

# ACTIVIDADES

1. Vamos a recordar cómo se colocan los ELECTRONES en las capas de la corteza de un ÁTOMO.

Átomo de POTASIO

2. ¿Cuál es la utilidad de PERDER o GANAR electrones?
3. Representa gráficamente qué le sucederá a los átomos de los siguientes para estabilizarse.
  - a) Flúor – Litio
  - b) Potasio – Azufre
  - c) Flúor – Calcio
4. Un átomo de cobre tiene nº atómico (Z)=29.
  - a) Indica el número de capas que necesita y el número de electrones que tendrá en cada capa.
  - b) ¿Qué necesita para estabilizarse?
  - c) ¿En qué se queda convertido?
  - d) ¿Qué símbolo le corresponde?
5. Explica la diferencia entre un átomo estable y un átomo neutro.
6. Dibuja, colocando los electrones, los átomos de los siguientes elementos: fósforo, aluminio, hidrógeno, sodio.
7. Escribe el símbolo del ión que se forma cuando:
  - a) Un átomo de potasio cede 1 electrón:
  - b) Un átomo de yodo gana 1 electrón:
  - c) Un átomo de cromo cede 2 electrones:
8. ¿Qué indican las siguientes fórmulas?

