

ESERCIZI

Lezione 1

- 1) Trovare il numero atomico e scrivere la configurazione elettronica di:
 - P
 - Zn
 - Ar
 - Ba
- 2) Scrivere la differenza tra orbitali s, p, d, f
- 3) Motivare la forte differenza di elettronegatività tra il gruppo dei metalli alcalini e il gruppo degli alogeni. Fare almeno un esempio di entrambi.
- 4) Indicare a chi appartiene la seguente configurazione elettronica: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^3$

Esercizio BONUS

Scrivere la configurazione elettronica dello ione F^- e motivare la risposta.