

### Átomos polieletrónicos/periodicidade

- 1) Escreva a configuração electrónica do catião escândio  $\text{Sc}^+$ .
- 2) Compare a energia de ionização do escândio com a afinidade electrónica do cálcio.
- 3) Compare as energias de ionização do escândio e do cálcio.
- 4) Considere as seguintes energias de ionização (kJ/mol)

E(ionização)	Cálcio (Ca)	Escândio (Sc)
1ª	589.8	633.1
2ª	1145.4	1235.0
3ª	4912.4	2388.6

Explique porque é que as duas primeiras energias de ionização são maiores no escândio e a terceira é maior no cálcio.

- 5) Compare o raio atómico do escândio com os raios iónicos do respectivo anião e catião.
- 6) A que configuração electrónica corresponde um menor raio dos electrões 4s do catião  $\text{Sc}^+$ ? a)  $4s^1 3d^1$  b)  $4s^2 3d^0$
- 7) Diga quais os números quânticos dos electrões de valência do Manganês (Mn).