

Nombre del alumno:

Grupo:

Configuración electrónica

Cl

$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^4$

Ca

$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^1$

S

$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2$

Br

$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^1$

Sc

$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^5$

K

$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^1$

Al

$1s^2, 2s^2, 2p^6$

Ne

$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^{10}, 4p^5$