

Corso:

Professore:

Data:

Frequenza (s):

Timeout (s):

Contatore

Risposte pervenute

chimica

palmas

17-10-2014

5

360

28

33

Quesiti	Risposte giuste	
Il principio di esclusione di Pauli dice che in un atomo non ci possono essere	69.7%	
Secondo il principio di esclusione di Pauli un orbitale puo' contenere al massimo	81.8%	
Sapendo che i numeri atomici di Cl (cloro), Ar (argon), e K (potassio) sono r	93.9%	
Nel livello corrispondente a n=4 sono presenti complessivamente:	84.8%	
Nel livello corrispondente a n=3 sono presenti complessivamente:	90.9%	
A quale gruppo e a quale periodo appartiene un atomo con la configurazio	69.7%	
Indicare quale tra le seguenti puo essere la combinazione dei numeri quan	78.8%	
Indicare quale tra le seguenti combinazioni di numeri quantici (n, l, m, s) ra	81.8%	
Indicare quale tra le seguenti combinazioni di numeri quantici (n, l, m, s) ra	75.8%	

Il principio di esclusione di Pauli dice che in un atomo non ci possono essere due elettroni caratterizzati:

R. **69.7%**

- **dalla stessa quaterna di numeri quantici**
- **dallo stesso valore del numero quantico principale**
- **dallo stesso valore del numero quantico magnetico**
- **dalla stessa terna di numeri quantici n , l ed m**

Secondo il principio di esclusione di Pauli un orbitale può contenere al massimo :

R. 81.8%

- un elettrone
- due elettroni con spin parallelo
- tre elettroni con spin opposto
- **due elettroni con spin antiparallelo**

Sapendo che i numeri atomici di Cl (cloro), Ar (argon), e K (potassio) sono rispettivamente 17, 18 e 19, dire se i due ioni Cl⁻ e K⁺ e l'atomo di Ar hanno:

R. 93.9%

- **le stesse dimensioni**
- **lo stesso numero di elettroni**
- **lo stesso numero di protoni**
- **lo stesso numero di neutroni**

Nel livello corrispondente a $n = 4$ sono presenti complessivamente:

R.84.8%

- 4 orbitali
- 9 orbitali
- 12 orbitali
- **16 orbitali**

Nel livello corrispondente a $n = 3$ sono presenti complessivamente:

R.90.9%

- 4 orbitali
- **18 elettroni**
- 12 elettroni
- 6 orbitali

**A quale gruppo e a quale periodo appartiene un atomo con la configurazione elettronica:
4s² 4p⁶**

R. 69.7%

- IV gruppo, ottavo livello
- non si può dire: dipende da quale gas nobile lo segue
- **IV livello, ottavo gruppo**
- non si può dire: dipende da quale gas nobile lo precede

Indicare quale tra le seguenti combinazioni di numeri quantici (n, l, m, s) rappresenta una coppia di elettroni in un orbitale sferico

R. **78.8%**

- (3, 0, 0, +1/2)
- (3, 0, 0)
- (3, 0, 0 -1/2)
- (3, 0, 1)

Indicare quale tra le seguenti combinazioni di numeri quantici (n, l, m, s) rappresenta una coppia di elettroni in un orbitale sferico

R. **81.8%**

- $(3, 0, 0, +1/2)$
- $(3, 0, 0)$
- $(3, 0, 0, -1/2)$
- $(3, 0, 1)$

Indicare quale tra le seguenti combinazioni di numeri quantici (n, l, m, s) rappresenta un elettrone in un orbitale a quadrifoglio (4lobi)

R. **75.8%**

- **(3, 2, 0, +1/2)**
- (3, 1, 0, +1/2)
- (3, 0, 0, -1/2)
- (2, 2, 1, -1/2)