

## Ejercicios Resueltos: Teoría Atómica 5; Isótopos, Isobaros e Isótonos.

### ➤ Ejercicio 1

Un átomo posee 19 protones, 20 neutrones y 19 electrones. ¿Cuál de los siguientes átomos es su isótono?

- a)  ${}_{19}^{21}A = 21 - 19 = 2 \text{neutrones}$
- b)  ${}_{19}^{20}B = 20 - 19 = 1 \text{neutrón}$
- c)  ${}_{18}^{38}C = 38 - 18 = 20 \text{neutrones}$
- d)  ${}_{39}^{58}D = 58 - 39 = 19 \text{neutrones}$
- e)  ${}_{20}^{30}E = 30 - 20 = 10 \text{neutrones}$

### ➤ Ejercicio 2

Indique el número de protones, neutrones y electrones de los siguientes átomos e iones.

- a)  ${}_{7}N^{14}, {}_{5}B^{12}$

- b)  ${}_{13}Al^{28}, {}_{12}Mg^{28}$

Átomos de elementos diferentes (distinto Z), (igual A).

- c)  ${}_{6}C^{12}, {}_{6}C^{14}$

- d)  ${}_{8}O^{15}, {}_{8}O^{16}$

- e)  ${}_{5}B^{11}, {}_{6}C^{12}$

### *Ejercicio 3*

Para un átomo de número másico  $A = 100$ , podemos establecer que.

- a) Tiene 100 neutrones.
- b) Tiene 100 protones.
- c) Tiene 50 protones.
- d) La suma de  $p + e = 100$ . Átomos Del mismo elemento (igual  $Z$ ), (distinto  $A$ ).
- e) La suma de  $p + n = 100$ .

