

número atómico

Te Z: 52

Ge Z: 32

Ar Z: 18

Sr Z: 38

Po Z: 84

Actividad

= número cuántico principal y secundario

Te = telurio = Z = 52 $n = 5$ $l = 1$

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

Ge = Germanio = Z = 32 $n = 4$ $l = 1$

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

Ar = Argón = Z = 18 $n = 3$ $l = 1$

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

Sr = Estroncio = Z = 38 $n = 5$ $l = 0$

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



ket

PO: Polonio $Z = 84$ $n = 6$ $l = 1$

$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^{10}, 4p^6, 5s^2, 4d^{10}, 5p^6,$
 $6s^2, 4f^{14}, 5d^{10}, 6p^4$