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	1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d10, 4p5

LIVEWORKSHEETS