

Ejercicio 1

**Un átomo X tiene 34 protones y 44 neutrones. Otro átomo Y posee 19 protones y 20 neutrones.**

- a) Indique el número atómico y el número másico de cada uno de ellos.**
- b) Escriba un posible conjunto de números cuánticos para el electrón diferenciador de cada uno de ellos.**
- c) Justifique cuál es el ion más estable de cada uno de ellos y escriba su configuración electrónica.**

**QUÍMICA. 2021. RESERVA 3. EJERCICIO B1**

Ejercicio 2

**Considerando los elementos Mg, Si y P, justifique:**

- a) Cuál de ellos tiene mayor radio.**
- b) Cuál tiene menor valor de la primera energía de ionización.**
- c) Cuál tiene mayor afinidad electrónica.**

**QUÍMICA. 2021. RESERVA 1. EJERCICIO B2**