

FOLHA 2 → Resoluções

$2\bar{e}$      $8\bar{e}$      $8\bar{e}$      $2\bar{e}$   
 $n=1$      $n=2$      $n=3$      $n=4$   
 $1s^2$      $2s^2 2p^6$      $3s^2 3p^6$      $4s^2$

n<sup>o</sup> atômico: 20; s-6e; p-12e; d=0e

② - Ca < K < Si < F

③ - Fe<sup>4+</sup>; Cu<sup>4+</sup>

④ Cl < S < Se

Ba ou Ba<sup>+</sup> - Ba<sup>-</sup>

Na > Si    Mg > Pz

As > P > N

N > O > F

⑤ Na, B, Al e C

Raio Atômico

Na > Al > B > C

⑥ n=4

a) l = n - 1 = 3

b) -2, -1, 0, 1, 2

c) m=4; l=3; m<sub>l</sub> = -3, -2, -1, 0, 1, 2, 3

d) Igual. AC

⑦ m=3 l=3, m<sub>l</sub> = +2  
 e) X INVÁLIDO

f) m=2 l=1 m<sub>l</sub> = 0  
 ou -1, 0, 1  
 Temos orbitais s e p

g) m=6; l=5 m<sub>l</sub> = -1  
 (-5, -4, -3, -2, -1, 0, 1, 2, 3, 4, 5)  
 Temos orbitais d e f

h) m=4; l=3; m<sub>l</sub> = -4  
 X INVÁLIDO ↓  
 -3, -2, -1, 0, 1, 2, 3

i) l<sub>z</sub> = x l varia entre m = 1  
 logo dentro l = 3

j) a mesma justificativa de i)

k) a mesma justificativa de i)

⑧ 3f

Consultar o livro e os slides para justificar detalhadamente a resposta