NIVELES DE ENERGIA TALLER QUIMICA LIC. BRUNO MARRAZZO

1- Unir con Fleclas la configuración electrónica con el elemento correspondiente

Selenio (Se)

$1s^2$
$2s^2 – 2p^4$

Rubidio (Rb)

$1s^2$
$2s^2 – 2p^6$
$3s^2 – 3p^6$
$4s^2 – (3d^{10}) – 4p^4$

Oxigeno (O)

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

Plata (Ag)

$1s^2$
$2s^2 – 2p^6$
$3s^2 – 3p^6$
$4s^2 – (3d^{10}) – 4p^6$
$5s^2$

Bismuto (Bi)

$1s^2$
$2s^2 – 2p^6$
$3s^2 – 3p^6$
$4s^2 – (3d^{10}) – 4p^6$
$5s^2 – (4d^9)$

2- Indicar la Configuracion Electronica Externa de los Siguientes Compuestos

Zinc

a) 4s2 – 3d10
b) 4s2 – 4 d10
c) 4s2 – 4p1
d) 4s2

Potasio

a) 4s2
b) 3s2
c) 5s2
d) 4p2

Xenon

a) 5s2 – 5p6
b) 5s2 – 4d10 – 5p6
c) 5s2 – 4 f14 – 3d10- 5p6
d) 5s2 – 5d10 – 5p6

Fosforo

A) 3s2 – 3p5
B) 3s2 – 3p3
C) 3s2 – 3p10 – 3p3
D) 3s2 – 3p10 – 3p5

Fluor

a) 2s2 – 2p5
b) 3s2 – 3p5
c) 2s2 – 2p10 – 2p5
d) 2s2 – 3p6