elemento?

3 ¿Cuáles de estos átomos son isótopos?



4 De cuatro átomos, A, B, C y D, sabemos que tienen:

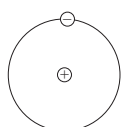
A	B	C	D
17 protones	17 protones	18 protones	18 protones
18 neutrones	19 neutrones	19 neutrones	20 neutrones

a) ¿Cuáles pertenecen a isótopos diferentes del mismo elemento?

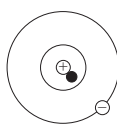
b) ¿Son B y C átomos del mismo elemento? ¿Y C y D?

5 Invéntate los datos de dos átomos, Z y Q, de manera que sean isótopos de un mismo elemento imaginario.

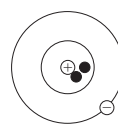
6 El protio, el deuterio y el tritio son isótopos. Sus estructuras son:



protio



deuterio



tritio

a) Copia y completa las claves siguientes:

● representa _____

⊕ representa _____

⊖ representa _____

b) ¿Cuál es el número másico del protio, del deuterio y del tritio?

7 Rellena las casillas en blanco de la tabla siguiente:

	N.º atómico	Protones	Electrones	Neutrones	N.º másico
Ca	20			20	
F			9		19
P		15		16	
N	7				14

Solucionario

- 1** Se llaman isótopos aquellos átomos de un mismo elemento que tienen el mismo **número atómico**, pero que se distinguen entre sí por tener diferente **número másico**.
- 2** Los isótopos tienen el mismo número de protones, pero diferente número de neutrones.
- 3** Son isótopos el X y el R, y el Y y el Z.
- 4** *a)* A y B son isótopos del mismo elemento; C y D también son isótopos del mismo elemento.
b) B y C no son átomos del mismo elemento. C y D sí son átomos del mismo elemento.
- 5** RESPUESTA LIBRE.
- 6** *a)* ● representa **neutrones**.
⊕ representa **protones**.
⊖ representa **electrones**.
b) El número másico del protio es 1; el del deuterio, 2, y el del tritio, 3.
- 7** Rellena las casillas en blanco de la tabla siguiente:

	N.º atómico	protones	electrones	neutrones	N.º másico
Ca	20	20	20	20	40
F	9	9	9	10	19
P	15	15	15	16	31
N	7	7	7	7	14