



Actividad 1

Unidad 1. Estructura atómica y clasificación periódica.

- 1- Un átomo del elemento A forma un catión divalente que es isoelectrónico con el anión que forma el elemento X. Sabiendo que el elemento X es un halógeno y que uno de sus isótopos tiene 44 neutrones, identificar los elementos A y X con sus símbolos.
- 2-
 - a) Ordenar los siguientes elementos según energía de ionización decreciente: S, Au y Ga.
 - b) Escribir la configuración electrónica externa del arsénico (As).