

FÍSICO-QUÍMICA 3

TP para alumnos libres que aprobaron la materia

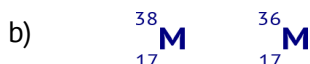
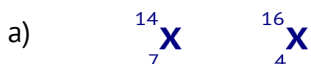
1) Teniendo en cuenta el elemento que se encuentra en el período 4 / grupo 2, completá:

- a) Nombre y símbolo
- b) Número atómico y número másico
- c) Número de protones, electrones y neutrones
- d) Tipo de elemento (metal, metal alcalino, no metal, gas noble, etc)
- e) Configuración electrónica externa

2) Señalá las diferencias entre:

- a) Protón / Electrón
- b) Producto / Reactivo
- c) Enlace iónico / Enlace covalente
- d) Cambio físico / Cambio químico

3) Indicá cuál de los siguientes pares son isótopos. Justificá:



4) Respondé:

- a) ¿Qué establece la ley del octeto?
- b) ¿Qué establece el principio de conservación de la masa?

5) Realizá el diagrama de Lewis de las siguientes uniones químicas indicando, en caso que corresponda, su fórmula desarrollada:

- a) NH_3
- b) Cl_2Zn
- c) SO_2
- d) SiO_2