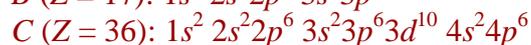
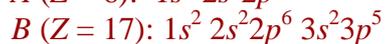
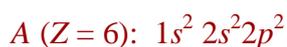




6 (Cantabria 2013).- a) Escribe las configuraciones electrónicas de los elementos A ( $Z = 6$ ), B ( $Z = 17$ ) y C ( $Z = 36$ ), en su estado fundamental.



b) Indica razonadamente grupo y período de cada uno de ellos.

A: g 14, p II; B: g 17, p III; C: g 18, p IV

c) Indica razonadamente el elemento con más electrones desapareados en su estado fundamental.

A, con dos electrones desapareados ( $2p^2$ )

d) Indica razonadamente el elemento con mayor energía de ionización.

C, por tratarse de un gas noble.

7 (Cantabria 2013).- Deduce en la pareja de compuestos  $NF_3$  y  $BF_3$ :

a) La hibridación de orbitales atómicos del elemento central en cada caso.

Hibridación  $sp^3$  para el N y  $sp^2$  para el B

b) La geometría molecular de los compuestos.

$NF_3$  pirámide triangular

$BF_3$  triangular plana

c) La polaridad en cada caso.

$NF_3$  polar

$BF_3$  apolar

d) El que presenta mayor punto de ebullición.

El  $NF_3$  (polar) presenta mayor valor del punto de ebullición

Datos: números atómicos: B = 5, N = 7, F = 9.