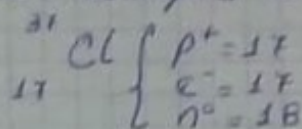
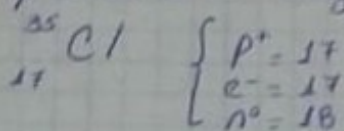


MAIL DEL PROFE BUSTAMANTE PARA ENVIAR LAS ACTIVIDADES:
juliobustamante@hotmail.com.ar

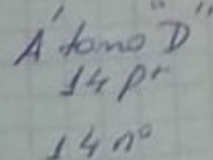
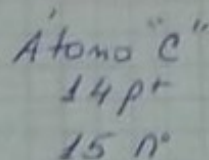
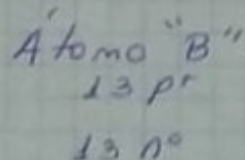
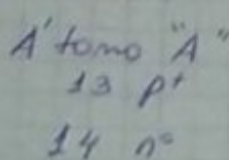
Isótopos

Definiremos como isótopos a: dos átomos que corresponden al mismo elemento químico (o sea tienen el mismo número atómico) pero se diferencian en su número másico (o sea en su número de neutrones)

Por ejemplo en la naturaleza existen dos isótopos de cloro

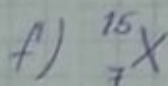
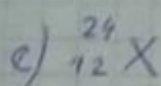
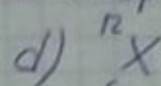
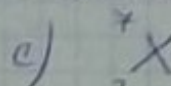
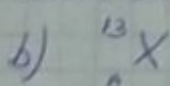
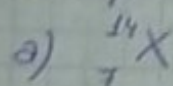


Ejercicio: De cuatro átomos A, B, C y D sabemos que contienen:



- a) ¿Cuáles pertenecen a isótopos diferentes del mismo elemento?
- b) ¿Son "B" y "C" átomos del mismo elemento? ¿Por qué?

Ejercicio: Indica cuáles de los siguientes átomos son isótopos del mismo elemento. Justificar las respuestas.



Ejercicio: Elabora un cuadro con los siguientes átomos indicando debajo de cada uno de ellos, en columnas separadas, el número de protones, el de protones más neutrones, el de neutrones y el de electrones que poseen:

