



ESERCIZI

ESERCIZI



1) Osservando la Tavola Periodica, individua:

- un elemento del III gruppo appartenente al quinto periodo
- l'alogeno nel terzo periodo
- un elemento del quarto periodo simile all'elemento con $Z = 10$
- un elemento del sesto periodo simile al Se

[Soluzione](#)



2) Il blocco s della Tavola periodica è costituito da:

- metalli di transizione
- alogeni
- metalli alcalini
- metalli alcalini e alcalino-terrosi

[Soluzione](#)



3) Il blocco d della Tavola periodica è costituito da:

- metalli di transizione aventi elettroni esterni in orbitali d
- metalli di transizione aventi elettroni esterni in



orbitali d oppure in orbitali f

- metalli alcalini
- metalli alcalini e alcalino-terrosi

[Soluzione](#)

4) Gli alogeni sono:

- Be, Mg, Ca, Sr, Ba
- F, Cl, Br, I, At
- O, S, Se, Te, Po
- N, P, As, Sb, Bi

[Soluzione](#)

5) Indica a quale gruppo di elementi corrisponde una configurazione elettronica del livello esterno tipo ns^2 :

- metalli alcalini
- metalli alcalino-terrosi
- alogeni
- gas nobili

[Soluzione](#)



ESERCIZI



6) Indica a quale gruppo di elementi corrisponde una configurazione elettronica del livello esterno tipo $ns^2 np^6$:

- a. metalli di transizione
- b. metalli alcalino-terrosi
- c. gas nobili
- d. lantanidi

[Soluzione](#)



7) Stabilisci, in base al gruppo di appartenenza, quale dei seguenti elementi ha sei elettroni nel livello esterno:

- a. Ba
- b. S
- c. Si
- d. F

[Soluzione](#)



8) Le dimensioni atomiche generalmente:

- a. rimangono costanti lungo un periodo e lungo un gruppo
- b. diminuiscono lungo un periodo da sinistra

verso destra e diminuiscono lungo un gruppo dall'alto verso il basso

c. aumentano lungo un periodo da sinistra verso destra ed aumentano lungo un gruppo dall'alto verso il basso

d. diminuiscono lungo un periodo da sinistra verso destra ed aumentano lungo un gruppo dall'alto verso il basso

[Soluzione](#)

9) Per ciascuna delle seguenti coppie indica quale ha dimensioni maggiori

- a. Br-As
- b. Sr-Mg
- c. Ne-Xe
- d. C-O
- e. Hg-Cl

[Soluzione](#)



ESERCIZI



10) Disponi le seguenti specie in ordine di dimensioni crescenti: Ar, K^+ , Cl^- , S^{2-} , Ca^{2+}

[Soluzione](#)



11) Individua tra gli ioni seguenti quelli tra loro isoelettronici.

Fe^{2+} , Sc^{3+} , K^+ , Br^- , Co^{2+} , Co^{3+} , Sr^{2+} , O^{2-} , Zn^{2+} , Al^{3+}

[Soluzione](#)



12) Indica il simbolo dell'elemento:

a. del gruppo IV che ha atomi di dimensioni minori

b. del quinto periodo che ha gli atomi di dimensioni maggiori

c. del gruppo VII che ha la più bassa energia di ionizzazione

[Soluzione](#)



13) Disponi i seguenti atomi in ordine di energia di prima ionizzazione crescente: As, Sn, Sr, Br

[Soluzione](#)

14) Disponi i seguenti atomi in ordine di energia di prima ionizzazione crescente: Sr, Cs, F, S

[Soluzione](#)

15) Il carattere metallico, in genere:

a. diminuisce lungo un periodo da sinistra verso destra e diminuisce lungo un gruppo dall'alto verso il basso

b. aumenta lungo un periodo da sinistra verso destra ed aumenta lungo un gruppo dall'alto verso il basso

c. diminuisce lungo un periodo da sinistra verso destra ed aumenta lungo un gruppo dall'alto verso il basso

d. aumenta lungo un periodo da sinistra verso destra e diminuisce lungo un gruppo dall'alto verso il basso

[Soluzione](#)



ESERCIZI



16) Indica l'elemento con carattere metallico più spiccato:

- a. Na
- b. Ca
- c. Al
- d. Cs



Soluzione



ESERCIZI

SOLUZIONI



1.

- a. In
- b. Cl
- c. Kr
- d. Po

7. b

[Back](#)



2. d

8. d

[Back](#)



[Back](#)

9.

- a. As
- b. Sr
- c. Xe
- d. C
- e. Hg

[Back](#)

[Back](#)



3. a

[Back](#)



4. b

10.

[Back](#)

Tutte specie isoelettroniche:



[Back](#)



5. b

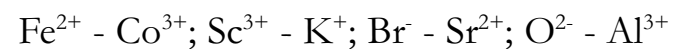
[Back](#)



6. c

[Back](#)

11.



[Back](#)



ESERCIZI



12.
a. C
b. Rb
c. At



[Back](#)



13.
Relazione inversa con le dimensioni:
 $Sr < Sn < As < Br$

[Back](#)



14.
 $Cs < Sr < S < F$

[Back](#)



15. c

[Back](#)



16. d

[Back](#)