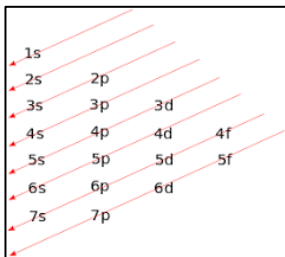


## Formulario y Constantes Físicas



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

$$\Delta T_{eb} = k_{eb} \cdot m \cdot i$$

$$\Delta T_c = k_c \cdot m \cdot i$$

$$k_{eb} = 0,52 \text{ } ^\circ\text{C/molal}$$

$$k_c = 1,86 \text{ } ^\circ\text{C/molal}$$

$$\pi = M \cdot R \cdot T \cdot i$$

$$\Delta P = P_A^0 \cdot x_B \cdot i$$

$P_A^0$  = presión de vapor del solvente puro A

$x_B$  = fracción molar de soluto B

$i$  = número de partículas totales de soluto

$$0^\circ\text{C} = 273^\circ\text{K}$$

Número de Avogadro =  $6,02 \times 10^{23}$

